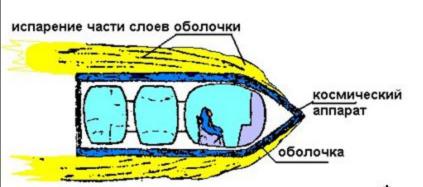
#### 36. ФАЗОВЫЕ ПЕРЕХОДЫ

O3ВУЧИВАНИЕ ДО 31 СЛАЙДА https://cloud.mail.ru/public/2KnS/2aW596rs1

Использовать явление, возникающие при фазовых переходах, например, изменение объема, выделение или поглощение тепла, и т.д.



Испарение части слоев оболочки космического аппарата предотвращения его перегрев при прохождении атмосферы.

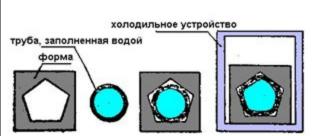


Чтобы полировать оптические стекла, изготавливают суспензию из воды и полировального порошка и замораживают в форме, которая имеет обрабатываемая поверхность.

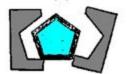
полировальный

стекло

порошок



Формование металлических поверхностей путем замораживания находящиеся под давлением воды



#### Принцип 36 ИСПОЛЬЗОВАНИЯ ФАЗОВЫХ ПЕРЕХОДОВ РЕД 2020

36.1. Использовать влияния, возникающие при фазовых переходах, например изменение объема, выделение или поглощение тепла и т.п.

36.2 неканоническое толкование : А) один из механизмов перехода на микроуровень Б) один из механизмов повышения динамизаци В) может работать везде где применим приём 35

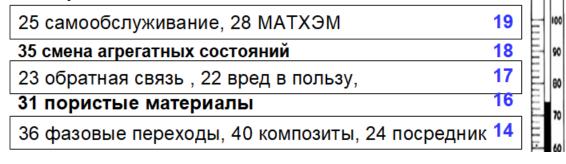
1)Вредные вещества 5) Необходимость убирать вещества 17) Маленькая дистанция пробега 25)Нет

36. Фазовые переходы

36) 상변환(Phase transitions)

ПЛАВКАЯ ВСТАВКА





2.1.2. два поля лучше чем одно

исправительной функции

**В**ОСКОВОЙ ЭЛЕМЕНТ В ТЕРМОСТАТЕ ПАРОВОЙ ПЫЛЕСОС ПАРОВАЯ КУЛИНАРИЯ



3.1.4. свёртывание





2.4.12. умные материалы

## 22 «ГОРЯЧИХ» СТАНДАРТА

1.1.1. добавить поле

окружающей среде» (

состояний»

баллонет в дирижабле)

1.1.4. «возьми вещество в

Любое техническое решение можно описать как операцию или с двумя ресурсами или с одним, и попытаться заполнить морфологическую диаграмму на языке стандартов. При таком подходе оказалось, что для заполнения таким способом достаточно всего 22 стандарта. Вывод, для новичков уместно начать с них в изучении.

оказалось, что для заполнения таким спосооом достаточно всего 22 стандарта. Вывод, для новичков уместно начать с них в изучении.  12 постеров по всем темам www.triz-solver.com							оаллонет в дирижаоле) 1.2.1. «перчатка для сковородки» 2.1.2. «2 поля лучше чем
ФУНКЦИЯ	2.4.12.умные вещества 4.2.2. контрастные # 22	5.1.3. Ледяная пуля, 2,4.12. Умные материалы 3.1.4 новое моно #23	3.1.4 новое моно, ТРИММИНГ #2	5.2.1.Использоват ь поля по совместительству #32	5.2.1 Использовать поля по совместительству # 20	5. 6. 7.	одно» 2.2.2. «пескоструйка» ( дробление рабочего органа) 2.3.1. «резонансы» 3.1.4. «свёртывание би систем
поля	5.2.2. Поля внешней среды ( парус),2.4.12. умные вещества, 4.3.2. бокал с трещиной #32	4.5.2.Производны е 2.3.1 Резонансы #18,19,23.28	2.2.5 Интерферренция, 5.4.2.Усиление поля на выходе, # 3, 2.12	5.2.1.Поле по совместительству, 2.2.5. Интерференция ,2.1.2 Два поля лучше чем одно # 6	4.5.2.Измерени производных # 8,28	8. 9. 10.	5.1.1. «магия пустоты» 5.1.3. «ледяна пуля» 5.2.3. «вещество как поле» ( поплавок) 2.2.6. структурирование вещества
ПРОСТРА НСТВО	1.1.4 Возьми вещество снаружи ( баллонет) , 5.1.1.1.1 Магия пустоты #3	4.5.2. Измерение производных, 2.2.5. Интерференция 5.2.1. Поле по совместительству # 7,15,	5.1.1.1. Магия пустоты 5.2.1. Поля по совместительству #14,33	5.2.2. Парус 1.1.1 Добавить поле # 4, 8	1.1.4 взять вещество во внешней среде #4	12. 13.	2.3.3. «паузы» 4.5.2. измерение скорости роста(производные) 5.2.2.поля внешней среды
ВРЕМЯ	5.1.3.Самоудаление вещество после процесса ( «ледяная пуля») 2.2.6 Структурирование вещества #34	2.3.3. Использовать паузы # 20	5.4.2. Усиление поля на выходе ( рычаг и полиспаст) 5.2.1. Поля по совместительству #4,15, 21	1.1.1. Добавить поле 5.1.3. Ледяная пуля, #21	4.5.2. Измерение производных 5.1.3. Ледяная пуля, #19,25	15. 16.	(парус) 5.4.2. «усиление поля на выходе (рычаг и полиспаст) 2.4.12 «умные материалы»
ВЕЩЕСТВ А	5.3.5.Комбинация агрегатных состояний 4,2.2. Контрастное вещество 5.1.4. Пены#33, 40	4.2.2. Ввести контрастное вещество # 35, 36	5.1.4. Пены # 31,29,30	2.2.2.Дробление рабочего органа 1.2.1. ввести вещество для защиты,5.2.3.Попл авок # 22	2.4.12. умные вещества # 32, 38, 39	17. 18. 19. 20.	5.1.4.» пены» 4.3.2. «бокал с трещиной» 4.2.2. «контрастное вещество» 5.2.1. « поле по совместительству» (вращение
	ВЕЩЕСТВ А	время	ПРОСТРА НСТВО	поля	ФУНКЦИЯ	21. 22.	пули в нарезном оружии) 2.2.5. «интерференция» 5.3.5 «Комбинация агрегатных

#### 5.1.3. само исчезающие вещества «ледяная пуля»

www.triz-solver.com



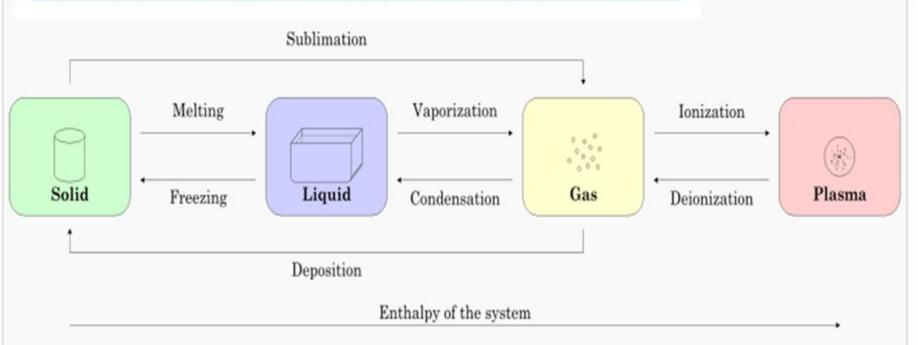






### Пылесос с паром





Газовая сварка Холодная сварка Сварка трением

https://ru.wikipedia.org/wiki/Сварка трением

Термоклеевой пистолет Термоклеевой пистолет



Ресурсы вещества и основные принципы



https://ru.wikipedia.org/wiki/Термоклеевой пистолет

Материал из Википедии — свободной энциклопедии

Текущая версия страницы пока не проверялась опытными участниками и может значительно отличаться от версии, проверенной

**Термоклеевой пистолет** — электромеханическое устройство для расплавления и дозированной подачи расплавленного клея. Наибольшее распространение получили пистолеты под клеевые палочки диаметром 11 мм (7/16 дюйма) и рабочей температурой 120—150°С. Иногда встречаются пистолеты и палочки калибра 7 мм (9/32 дюйма) с тем же составом. Для профессионального использования существует оборудование других калибров, например 5/8 дюйма (16 мм), 1 дюйм (25 мм), с рабочими температурами составов до 200°С. [1]

Термоклеевой пистолет состоит из нагревателя и устройства подачи. Качественные пистолеты содержат устройство стабилизации температуры, быстро выходят на рабочий режим, снабжены специальными наконечниками и отсекающими устройствами, уменьшающими подтекание клея при простое.

Термоклеевые пистолеты бываю различной мощности от 15 (бытовые) до 100W (профессиональные)[2].

Существуют пистолеты с дополнительными функциями[3] помимо основной (плавления и выдавливания клея):

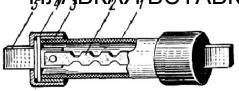
- Беспроводные пистолеты (аккумуляторные, либо с отсоединяемым проводом);
- Пистолеты с регулировкой температуры (переключение режимов для низкотемпературных и высокотемпературных клеевых стержней);
- Пистолеты со сменным соплом (возможность регулировки диаметра капли);

Спектр изобретений 35,36 15,28,38

Сплав Вуда — легкоплавкий сплав, изобретённый в 1860 году американским дантистом Барнабасом Вудом[1][2]. Температура плавления 60-68,5 °C, плотность 9720 кг/м³.

- Состав:
- Олово 12,5 %;
- Свинец 25 %;
- Висмут 50 %;
- Кадмий 12,5 %.
- Сплав Вуда применяется в прецизионном литье, в операциях изгиба тонкостенных труб, в качестве выплавляемых стержней при изготовлении полых тел способом гальванопластики, для заливки металлографических шлифов, в датчиках систем пожарной сигнализации, в качестве низкотемпературной нагревательной бани в химических лабораториях и др
- Изобретение сплава часто приписывают американскому физику Роберту Вильямсу Вуду, тем более, что розыгрыш с использованием сплава упоминается в биографической книге о нём В. Сибрука, однако знаменитый физик родился только в 1868 году, через 8 лет после этого изобретения, и, более того, даже не является родственником изобретателя сплава — Барнабаса Вуда.

#### ГЛАВКАЯ, ВСТАВКА восковой элемент в термостате





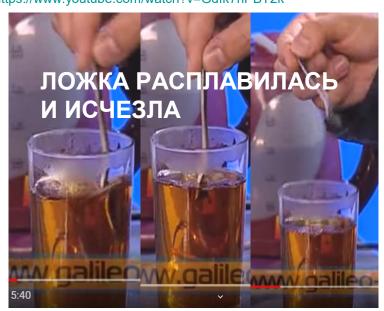
ТЕПЛОВЫЕ ТРУБЫ

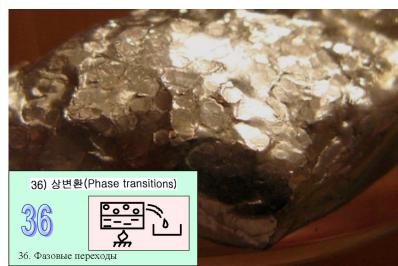
Жидкость

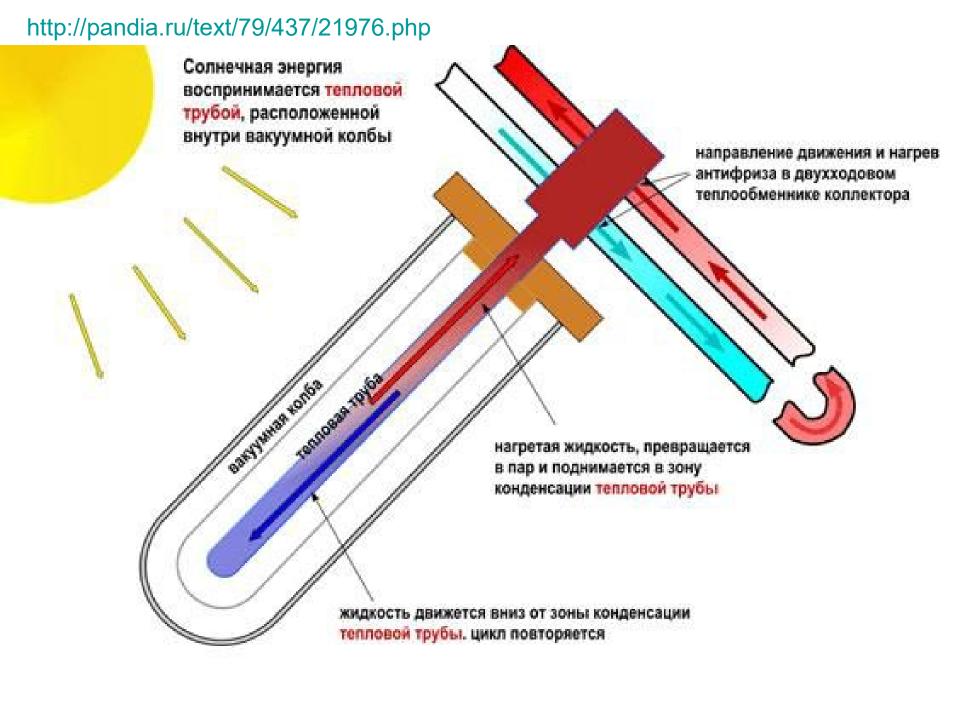
#### Статья в википедии

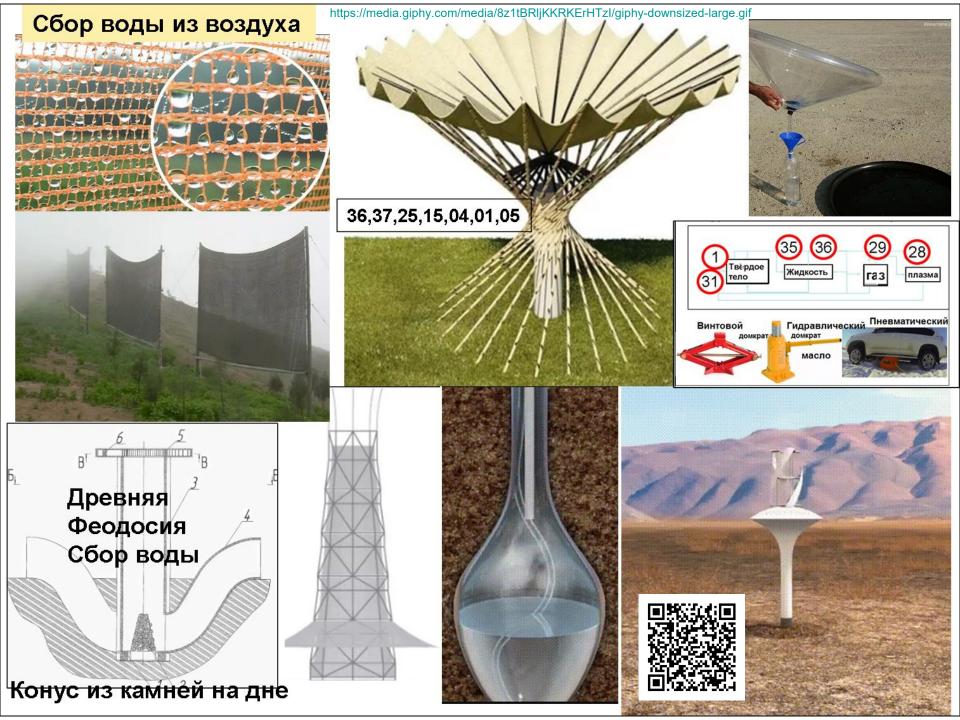
Галилео. Эксперимент. Сплав Вуда Фильм на 5 минут

https://www.youtube.com/watch?v=Gdfk7nPBT2k









### Замораживание мыльного пузыря



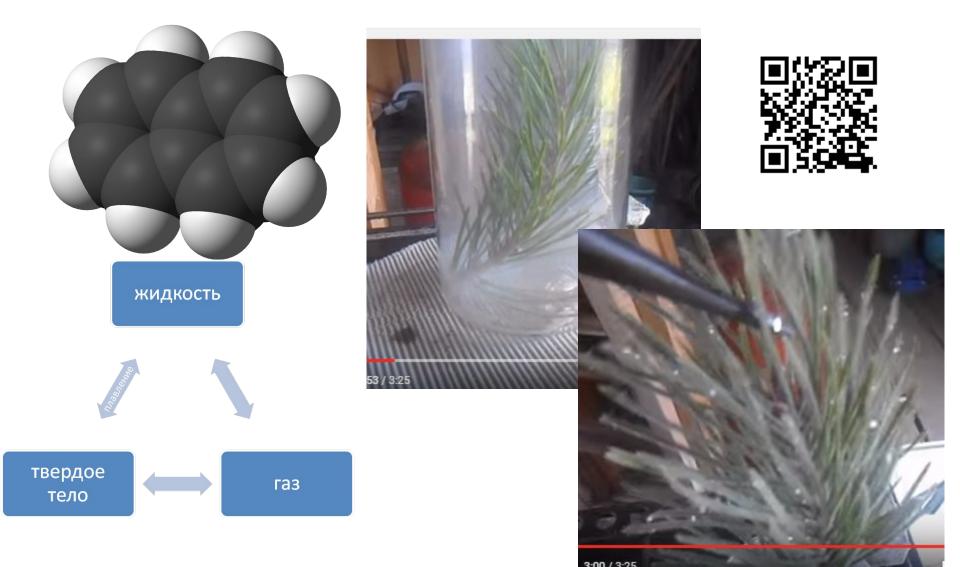
Анимация https://media.giphy.com/media/2ISQo8t1ybzAXPilSg/giphy.gif



## https://ru.wikipedia.org/wiki/Нафталин Возгонка нафталина

https://en.wikipedia.org/wiki/Naphthalene

https://youtu.be/YgSv-Ef53PY



## Ледяная скульптура

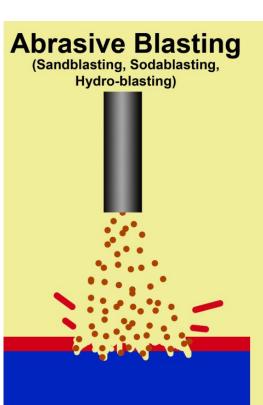


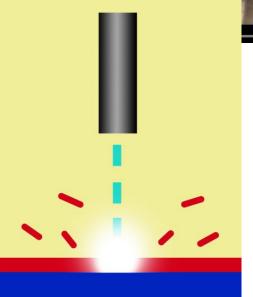
# Криогенный бластинг (Dry ice cleaning)

https://youtu.be/SjDyWYsJUgo











## Паровые автомобили Стенли

паромобиль Стенли https://youtu.be/WfSo6Rp97r4







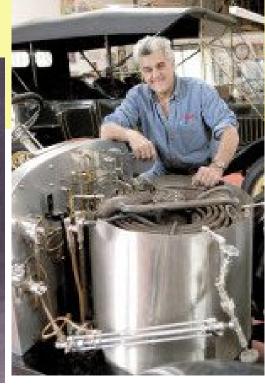




http://www.metodolog.ru/node/208

## Doble Model E





- «В 1920-е годы Doble Model E ездил как никакая другая машина. Даже звук у него был особенный. Когда водитель поворачивал ключ зажигания, из-под капота доносился могучий вздох, который сменялся приглушенным горловым рычанием. Однако проходило полминуты, и этот звук стихал. Когда машина трогалась, она уже не производила никаких звуков, кроме мягкого шелеста шин. Обычный нервный ритм переключения передач, сопутствующее ему подвывание двигателя ничего этого не было, поскольку в Model E отсутствовали коробка передач и сцепление. Водитель просто открывал дроссель (его рукоятка крепилась прямо на руле), и машина разгонялась свободно, без напряжения. Скорость росла без сбоев и провалов...»
- Вода в автомобилях Добля тратилась вполне экономно, и 90 литров хватало на 1500 км.
- у паровых моторов было одно очень привлекательное свойство. Они могли без капремонта пройти до 1,5 миллиона километров, а паровозы 50ых годов развивали скорость до 200 км/час имея скорость вращения вала ниже 1400 об/мин, что и объясняет, по всей видимости, эту особенность(1, фильм «История Российских железных дорог» скачать) ТОПЛИВО КЕРОСИН, СПИРТ, МАЗУТ... ВСЁ, ЧТО ГОРИТ

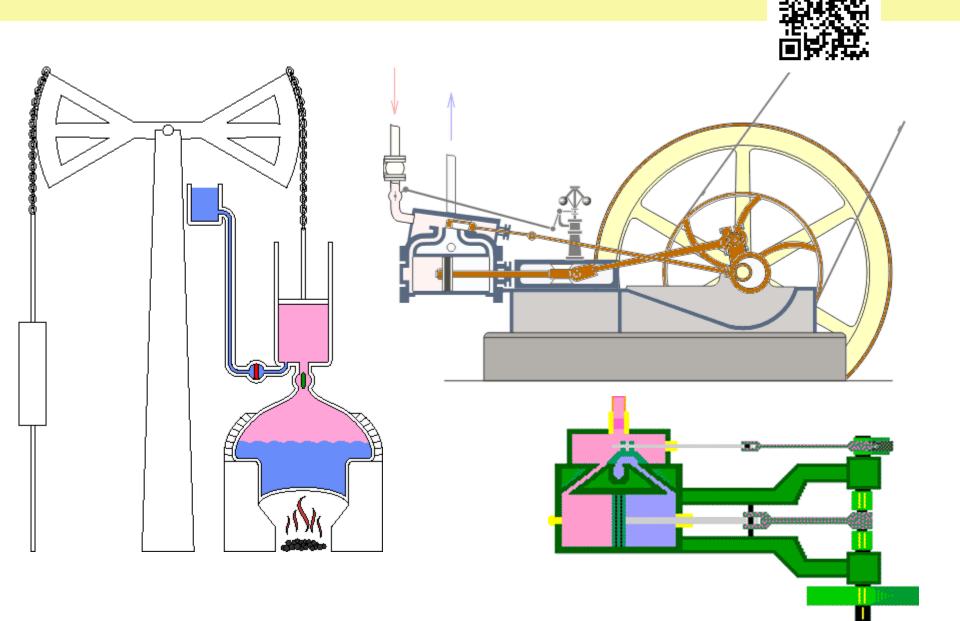
## Газ для парового автомобиля

#### Стоимость 1 квт тепла

Вид топлива	Теплотворность, кВт-ч/кг	Усредненный КПД установки	Стоимость топлива, руб./кг	Стоимость 1
У потребителя:				
Природный газ	9,35 кВт-ч/м <sup>3</sup>	94%	1,60 руб/м <sup>3</sup>	0,19
Электричество	1,00	98%	1,65 руб/кВт-ч	1,68
На складе у продавца:	:			
Сжиженный газ	12,55	92%	8,50	0,74
Уголь	5,50 - 7,50	70%	2,20 - 2,80	0,55
Дрова	2,35	60%	1,00	0,70
Древесные пеллеты	4,65 – 4,85	90%	3,50	0,81
Дизельное топливо	11,80	90%	18,50	1,73

https://youtu.be/qZp125clBPQ

## Паровые моторы



## Голландские инженеры из Revatu Customs построили мотоцикл на паровой тяге и назвали его «Черная Жемчужина».

https://youtu.be/5GNBOb9MwV HA вк https://vk.com/videc





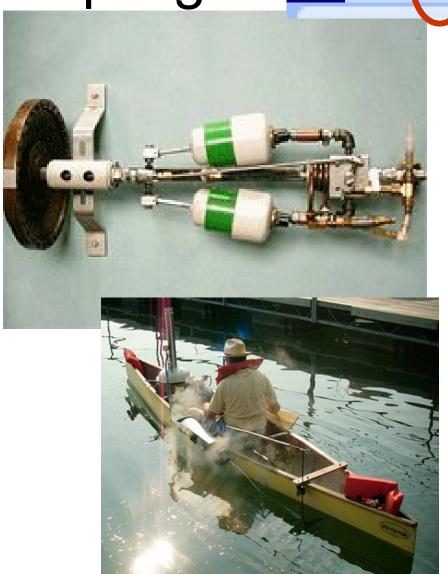




## Flexible coupling

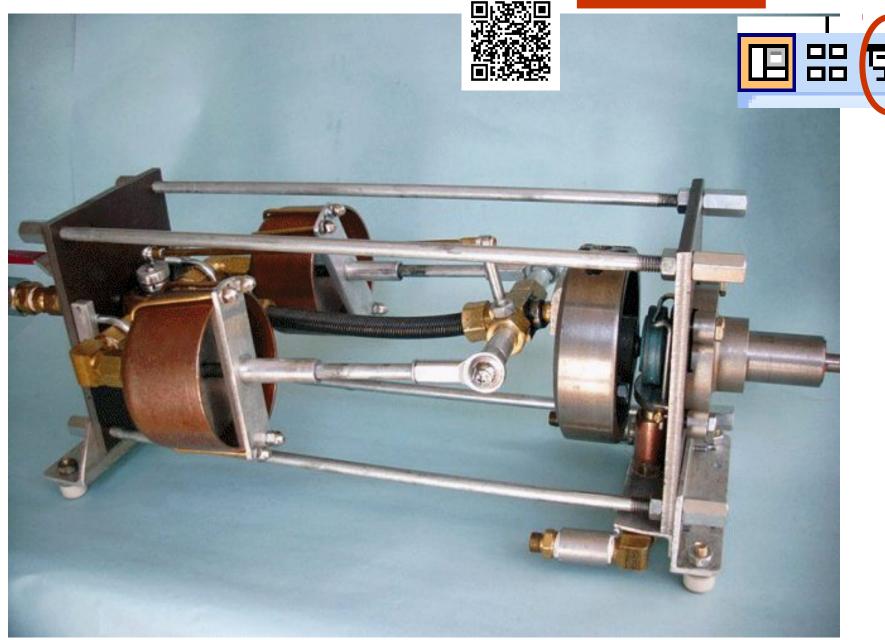


- главным отличием паровика
   Грина от предшественников
   является способ
   преобразования возвратно поступательного движения
   поршней паровой машины во
   вращательное движение
   выходного вала. Занимается
   этим "трансмиссия с гибким
   стержнем" (flexible rod
   transmission), на которую
   Роберт ещё в 2003-м получил
- питаться паровик может практически от любого источника тепла — будь то спиртовка или дровяная печка. Или выхлоп большого ДВС.

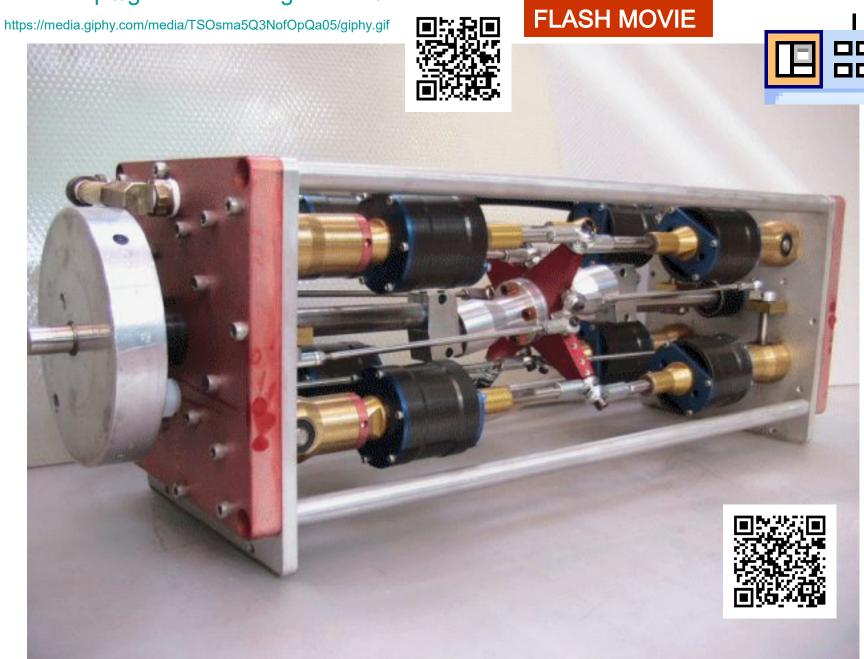


greensteamengine.com





#### http://greensteamengine.com/



#### криогенный автомобиль

http://www.metodolog.ru/node/240





- Первые сообщения об этих разработках я нашёл ещё в 2001ом году. Американский автомобиль на жидком азоте мог проехать 24 км на заправке в 124 литра (примерно 100 кг).
- Особо чистый ОСЧ жидкий азот сорт 1 (1тн.) 99,999% стоит 8378,00 руб. за 1 тонну (6 ,76 руб. за 1 литр). Жидкий азот для замораживания пищевых продуктов (менее «чис тый») стоит 2руб/кг, т.е 2, 47 за литр. В ценах 2008ого года он дешевле бензина в 10 раз.
- Как эпиграф к этой публикации можно использовать историческую справку о паро вых автомобилях <u>Николь Куньо</u> 1770 года.
- Слева паровой автомобиль Николь Куньё, справа «паровой» американский прототи п университета Северного Техаран 2996 срав, возорый тоже потребляет тепло из На дсистемы.
- ПРИМЕР ОТЛИЧНОГО ТРЕНИНГА ДЛЯ УВЕЛИЧЕНИЯ ПРОИЗВОДИТЕЛЬНОСТИ ТРУДА В АНАЛИТИЧЕСКОЙ РАБОТЕ НАПИСАНИЕ ДЛЯ СОБСТВЕННОГО УДОВОЛЬСТВИЯ РАЗБОРОВ И ОЧЕРКОВ О КАКОЙ ТО ТЕХНОЛОГИИ, КОТОРАЯ ВАМ ЛИЧНО ИНТЕРЕСНА.

https://www.metodolog.ru/faculty.html

- Ю.Даниловский Обзор сценариев развития автомобилей в условиях кризиса (1.2.3.4.5.6.7.8.9.10,11)
- прогнозные предположения [23.04.2009] Автомобили карлики 2

«Карлики», «Гиганты» и

- [16.04.2009] Автомобили карлики
- [10.04.2009] Криогенные автомобили
- [26.03.2009] Воздушные автомобили
- [12.03.2009] Двигатель Стирлинга
- [26.02.2009] Паровые автомобили
- [19.02.2009] Автомобили на дровах
- [12.02.2009] Водородные автомобили - 2
- [05.02.2009] Водородные автомобили



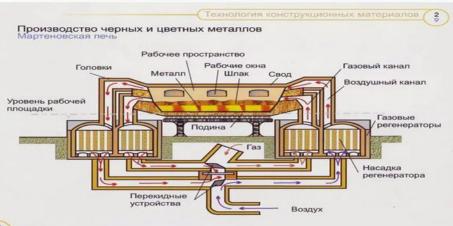
- Альтернатива кондиционеру автомобильный испаритель (прототип для фреонового кондиционера)
- Как можно понять, до 60-х «настоящие» кондиционеры с компрессором были слишком дороги. Более доступной альтернативой стали автомобильные испарители, называемые так же кулерами. Такой вариант дополнительного оборудования монтировали на рамку задней двери. Охлаждение воздуха в кулере происходит за счет постепенного испарения воды (данный процесс способствует поглощению тепла).
- Очень многие фирмы в свое время выпускали автомобильные кулеры. Эффективности таких систем было в большинстве случаев достаточно. В контейнер кулера заливалась вода, которая эффективно испарялась при движении машины (на 100 километров уходило до 1,5-2 литров водопроводной воды).
- На самом деле, кулер не очень удобен в использовании. Кроме воды, в контейнер надо добавлять инсектицид (последний должен быть безвреден для человека). Плюс в том, что система является портативной, и может быть демонтирована по желанию владельца.

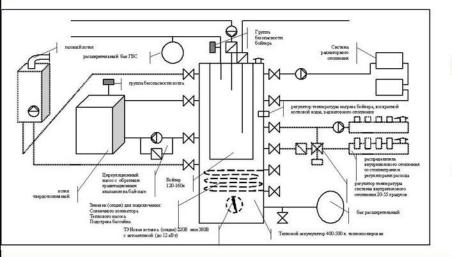
http://autozam.ru/interesnie-zametki/zakroyte-okna-rabotaet-konditsioner.html

ПРИЕМ №36 -

Прототип

## Водяное охлаждение мартеновских печей





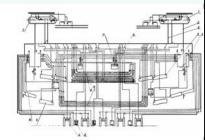
Для охлаждения элементов мартеновской печи используют водяное охлаждение, в основе которой использует техническая вода.

## Паро-испарительное охлаждение мартеновских печей

Изобретение

Пример из производства

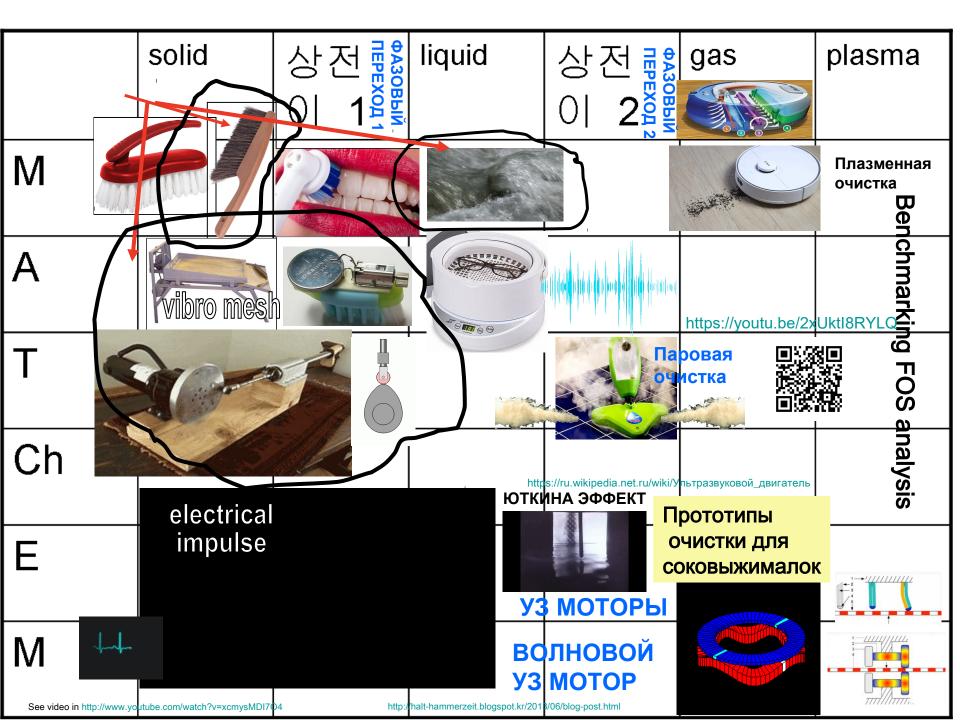
М. Абрамов



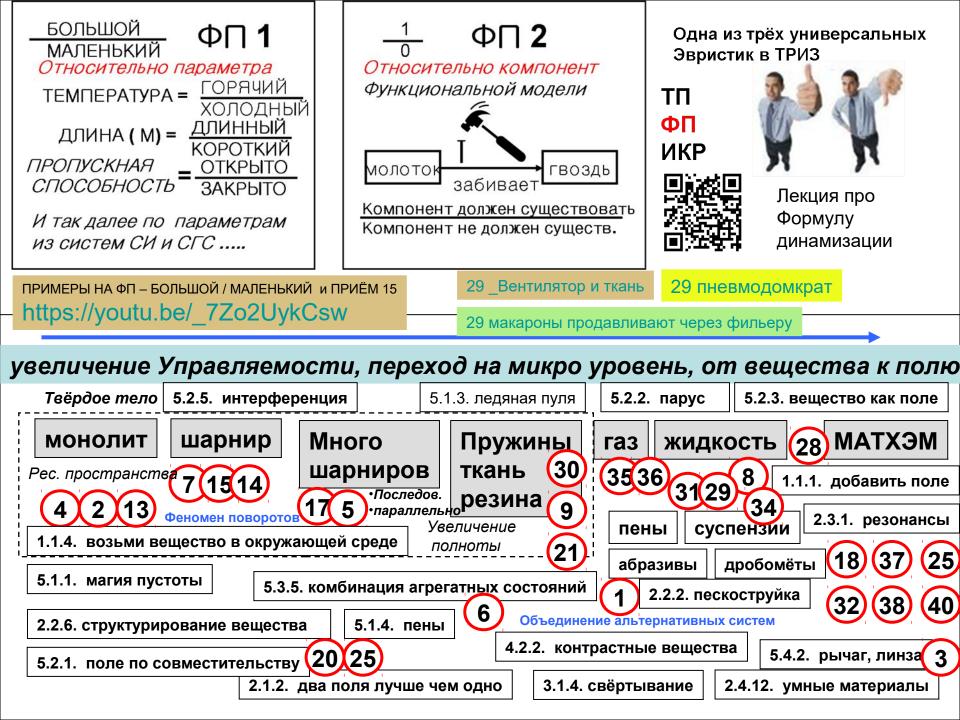
В системах испарительного охлаждения (СИО) для этвода теплоты от деталей техническая вода заменена кипящей, при этом используется в основном скрытая теплота парообразования. Теплота, отбираемая охлаждающей водой, нагревает ее до температуры кипения при данном давлении, после чего происходит парообразование. В пределах применяемых в СИО давлений на нагрев воды расходуется 130 630 кДж/кг теплоты; теплота парообразования составляет 2200 1700 кДж/кг. В итоге количество отбираемой 1 кг воды теплоты во всем диапазоне давлений составляет около 2300 кДж вместо 4080 кДж при водяном, что позволяет сократить расход воды. Малый расход воды позволяет обеспечивать питание СИО химически очищенной водой, что увеличивает срок службы деталей в пять десять раз. При испарительном охлаждении снижается расход электроэнергии на подачу воды, отпадает необходимость в сооружении громоздких дорогостоящих водоводов, насосных станций, градирен, бассейнов, прудов.

Спектр изобретений 36,35, 15,2

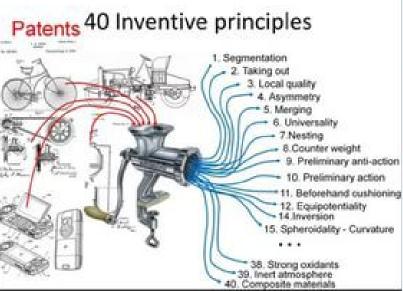








• Углублённое изучение 40 приёмов изобретатель ства для самостоятель ной работы





30) 유연한 일은 막이나 일은 활용

(Florible shafts and this time)

21. Принцип ризиной недолговичности

資料果 医脂 领S

imatics and hydrautics

(6) 学者 生世 游祭年

34) 総21 架 移位

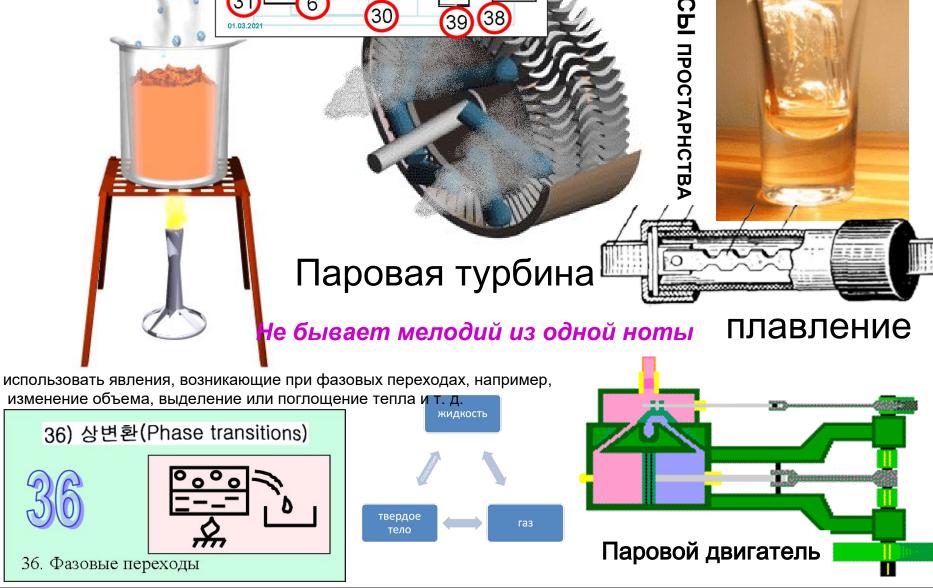
40) 新雲 項目(Composite materials)

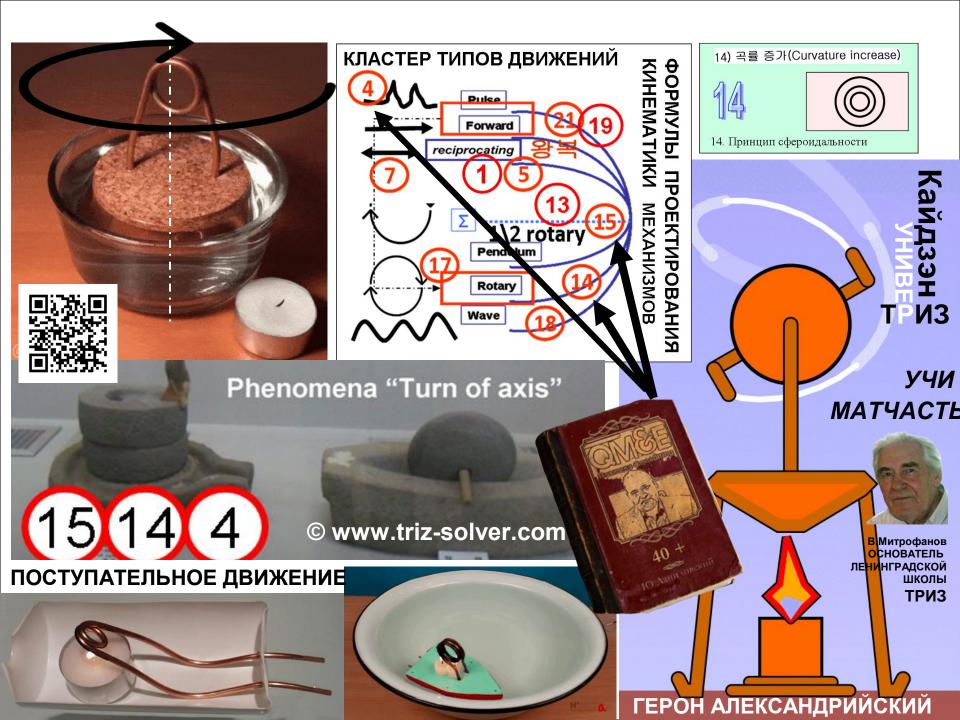
as) 병환성 환경(Inert atmosphere)

39. Выргная среда

(Partial or excessive actions)

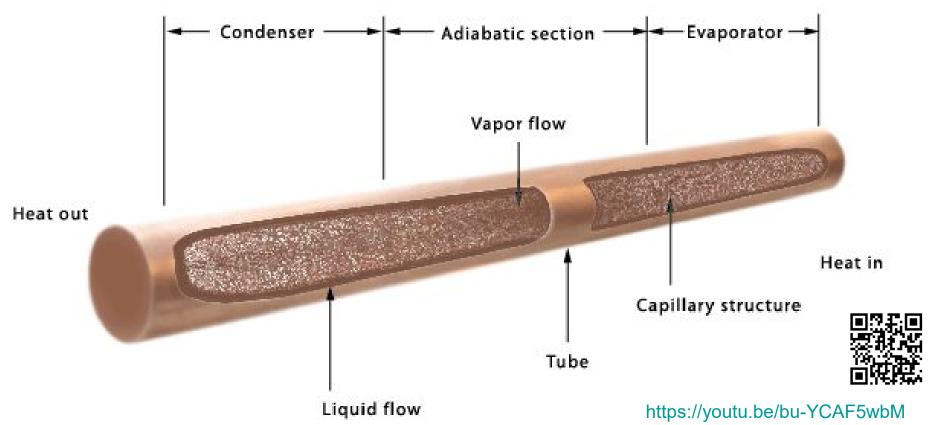
https://youtu.be/G9TuVhrDzuU Ресурсы вещества и основные принципы РЕСУРСЫ пРОСТАРНСТВ. кипение. Жидкость плазма (38) 39 плавление Не бывает мелодий из одной ноты 36) 상변환(Phase transitions)





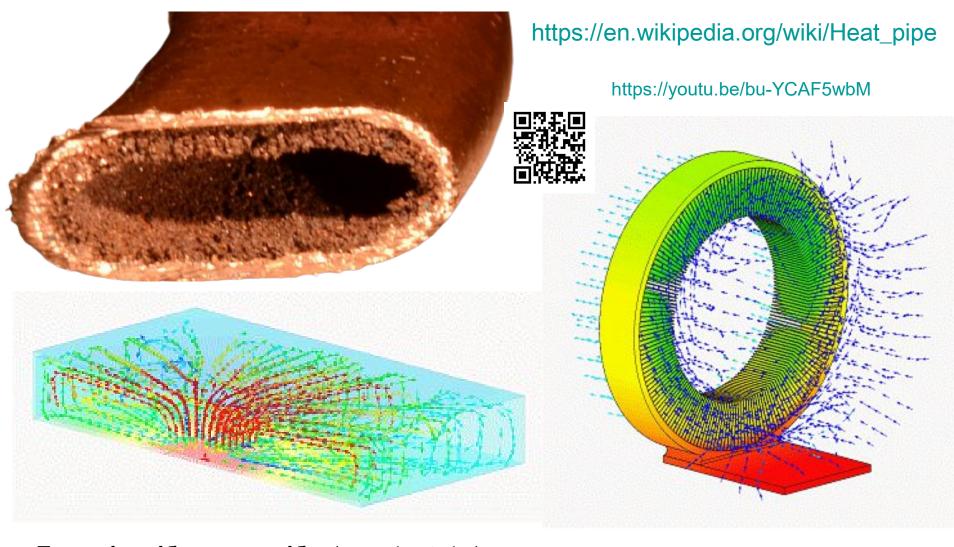
## тепловая трубка

https://en.wikipedia.org/wiki/Heat\_pipe

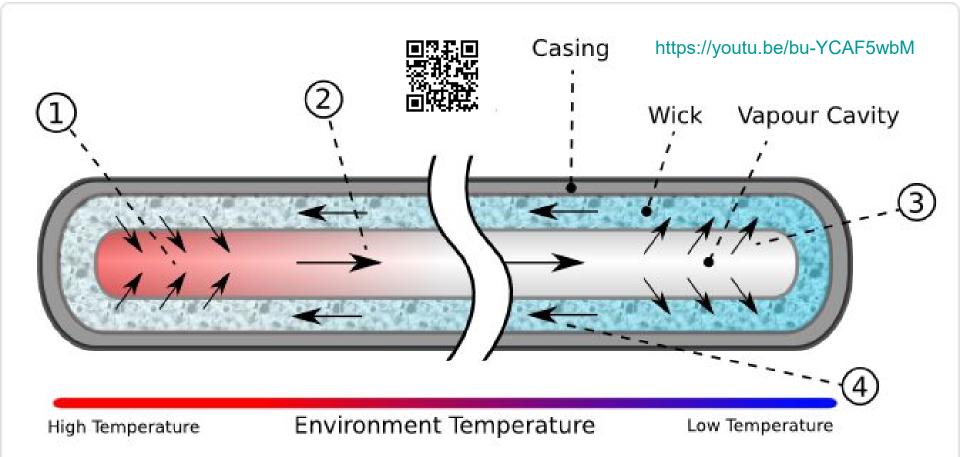


Теплова́я тру́бка, теплотру́бка (англ. heat pipe) — элемент системы охлаждения, принцип работы которого основан на том, что в закрытых трубках из теплопроводящего металла (например, меди) находится легкокипящая жидкость. Перенос тепла происходит за счёт того, что жидкость испаряется на горячем конце трубки, поглощая теплоту испарения, и конденсируется на холодном, откуда перемещается обратно на горячий конец.

#### https://ru.wikipedia.org/wiki/Тепловая\_трубка

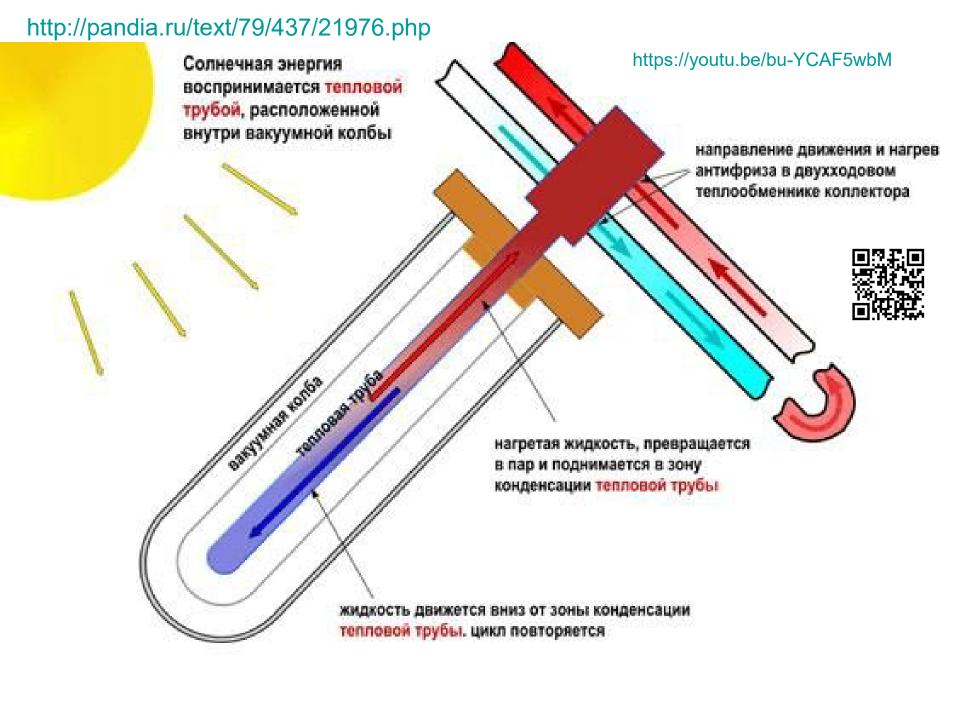


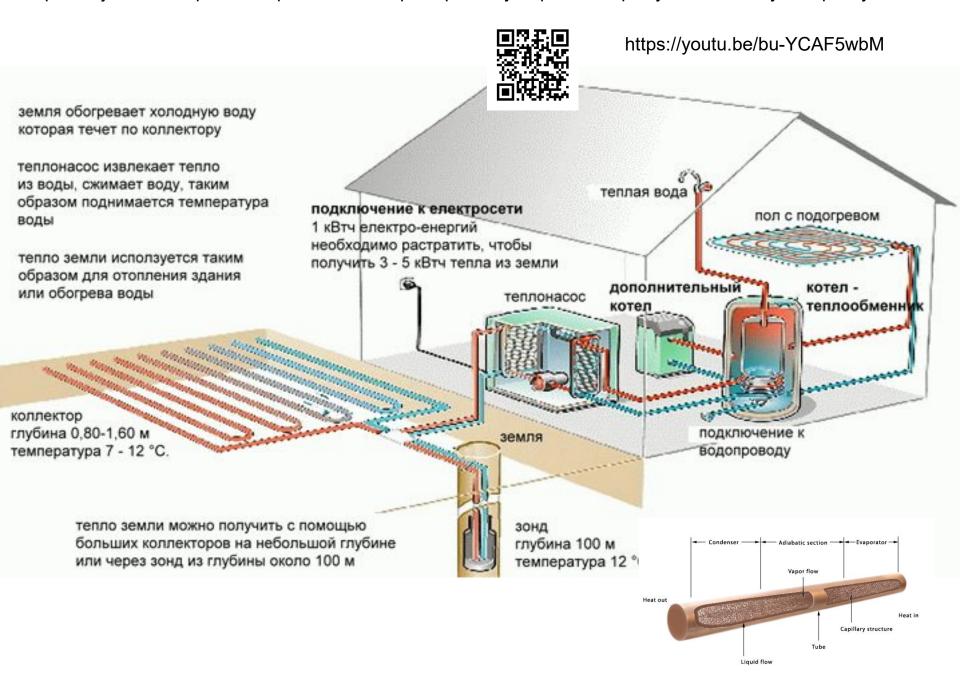
Теплова́я тру́бка, теплотру́бка (англ. heat pipe) — элемент системы охлаждения, принцип работы которого основан на том, что в закрытых трубках из теплопроводящего металла (например, меди) находится легкокипящая жидкость. Перенос тепла происходит за счёт того, что жидкость испаряется на горячем конце трубки, поглощая теплоту испарения, и конденсируется на холодном, откуда перемещается обратно на горячий конец.



#### Heat pipe thermal cycle

- 1) Working fluid evaporates to vapour absorbing thermal energy.
- 2) Vapour migrates along cavity to lower temperature end.
- Vapour condenses back to fluid and is absorbed by the wick, releasing thermal energy
- 4) Working fluid flows back to higher temperature end.





## пароварка



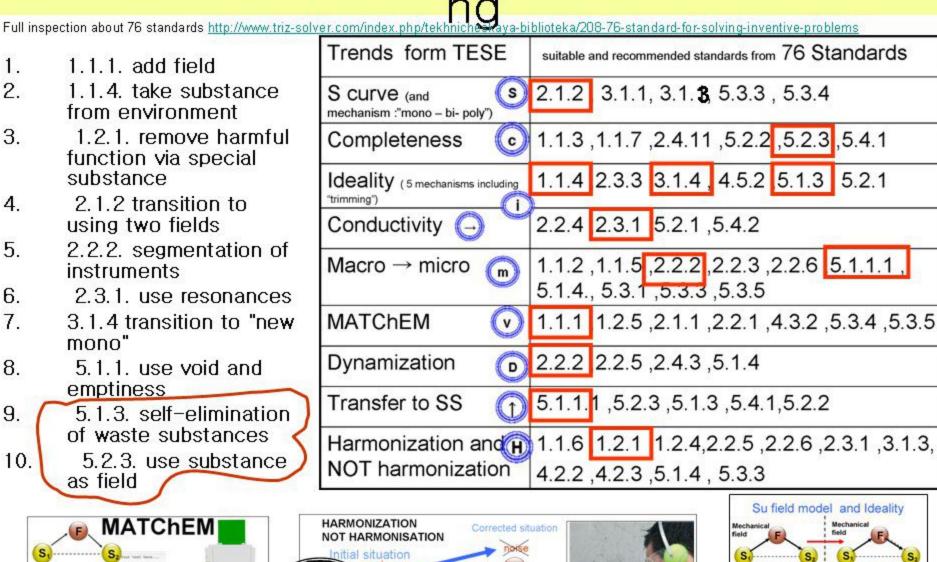
## пароварка



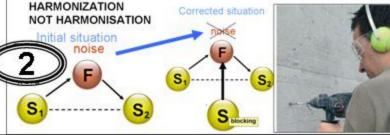


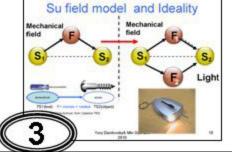
Ю.Даниловский © 2014

## 10 important standards for practical solvi









What is TRIZ | Laws of Technical System Evolution | Inventive Principles | Standard Solutions | Effects | ARIZ | http://www.triz-solver.com/index.php/tekhnicheskaya/biblioteka/208-76-standard-for-solving-inventive-problems | http://triz.co.kr/TRIZ/frame.html

#### STANDARD 5 2\_3.

If a field has to be introduced in a Substance-Field System but it is impossible to use the fields which already present in the system or in the external environment, one should use the fields for which the substances present/in the system or external environment can act as medium or sources.

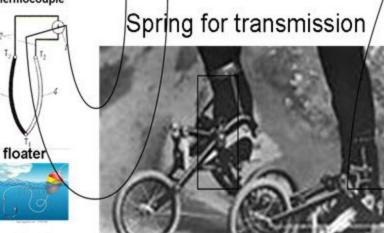
Note: In particular, if there are ferromagnetic substances in a system and they are used for mechanical purposes, it is possible to use their magnetic properties in order to obtain additional effects: improve interactions between components, obtain information on the state of the system, etc.

#### Example:

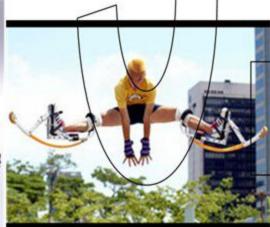
A cutting tool and an object being cut form a thermocouple which can be used to measure the temperature of cutting.

- 5.2.3. Использование веществ-источников полей ORIGINAL TEXT BY GENRICH ALTSHULLER
- Если в систему необходимо ввести поле, а это нельзя сделать по стандарту<u>5.2.1</u> и <u>5.2.2</u>, то следует использовать поля, носителями или источн иками которых мосут "по совместительству" стать вещества, имеющиеся в системе или во внешней среде.
- Авторское свидетельство № 504932.
  Сигнализатор уровня жидкости, преимущественно топлива, содержащий поплавок с контактом, корпус с другим контактом, изолированным от н его, и индикатор, в цепь которого включены указанные контакты. Отличается тем, что с целью исключения источника питания в сигнальной цеп и и предотвращения возможного искрообразования на контактах контакты корпуса и поплавка выполнены из разнородных металлов (например, меди и константана), образующих при замыкании холодный спай/термопары. Другой спай, расположенный вне объекта контроля, снабжен исто чником подогрева. http://www.altshuller.ru/triz/standards.asp

#### thermocouple







5.2.3

# 5.1.3. self-elimination of waste substances



# 5.1.3. self-elimination of waste substances



Проблема № 2. Давление снижается из-за утечки сжатого воздуха через интерфейс между металлом и пластиком. (Особенно в очень горячей или холодной погоду)



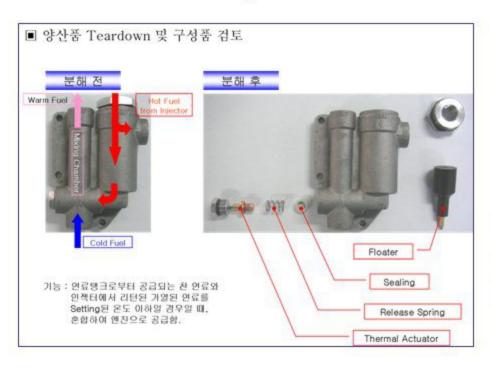
Проблема номер 1.
Бутылка не может стоять из-за деформации дна внешнего резервуара

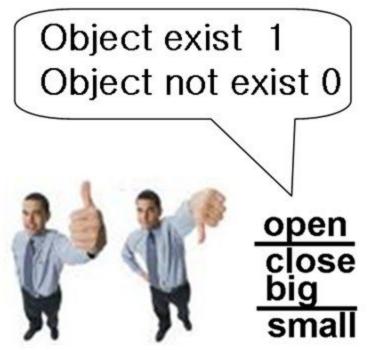
Outer Container design is similar to Product A (with almost same design of mount cap)

Inner design is similar to Product B but looks different Внешний контейнер дизайн похож на продукт (с почти таким же дизайном горы крышкой) Внутренций дизайн похож на продукт Б, но выглядит по-друг ило в с кий © 2014

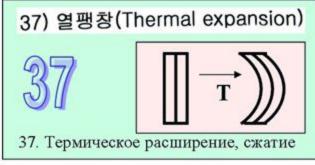
#### Фрагмент из проекта про подогрев солярки

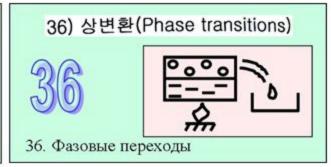
# Physical contradiction



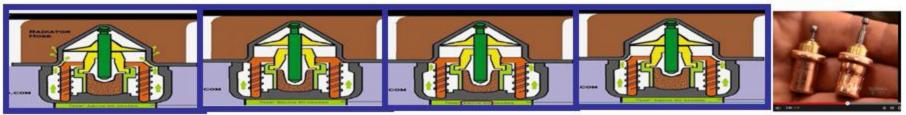






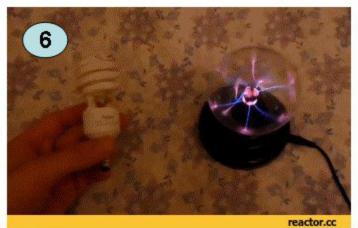


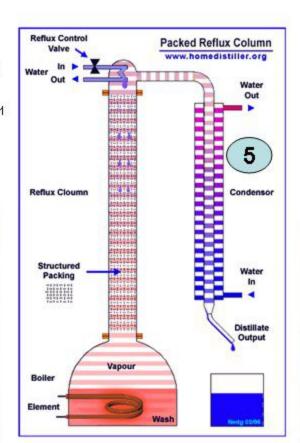


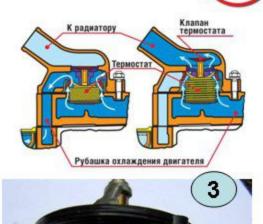


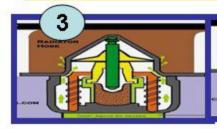
## 5.3.5. комбинирование агр егатных состояний

- Моющий пылесос
- Порошковый огнетушитель
- Термостат
- вода (жидкость) в стиральной маш ине и механические активаторы (тв ёрдое тело) для стиральной машины
- Производство спирта методом дисти лляции
- Ртутная лампа
- Плазменная ячейка.
- Ртутный барометр









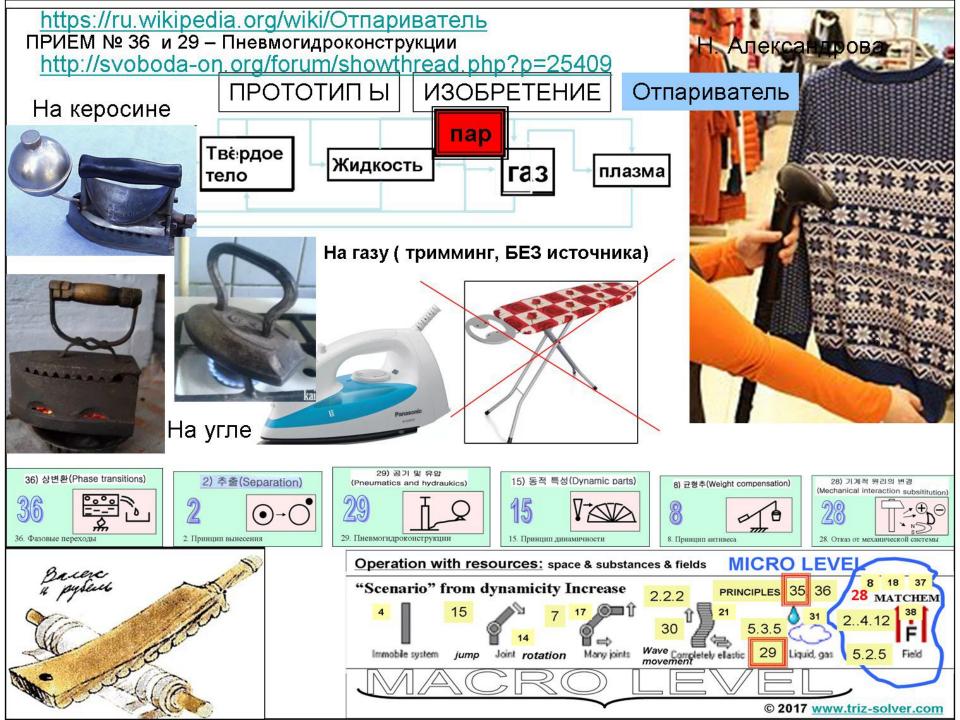








Double-valve automotive engine cooling thermostat



Газовая сварка Холодная сварка Сварка трением

https://ru.wikipedia.org/wiki/Сварка трением

Термоклеевой пистолет Термоклеевой пистолет



Ресурсы вещества и основные принципы



https://ru.wikipedia.org/wiki/Термоклеевой пистолет

Материал из Википедии — свободной энциклопедии

Текущая версия страницы пока не проверялась опытными участниками и может значительно отличаться от версии, проверенной

**Термоклеевой пистолет** — электромеханическое устройство для расплавления и дозированной подачи расплавленного клея. Наибольшее распространение получили пистолеты под клеевые палочки диаметром 11 мм (7/16 дюйма) и рабочей температурой 120—150°С. Иногда встречаются пистолеты и палочки калибра 7 мм (9/32 дюйма) с тем же составом. Для профессионального использования существует оборудование других калибров, например 5/8 дюйма (16 мм), 1 дюйм (25 мм), с рабочими температурами составов до 200°С. [1]

Термоклеевой пистолет состоит из нагревателя и устройства подачи. Качественные пистолеты содержат устройство стабилизации температуры, быстро выходят на рабочий режим, снабжены специальными наконечниками и отсекающими устройствами, уменьшающими подтекание клея при простое.

Термоклеевые пистолеты бываю различной мощности от 15 (бытовые) до 100W (профессиональные)[2].

Существуют пистолеты с дополнительными функциями[3] помимо основной (плавления и выдавливания клея):

- Беспроводные пистолеты (аккумуляторные, либо с отсоединяемым проводом);
- Пистолеты с регулировкой температуры (переключение режимов для низкотемпературных и высокотемпературных клеевых стержней);
- Пистолеты со сменным соплом (возможность регулировки диаметра капли);

Спектр изобретений 35,36 15,28,38

Прототип (если есть)

——— М.Абрамов изобретение

#### Хирургическая операция скальпелем



Хирургическая операция производится при помощи металлического инструмента – скальпелем.

#### Хирургическая операция лазером



Хирургическая операция производится при помощи лазера или по аббревиатуре Light Amplification by Stimulated Emission of Radiation, что в переводе звучит, как Усиление Света путем Стимуляции его Испускания. Наблюдается связи с принципом №28.

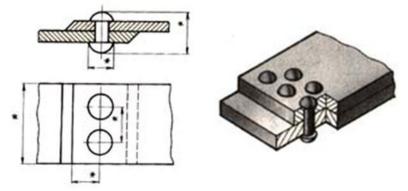
#### Ресурсы вещества и основные принципы



Спектр изобретений 36, 28, 15

Изобретение

#### Неразъемные соединения обозначение на чертеже Клепанное соединени

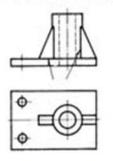


**Клепаное соединение** представляет собой соединение двух деталей с помощью заклепки. На одном конце заклепки имеется головка, а другой расклепывается.

#### Ресурсы вещества и основные принципы



#### Неразъемные соединения обозначение на чертеже Сварное соединение





#### Сварное соединение – это соединение

деталей, осуществляемое путем местного нагрева материала деталей до расплавленного или пластического состояния. В результате сваривания происходит либо кристаллизация расплавленных соединяемых кромок, либо диффузия частиц молекул металла соединяемых деталей.

P.S. Температура столба дуги при ручной дуговой сварки достигает 6000—8000 °C и более.

Спектр изобретений 36,15,28,

#### Механическое Акустическое Тепловое Химическое Электрическое Магнитное

#### центрифугирование

Прототип

Изобретение

Фторирование. озонирование

#### Фильтр для воды

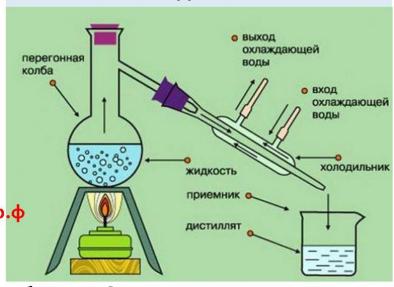


Ф3 удалить вещество Ф6 превратить вещество Ф8 добавить поле

36,31,15,28,14

23) Долгий процесс 27) Недостаточный ур.ф

#### Очистка воды перегонкой



Для очистки воды используются фильтрующие элементы

Для очистки воды, ее нагревают образуя пар. Затем пар конденсируют в холодильнике.

увеличение Управляемости, переход на микро уровень, от вещества к полю Тєёрдое тело 5.2.5. интерференция 5.22. napyc 5.1.3. ледяная пуля 5.2.3. вещество как поле шарнир Много Пружины МАТХЭМ монолит газ жидкость Рес. пространств 7 (15 14 шарниров ткань 35(36 1.1.1. добавить поле резина 2.3.1. резонансы суспензии Увеличение пены 1.1.4. возыми вещество в окружающей среде попноты 25 18 абразивы дробомёты 5.1.1. магия пустоты 5.3.5. комбинация агрегатных состояний 2.2.2. пескоструйка 40 (38) Объединение альтернативных систем 2.2.6. структурирование вещества 5.1.4. пены 4.22. контрастные вещества 5.4.2. рычаг, линза 5.2.1. поле по совместительству 3.1.4. свёртывание 2.12. два поля лучше чем одно 2.4.12. умные материалы

Относительно компонент
Функциональной модели

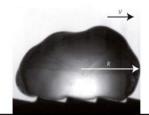
© 2017

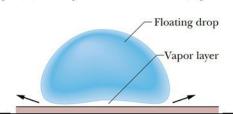
| Www.triz-solver.com | Одна из техник | Мышления | Модель | Физическоп | Противоречи | Компонент не должен существ.



- Эффект Лейденфроста это явление, при котором жидкость в контакте с телом значительно более горячим, чем точка кипения этой жидкости, создаёт изолирующий слой пара, который предохраняет жидкость от быстрого выкипания.
- Явление названо в честь Иоганна Готлоба Ляйденфроста[en], который затронул данную проблему в «Трактате о некоторых свойствах обыкновенной воды» в 1756 году[1], хотя до него феномен наблюдал как минимум Бургаве в 1732 году.
- В повседневной жизни явление проще всего наблюдать при приготовлении пищи: для оценки температуры сковороды на неё брызгают водой если температура достигла или уже выше точки Лейденфроста, вода соберётся в капли, которые будут «скользить» по поверхности металла и испаряться дольше, чем если бы это происходило в сковороде, нагретой сильнее точки кипения воды, но ниже точки Лейденфроста. Этот же эффект отвечает за подобное поведение жидкого азота, пролитого на пол при комнатной температуре.
- Наиболее зрелищные его демонстрации довольно опасны: например, погружение мокрых пальцев в расплавленный свинец[2], опускание руки в расплавленную сталь[3][4] или выплёвывание жидкого азота/пускание колечек испаряющегося азота[5]. Последнее, более того, может привести к смерти[6].
- В 2005 году голландские физики показали экспериментально и описали модель эффекта в сыпучих средах.
- Исследованию эффекта Лейденфроста посвящено большое количество статей, однако то, что капли под его воздействием в состоянии направлено перемещаться, стало известно совсем недавно, из уже упомянутой выше статьи в Physical Review Letters. Сразу отметим ключевой момент пионерского исследования: наблюдаемое перемещение капли фреона R-134a происходило лишь на специально приготовленной подложке (как на рис. 3) с периодической несимметрично рифленой структурой.
- пока поверхность, на которой находится капля Лейденфроста, гладкая, пар равномерно и изотропно (одинаково во все стороны) вытекает из-под капли. Если же поверхность рифленая (как, например, на рис. 3), течение пара становится анизотропным, приобретая определенное направление. Изолирующая прослойка становится как бы двигателем на паровой тяге, инициирующим движение капли, а капля чем-то вроде корабля на воздушной подушке.

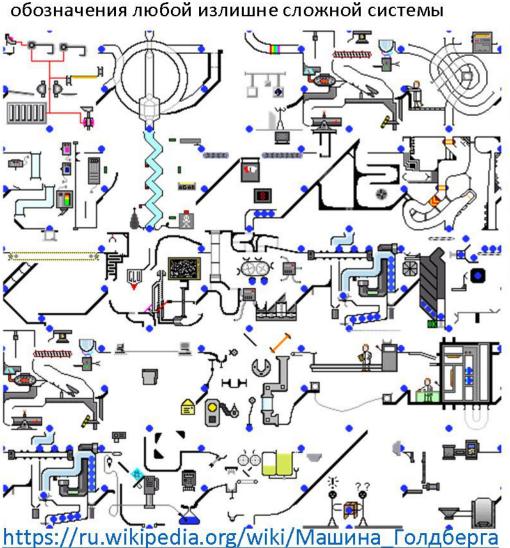
https://www.youtube.com/watch?v=gZ-uaw8Gttw
https://ru.wikipedia.org/wiki/Эффект\_Лейденфроста
https://en.wikipedia.org/wiki/Leidenfrost\_effect
https://fishki.net/1209033-jeffekt-lejdenfrosta-v-dejstvii.html

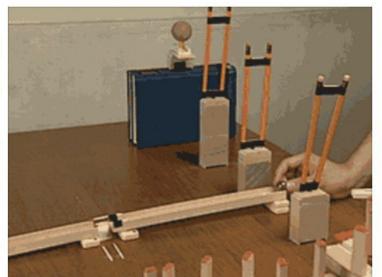




36,15,4,5

Машина Голдберга, машина Руба Голдберга, машина Робинсона-Голдберга, Машина Робинсона или заумная машина — это устройство, которое выполняет очень простое действие чрезвычайно сложным образом — как правило, посредством длинной последовательности взаимодействий по «принципу домино». Эти машины получили своё название от имён американского карикатуриста и изобретателя Руба Голдберга и английского художника Уильяма Робинсона, которые использовали изображения таких машин в своих работах[1]. Иногда это выражение используется для ироничного

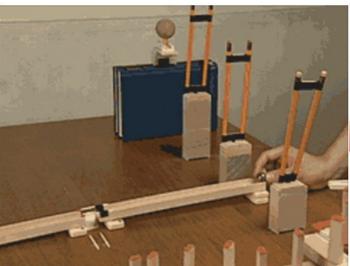






#### Игрушка Машина Голдберга

https://ru.wikipedia.org/wiki/Машина\_Голдберга https://www.youtube.com/watch?v=qybUFnY7Y8w https://www.youtube.com/watch?v=DmJLtGlujqk







#### Игрушка лабиринт лейденфроста



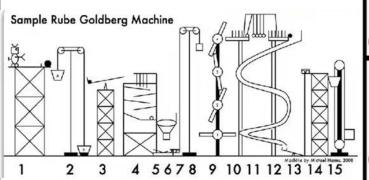
Капля катается по раскалённому Лабиринту.

Типичная ф. удивления

36,15,38,5

http://www.triz-solver.com/index.php/lyubopytno/213-surprising-function

Ф1 перемещать вещество ,ф 8 добавлять поле,Ф14





Д16 банальная форма



#### изобретения

#### Н. Александрова & ЮД

#### ПРОТОТИП

#### Тушение пожара пеной

#### песком

#### Тушение пожара водой







Порошковое тушение

Встречный пал ( лесной пожар)





Инструментальная поддержка процесса поиска прототипов,

#### увеличение Управляемости, переход на микро уровень, от вещества к полю



#### углекислотные



Жидкий азот, фреоны, аргон

тушение ударной волной



Тушение <u>авиационными</u> двигателями



В России мороженое в современном варианте появилось в XVIII веке.



https://ru.wikipedia.org/wiki/Мороженое#История

36,04,24,02,32

ПРИЕМ №35 – Изменение физико – химических параметров объекта https://ru.wikipedia.org/wiki/Аморфные металлы

О. Лялина

Изобретение

Прототип

Металлы ( кристаллическая структура)

35,04,37

аморфные металлы ( нет крист. Реш.)

класс металлических твердых тел с аморфной структурой, характеризующейся отсутствием дальнего порядка и наличием ближнего порядка в расположении атомов. В отличие от металлов с кристаллической структурой, аморфные металлы характеризуются фазовой однородностью, их атомная структура аналогична атомной структуре переохлаждённых расплавов.

Металлические стекла (или аморфные сплавы) применяют в самых разных областях: магнитные материалы и медицинские инструменты, шестеренки микромоторов и спортинвентарь. Такие стекла очень прочны, стойки к износу и коррозии. Однако у всех стекол из металла есть и важный недостаток – малая пластичность (или склонность к хрупкости).

Её устраняет "омоложение" – перевод материала в более высокое энергетическое состояние, повышающий сопротивление пластической деформации без потери прочности. Криотермическая обработка также резко повышает способность материала сопротивляться растяжению и сжатию при упругой деформации на поверхности образцов (в тонком слое с десятки нанометров). Этот эффект, однако, исчезает после выдержки стекла при комнатной температуре. Объемный же эффект сохраняется со временем и позволяет улучшить пластичность сплава.



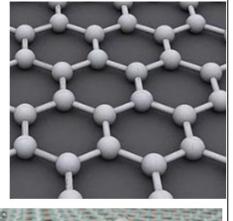
**Графен** (англ. graphene) — двумерная аллотропная модификация углерода, образованная слоем атомов углерода толщиной в один атом, находящихся в <u>sp²-гибридизации</u> и соединённых посредством σ- и π-связей в <u>гексагональную</u> двумерную кристаллическую решётку. Его можно представить как одну плоскость графита, отделённую от объёмного кристалла. По оценкам, графен обладает большой механической жёсткостью и рекордно большой теплопроводностью (~1 ТПа[4] и ~5·103<u>Вт</u>·м-1·К-1[5] соответственно). Высокая подвижность носителей заряда (максимальная

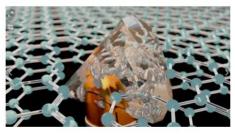
подвижность электронов среди всех известных материалов) делает его перспективным материалом для использования в самых различных приложениях, в частности, как будущую основу наноэлектроники[6] и возможную замену кремния в интегральных микросхемах.

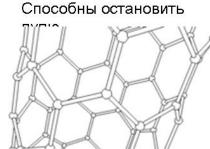
Один из существующих в настоящее время способов получения графена в условиях научных лабораторий [7][8] основан на механическом отщеплении или отшелушивании слоёв графита от высокоориентированного пиролитического графита. Он позволяет получать наиболее качественные образцы с высокой подвижностью носителей. Этот метод не предполагает использования масштабного производства, поскольку это ручная процедура. Другой известный способ — метод термического разложения подложки карбида кремния[9][10] — гораздо ближе к промышленному производству. С 2010 года доступны листы графена метрового размера, выращенные методом химического осаждения из газовой фазы[11].

https://ru.wikipedia.org/wiki/История графена https://hightech.fm/2017/12/20/graphene-diamond https://ru.wikipedia.org/wiki/Получение графена https://ru.wikipedia.org/wiki/Углеродные нанотрубки#История открытия

https://naked-science.ru/article/hi-tech/dvumernyy-nanosendvich-prevratil





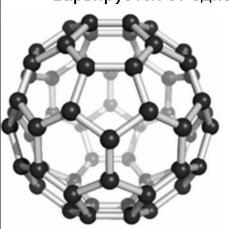


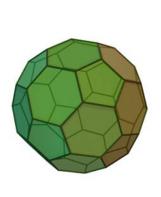
Два слоя графена

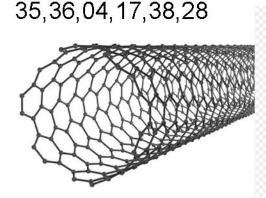
35, 36, 04, 17, 38, 28

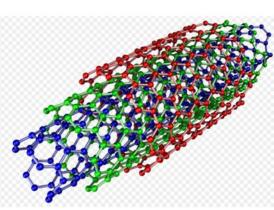
https://ru.wikipedia.org/wiki/Графен

- Фуллерен (С60) был открыт группой Смолли, Крото и Кёрла в 1985 г.[12], за что в 1996 г. эти исследователи были удостоены Нобелевской премии по химии. Что касается углеродных нанотрубок, то здесь нельзя назвать точную дату их открытия. Хотя общеизвестным является факт наблюдения структуры многостенных нанотрубок Иидзимой в 1991 г.[13], существуют более ранние свидетельства открытия углеродных нанотрубок. Так, например в 1974—1975 гг. Эндо и др.[14]опубликовали ряд работ с описанием тонких трубок с диаметром менее 100 Å, приготовленных методом конденсации из паров, однако более детального исследования структуры не было проведено. Группа ученых Института катализа СО АН СССР в 1977 году при изучении зауглероживания железохромовых катализаторов дегидрирования под микроскопом зарегистрировали образование «пустотелых углеродных дендритов»[15], при этом был предложен механизм образования и описано строение стенок. В 1992 в Nature[16] была опубликована статья, в которой утверждалось, что нанотрубки наблюдали в 1953 г. Годом ранее, в 1952, в статье советских учёных Радушкевича и Лукьяновича[17] сообщалось об электронно-микроскопическом наблюдении волокон с диаметром порядка 100 нм, полученных при термическом разложении окиси углерода на железном катализаторе. Эти исследования также не были продолжены. В 2006 г, углеродные нанотрубки были обнаружены в дамасской стали[18].
- Существует множество теоретических работ по предсказанию данной аллотропной формы углерода. В работе [19] химик Джонс (Дедалус) размышлял о свёрнутых трубах графита. В работе Л. А. Чернозатонского и др.[20], вышедшую в тот же год, что и работа Ииджимы, были получены и описаны углеродные нанотрубы, а М. Ю. Корнилов, профессор кафедры органической химии Киевского национального университета, не только предсказал существования одностенных углеродных нанотруб в 1986 г., но и высказал предположение об их большой упругости[21].
- Впервые возможность образования наночастиц в виде трубок была обнаружена для углерода. В настоящее время подобные структуры получены из <u>нитрида бора</u>, <u>карбида</u> кремния, <u>оксидов переходных металлов</u> и некоторых других соединений. Диаметр нанотрубок варьируется от одного до нескольких десятков нанометров, а длина достигает нескольких микрон.













Ресурсы вещества и основные принципы



## Использование сухого льда и низких температур 36,

36,34,15,24,25 Сухой лед применяется ДЛЯ очистки оборудования производстве. Технология на криогенной очистки использует сжатый воздух высокого давления и гранулы сухого льда. При обработке поверхностей, такой небольшие гранулы сухого льда выстреливаются из сопла вместе со сжатым воздухом и, соударяясь с очищаемой поверхностью, удаляют нее клей, резину, пластиковое чернила, краску, покрытие и так далее. Струйная обработка сухим имеет преимущество перед льдом TO пескоструйной, паровой, водяной или иной абразивной обработкой, что не оставляет жидких или твердых частиц на месте проведения такой обработки — **сухой лед полностью испаряется**, превращаясь в газообразную двуокись углерода. Гранулы абразивным льда не являются материалом, то есть не повреждают саму поверхность, и несут не только кинетическую, но и скрытую тепловую энергию. Резкое снижение температуры поверхности вызывает эффект «термического шока», при котором охлажденные

до хрупкого состояния загрязнения отслаиваются от поверхности. https://ru.wikipedia.org/wiki/Криогенный бластинг



### О. Лялина

Изобретение

#### Способы очистки поверхности



Твердые абразивные чистящие средства

пароочиститель

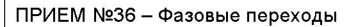


Жидкие средства на основе щелочных растворов и кислот



Аэрозоли





Ширинкин А.В.

Охладить напиток

Пельте холодильник

28

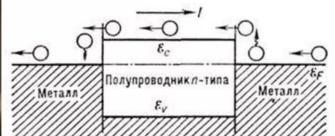
Прототип

Изобретени

От вещества к полю









09

## Массивные кружки для пива

хранят в холодильнике



Ресурсы вещества и основные принципы

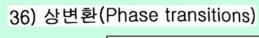


Пробка холодильник

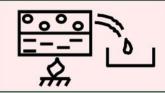
Cooling system for beer



computerra.ru->novostey.com







36. Фазовые переходы

36 и Объединение Альтернативных Систем





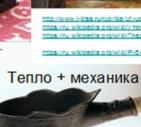




Утюг печной чугунный, угольный спиртовой

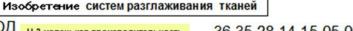
ПРИЕМ №36 - Фазовые переходы

Прототип



Ресурсы вещества и основные принципы

Ширинкин А.В. + ЮД н з маленькая производительность



36,35,28,14,15,05,09

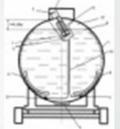




Подогрев в железнодорожных цистернах с

паровыми «рубашками»





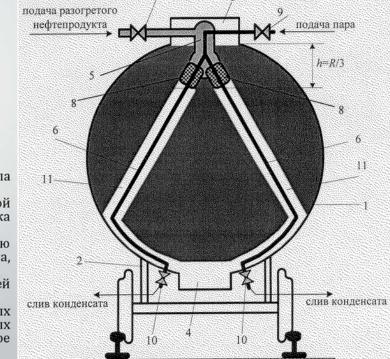
Вагоны-цистерны емкостью 50 м³ с паровой «рубашкой» в нижней части котла

имеют поверхность нагрева 28,4 м². Сливной прибор цистерны имеет диаметр 200 мм и снабжен также паровой «рубашкой». Вдоль нижней части «рубашки» устроен специальный желоб для стока

конденсата и отвода через нижний патрубок.
Пар (давлением не выше 0,3 МПа) подается по рукаву диаметром 32 мм в паровую «рубашку» цистерны, и через стенку котла нагревает тонкий слой нефтепродукта, граничащий со стенкой.

В результате нагрева происходит скольжение нефтепродукта по горячей

поверхности стенки к сливному прибору и истечение в сливной желоб.
Однако у вагонов-цистерн с паровыми «рубашками» есть два существенных недостатка. Они имеют вес тары 26 т, что на 26 - 24,7 = 1,3 га больше веса тары обычных цистерн. Увеличение веса тары составляет 5,3% и вызывает непроизводительное увеличение объема грузовых перевозок.





Nu mb er of topi c	Name of video and link  ■ ■	QR CODE TO VIDEO
1	Приём 36 как пример простого изложения https://youtu.be/jnRgRjdQkps	
2	36,29, 15 ЛИТЬЕВЫЕ МАШИНЫ https://youtu.be/aW5mXCvQ_48	
3	36 КРИСТАЛЛИЗАЦИЯ https://youtu.be/_TxVed9NQps	
4	35 И 36 Я САМОДЕЛКИН https://youtu.be/yJlowc5Fl2U	
5	36 упражнение на узнавание https://youtu.be/BC88WUK1ckk	
6	14 и 36 паровой автомобиль https://youtu.be/x2xm-zQmlMc	
7	36 ПАРАФИНОТЕРАПИЯ https://youtu.be/_4VyrMh5jZk	### ### ■###■
8	36 ,24, ПЛАВЛЕНИЕ УПРАЖНЕНИЕ https://youtu.be/Rul0MH63YB0	
9	<b>36 ТЕПЛОВАЯ ТРУБКА А.ЕЛИЗАРОВ</b> https://youtu.be/OMtx48GfZqs	<b>多种种种</b>

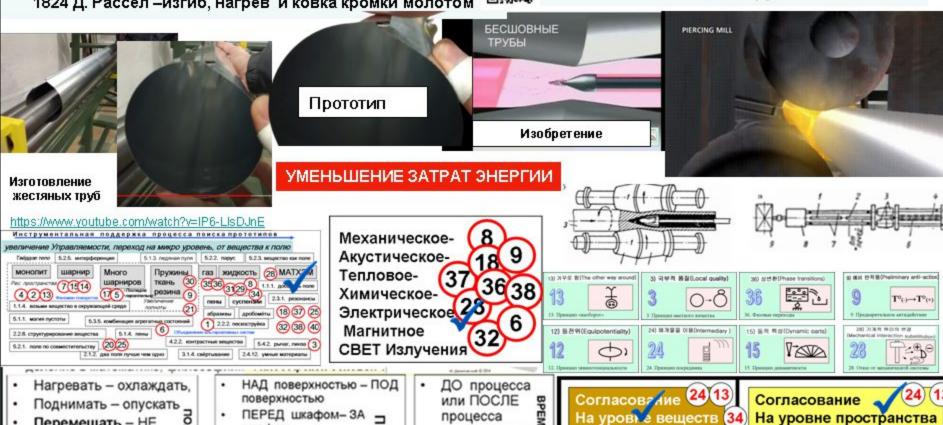
Nu mb er of topi c	Name of video and link	QR CODE TO VIDEO
10	36 сублимированный кофе H.Татарских https://youtu.be/YDwHNfUQWTc	G154G
11	36 пайка H.Татарских https://youtu.be/dSQCrI9TC0o	
12	36 очистка паром и ФОП Р.Огурцов	<u></u>
	https://youtu.be/K8goUGzPHjo	
13	36 паромобиль Стенли https://youtu.be/WfSo6Rp97r4	
14	Паровой мотор https://youtu.be/qZp125clBPQ	
15	Паро мотоциклы https://youtu.be/5GNBOb9MwV (https://vk.com/video4222562_456240621 )	
16	36 НУЖНО МЫСЛИТЬ КАК КОРОВА https://youtu.be/G9TuVhrDzuU	
17		
18		

#### ПРИЕМ №13 – Принцип наоборот в формообразовании стальных труб

https://studfile.net/preview/10090714/

1824 Д. Рассел –изгиб, нагрев и ковка кромки молотом

братья Маннесман в Германии в 1886 году бесшовные трубы



- Перемещать НЕ перемещать, то есть удерживать
- Окислятьвосстанавливать
- Растягивать сжимать Вращать по часовой стрелке - вращать
- против Добавлять - убирать (изымать)
- **ПРОСТРАНСТВО** шкафом ВПЕРЕДИ – СЗАДИ (толкать - тянуть) ВНУТРИ - сосуда (ёмкости)- СНАРУЖИ
- сосуда ёмкости ВВЕРХУ - ВНИЗУ
- СИММЕРИЧНЫЙ АСИММЕТРИЧНЫЙ
  - выпуклость **УГЛУБЛЕНИЕ**

- день ночь я
- БЕЛЫЙ -ЧЁРНЫЙ
- Чёрным по белому белым по чёрному
- А+Б или Б+А В технике они часто НЕ

равны

ВЕЩЕСТВ

Согласование На уровне полей И времени

(36)(11)(39)(33)

Резонансы, изоляц, Материалы, Ферромагнетики. Тиксотропия...

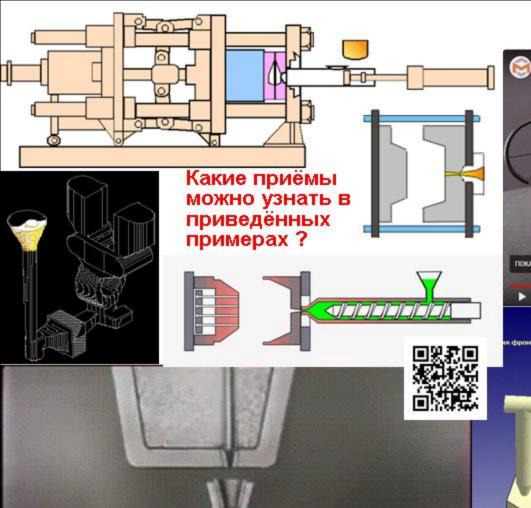
•Диаграмма 8Х8 ( •Гиганты – карлики

Согласование

26 Функция удивления

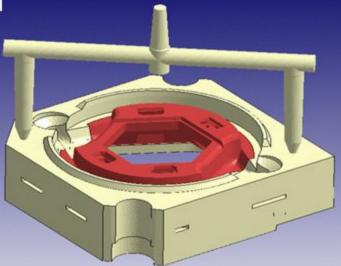
На уровне потребностей

•Техническая мимикрия





© www.triz-solver.com



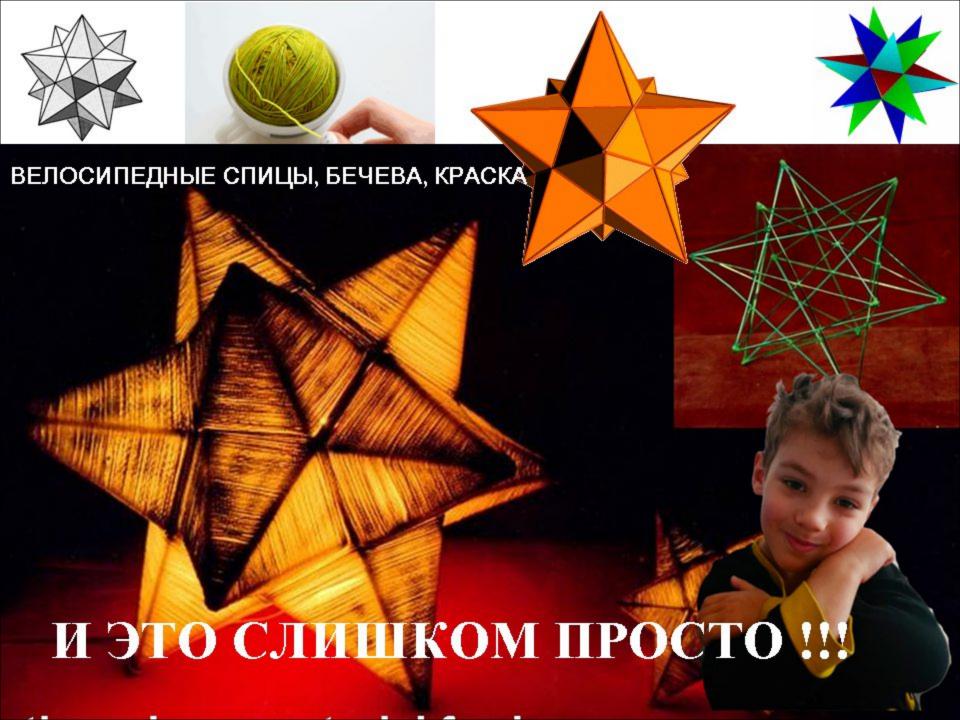
#### Moldex30

- SB Flun 1. Cavity-good mide/PP\_POLYFORTFPP200FC\_1 ntr/MDXPvoint20130130\_1 p
  - 59 At 100% (0.105 sec) (Enhanced Solver+Fiber), Ep=444, 200 Epi=193, 885 Ec=32 Em=0 (FastCool) <eDesign3>
    - й запуск виртуального испытания (виртуальной) модели

2-01-30-2013

0.00 2.00 mm













36. Фазовые переходы

#### НОВОСТИ ЛУЧШИЕ ПРАКТИКИ

ТРИЗ ИНСТИТУТ

ЛИЧНЫЙ КАБИНЕТ

36) 상변환(Phase transitions)

RAHH

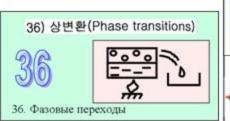


ТЕСТИРОВАНИЕ
ОН ЛАЙН КУРСЫ
ПОСЛАТЬ ЗАДАЧУ
ПОЛУЧИТЬ ЗАДАЧУ
ТРИЗ СПРАВОЧНИКИ
ЛУЧШИЕ РАЦИОНАЛИЗАТОРЫ



Приёмы 35 и 36 https://youtu.be/yJlowc5FI2U не имеет большого смысла разделять , потому что они описывают кластер операций с ресурсами вещества с точки зрения их агрегатного состояния. В практической работе проектировщика любой элемент как то на подсознательном уровне уже рассматривается через призму этого понимания и вне вашей воли мозг быстро пробегает варианты « а что ,если сделать это жидким или газообразным ?» так же как и в части видов энергии воображаемые силовые поля МАТХЭМ из приёма 28 мгновенно делают параллельные переборы от механических полей к полям микроуровня. Весь этот автоматизм очень быстрого параллельного мышления приходит не сразу. Мне о его возможностях рассказали в 40 лет, когда я мнил себя уже сложившимся изобретателем, имел за плечами больше 5ти внедрённых на объектах систем пожаротушения и дымоудаления, но, тем не менее, пошёл учиться к патриарху Ленинградской школы ТРИЗ — ТРИЗ Мастеру , Заслуженному технологу РФ , который заработал это звание в полупроводниковых войнах 70- 80ых годов ,Волюславу Владимировичу Митрофанову <a href="http://www.triz-solver.com/index.php/lyudi/120-celebration-of-85">http://www.triz-solver.com/index.php/lyudi/120-celebration-of-85</a> . Спустя 20 лет, я понял, что это был один из счастливых билетов, который мне повезло вытащить в жизни. Все эти навыки очень быстрого мышления, которое внешне выглядит как фокусы, на самом деле развиваемы в ЛЮБОМ возрасте, что доказывает и мой личный пример и примеры некоторых моих коллег и я жалею, что в моём детстве, когда я стал «самоделкиным», мне про эти секреты мой отец не рассказал. Мы просто делали с ним вместе планеры на резиномоторах, которые вполне успешно летали. Зато он мне очень внятно рассказал про квалиметрию в 10 летнем возрасте <a href="http://wiki-org.ru/wiki/Квалиметрия">http://wiki-org.ru/wiki/Квалиметрия</a> и спустя какие то 50 лет я увлечённо занимаюсь измерением качества изобретений. Случайность? Думаю, что нет. Важно пытаться передать то, что тебе искренне интересно своим детям и особенно внукам, тогда у них тоже будет очень интересная жизнь. Замечу, что не знаю ни одного плохо обеспеченного ТРИЗ эксперта, по крайней мере, на территории Ю.Кореи, да и те ТРИЗ Мастера, которых всосал «пылесос Дерипаски» на РУСАЛ и БАЗЭЛ в 2017ом работают за 250 труб в месяц, что для РФ является очень высоким доходом. Правда рубль падает и будет падать, увы...







ТЕСТИРОВАНИЕ
ОН ЛАЙН КУРСЫ
ПОСЛАТЬ ЗАДАЧУ
ПОЛУЧИТЬ ЗАДАЧУ
ТРИЗ СПРАВОЧНИКИ
ЛУЧШИЕ РАЦИОНАЛИЗАТОРЫ



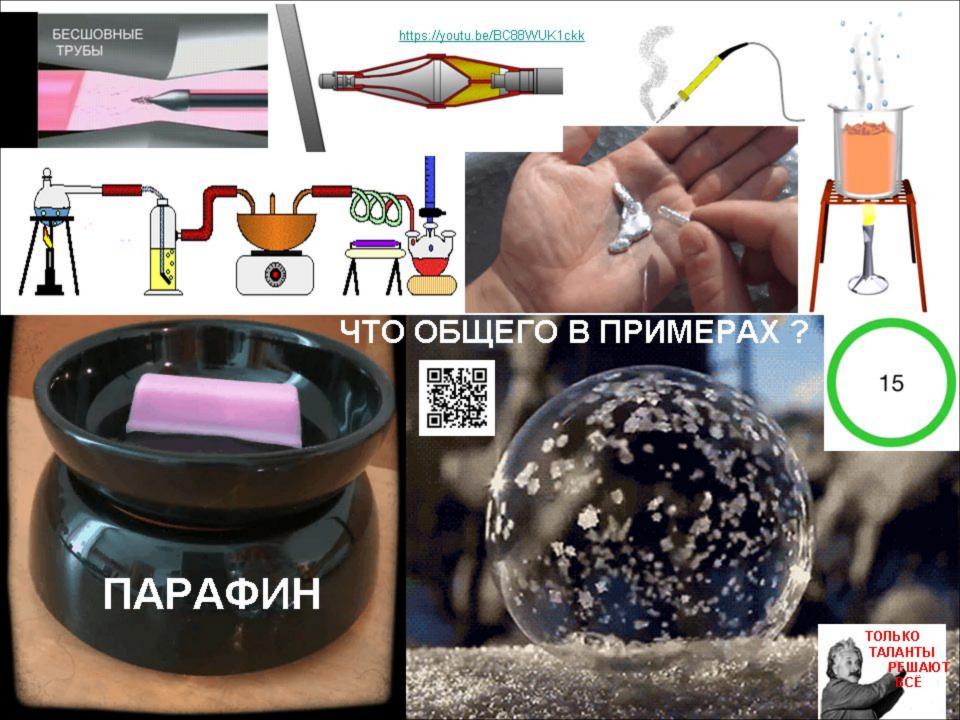
Приём 36 ФАЗОВЫЕ ПЕРЕХОДЫ
 https://youtu.be/\_TxVed9NQps
 это просто очень красивые процессы, которых мы не видим.

ПОХОЖИЕ РОЛИКИ

• Приём 36 как пример простого изложения https://youtu.be/jnRgRjdQkps

 36,29, 15 ЛИТЬЕВЫЕ МАШИНЫ https://youtu.be/aW5mXCvQ\_48

 35 И 36 Я САМОДЕЛКИН https://youtu.be/yJlowc5Fl2U



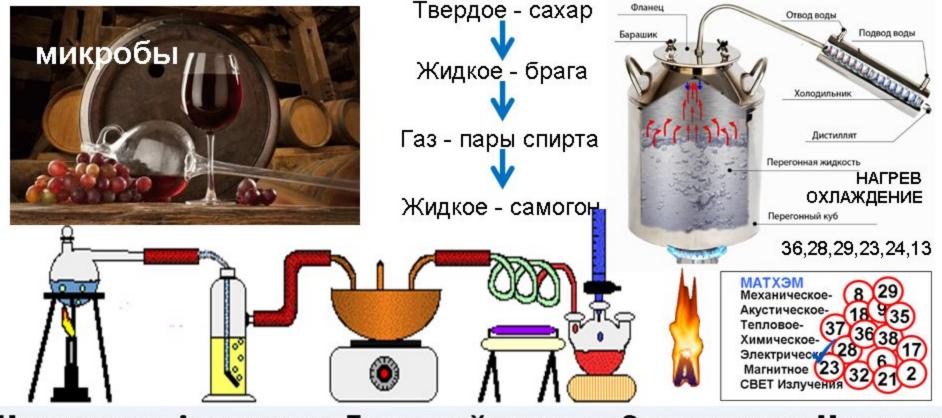
ПРИЕМ №36 – Использование фазовых переходов

Вино https://youtu.be/BC88WUK1ckk



Волков Илья, ЮД

#### Самогон

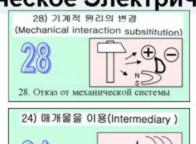


#### Механическое Акустическое Тепловое Химическое Электрическое Магнитное

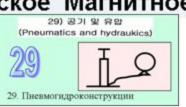


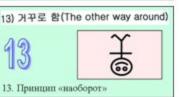


36) 삼변환(Phase transitions)









Принцип 36 ИСПОЛЬЗОВАНИЯ ФАЗОВЫХ ПЕРЕХОДОВ РЕД 2020

36.1. Использовать явления, возникающие при фазовых переходах, например изменение объема, выделение или поглощение тепла и т.п.

36.2 неканоническое толкование : А) один из механизмов перехода на микроуровень Б) один из механизмов повышения динамизации В) может работать везде где применим приём 35

25 самообслуживание, 28 МАТХЭМ

23 обратная связь, 22 вред в пользу,

35 смена агрегатных состояний

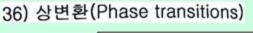
31 пористые материалы

1)Вредные вещества 5) Необходимость убирать вещества 17) Маленькая дистанция пробега 25)Нет исправительной функции

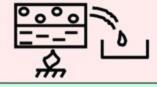
18

17

16







36. Фазовые переходы





#### **В**ОСКОВОЙ ЭЛЕМЕНТ В ТЕРМОСТАТЕ ПАРОВОЙ ПЫЛЕСОС ПАРОВАЯ КУЛИНАРИЯ







### ТЕПЛОВЫЕ ТРУБЫ, РЕКТИФИКАЦИЯ СПИРТА, ВЫМОРАЖИВАНИЕ ВРЕДНОСТЕЙ

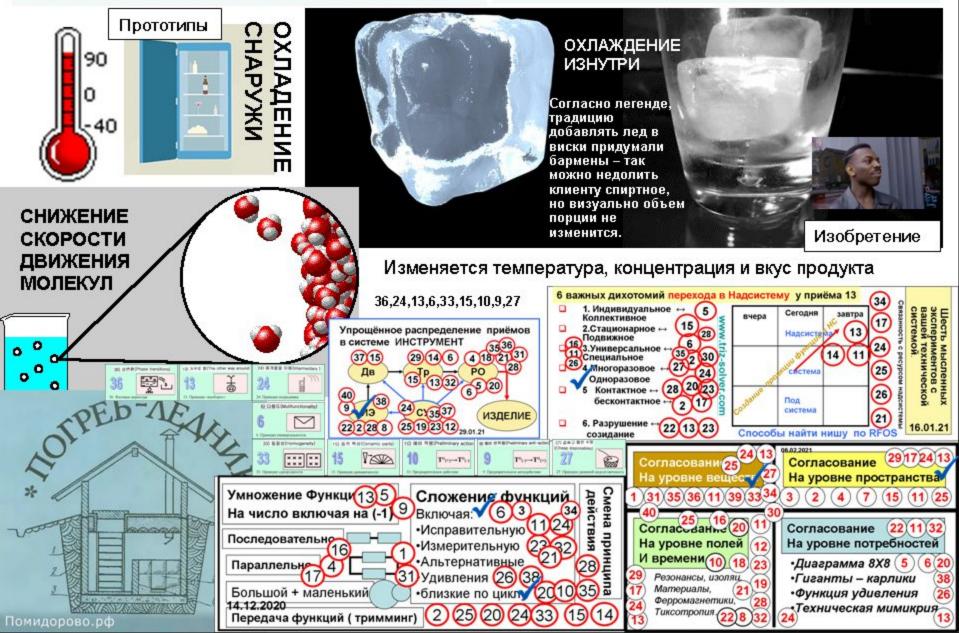
36 фазовые переходы, 40 композиты, 24 посредник 14





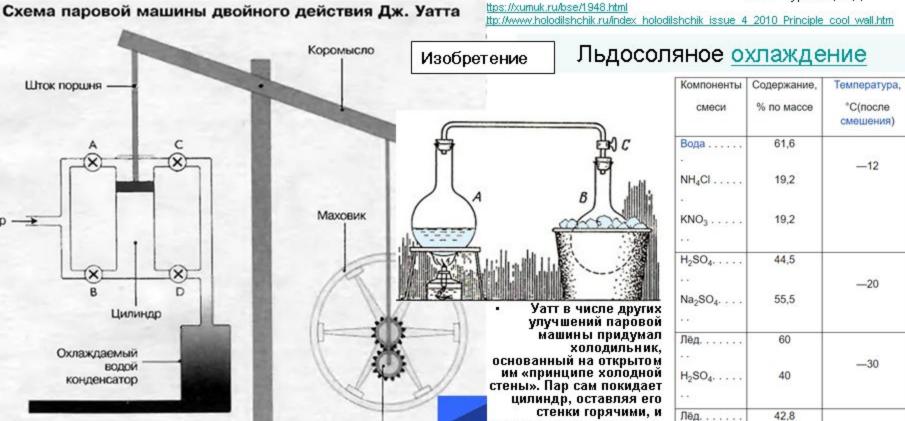
#### Охлаждение напитков в холодильнике

#### Охлаждение напитков с помощью кубиков льда



#### ПРИЕМ №36 – Принцип использования фазовых переходов

Илья Чурапин, ЮД



конденсируется вне его, в

холодильнике.

### 

МАТХЭМ Механическое-Акустическое-Тепловое-Химическое-Электрическое-Магнитное 23 32 21 2 СВЕТ Излучения

Планетарный механиз

#### Ресурсы вещества и основные принципы

57.2

K2CO3. . . . .



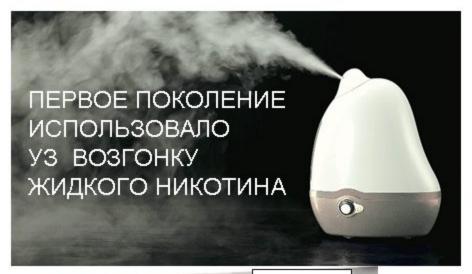
- https://ru.wikipedia.org/wiki/Электронная сигарета Электронная сигарета (англ. e-cigarette) — электронное устройство, создающее высокодисперсный пар (аэрозоль), предназначенный для ингаляции (вдыхания). Может использоваться как в качестве средства доставки никотина (ЭСДН), так и для вдыхания ароматизированного пара (аэрозоля) без никотина. Пар создаётся за счёт испарения специально подготовленной жидкости с поверхности нагревательного элемента и внешне похож на табачный дым. Устройство может быть выполнено в самых различных формах, в том числе и в формах, сходных с обычной сигаретой или курительной трубкой. Устоявшиеся термины процесса использования электронных сигарет: парение или вейпинг (от <u>англ.</u> vaping).
- Электронная сигарета состоит из двух основных частей: <u>батарейный</u> блок (блок <u>аккумуляторов</u>, «мод», «мехмод») и испаритель («атомайзер», «картридж», «бак», «дрипка», «дрипкобак», «клиромайзер»). Ток от батарейного блока подаётся на нагревательный элемент в испаритель, что преобразует заправленную жидкость в пар.

#### ПРИЕМ №36 – Принцип использования фазовых переходов

Прототип

#### Борис Моров, ЮД

#### горение табака, УЗ возгонка жидкого никотина



Электронная сигарета



ПОЛНОТА

Принцип работы электронных сигарет сравнительно прост: когда пользователь зажимает кнопку активации, система подает напряжение на нагревающую спираль, используя для этих целей заряд встроенного или сменного аккумулятора. Ароматическая жидкость, которой пропитывается хлопковый наполнитель, испаряется за счет высокой температуры металлической намотки — и именно этот пар вдыха 376,28,18,31,24,34

испарители

Ресурсы вещества и основные принципы

Сменные

Атомайзер в разборе











#### Ресурсы вещества и основные принципы



## Винтовой Гидравлический Пневматический домкрат масло



#### ТИТУЛЬНЫЙ – ПОЛНОТА

Паровая кофе машина



#### Бритье

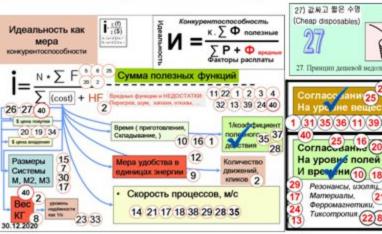
**Бритьё** — один из способов удаления волос или депиляции, при котором с помощью режущего инструмента (бритвы) удаляется не весь волос, а только видимая надкожная часть.

#### Восковая депиляция

При восковой депиляции теплый или горячий воск (имеющий пониженную вязкость) наносится на определенную зону, с которой хотят удалить волоски, а затем, остывая, надежно их фиксирует. После застывания воск удаляется резким движением вместе с волосками. При таком способе депиляции вместе с волоском часто удаляется и луковица — благодаря этому волосяной покров восстанавливается гораздо дольше.

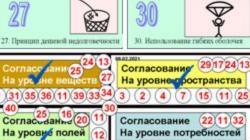






21. Принцип проскова

36) 상변환(Phase transitions)



•Диаграмма 8Х8 (5)

•Гиганты – карлики

Функция удивления

Техническая мимикрия-





#### Кастрюля

Кастрюля - ёмкость для варки на открытом огне или в духовом шкафу. Как правило, обладает ручками и крышкой. При варке максимальная температура ограничена температурой кипения воды (при нормальном атмосферном давлении — 100° С.

#### Скороварка

Скороварка — бытовой автоклав, разновидность кастрюли с герметично закрывающейся крышкой. Благодаря герметичной крышке при работе во внутреннем объёме скороварки образуется повышенное давление, которое приводит к повышению температуры кипения воды. В результате этого продукты готовятся при более высокой температуре, чем в обычной кастрюле или мультиварке (120°С и более). Это приводит к значительному сокращению времени приготовления (в 2-4 раза и более). Так как пища не окисляется на воздухе под воздействием тепла, то сохраняется яркий цвет приготовленных овощей.





#### 36 ПАРАФИНОТЕРАПИЯ <a href="https://youtu.be/-4VyrMh5jZk">https://youtu.be/-4VyrMh5jZk</a>

- Использование тепловых свойств парафина впервые было предложено в 1902 году французским врачом Бартом де Сандфором (Barth de Sandfort)[2]. Широкое распространение парафинотерапия получает в годы Первой мировой войны, парафин оказывается эффективным в клинике боевых ранений.
- Парафинотерапия начала применяться с 1929 года в Киевском психоневрологическом институте по инициативе проф. Киричинского А. Р.[2] Первые публикации, посвящённые парафинотерапии принадлежат Д. А. Маркову (1929), М. П. Тумановскому (1931) и А. О. Фрайфельду (1934)[2]; в период 1934—1936 годов был опубликован ряд работ по парафинолечению А. Р. Киричинским. С 1932 года Г. И. Котов начал применять парафинотерапию при лечении спортивных травм[2]. В 1936 году в учебнике по физиотерапии Г. Л. Магазаника «Общая физиотерапия» впервые появилась самостоятельная глава о парафинолечении. Во время Великой Отечественной войны положительные результаты применения парафинотерапии при лечении ран и болезней способствуют распространению метода. Метод остаётся актуальным и в наши дни, парафинотерапия применяется с профилактической, тренирующей, адаптирующей и восстанавливающей целью при подготовке спортсменов[3], при лечении заболеваний, является популярной процедурой в салонах красоты.
- Механизм действия
- Парафин обладает высокой теплоёмкостью и низкой теплопроводностью, то есть отдаёт тепло очень медленно. В области аппликации парафина температура подлежащих тканей увеличивается на 1°—3°. При нагреве усиливается приток крови за счёт расширения капилляров. Гиперемия кожи усиливает метаболизм подлежащих тканей, а также ускоряет рассасывание инфильтратов и восстановление тканей в очаге поражения. Парафиновые аппликации стимулируют также трофические, регенеративные процессы, уменьшают спазмы мышц, боль, дают рассасывающий противовоспалительный эффект.
- При затвердевании (кристаллизации) парафин уменьшается в объёме на 10—12 %, оказывая механическое (компрессионное) воздействие на подлежащие ткани.
- Наиболее эффективно применение парафинотерапии при подострых процессах и в начальном периоде хронического течения болезни, когда ещё не произошли грубые анатомические необратимые изменения в поражённом органе (ткани).[4]. В медицине[править | править код]
- последствия заболеваний и травм опорно-двигательного аппарата (<u>переломы костей, вывихи</u> суставов, <u>разрывы связок</u> и мышц, <u>артриты, периартриты, артрозы</u>) и периферической нервной системы (<u>радикулит, невралгии, невриты</u>)
- заболевания внутренних органов (хронический <u>бронхит, трахеит, пневмония, плеврит, гипертоническая болезнь, язвенная болезнь, дуоденит, холецистит и гепатит, спаечный процесс, колит)</u>
- заболевания женской половой системы.
- полиомиелит
- заболевания кожи (чешуйчатый лишай, нейродермит, дерматозы, рубцовые изменения кожи)
- раны
- травмы
- ОЖОГИ
- обморожения
- трофические язвы
- вибрационная болезнь
- болезнь Рейно

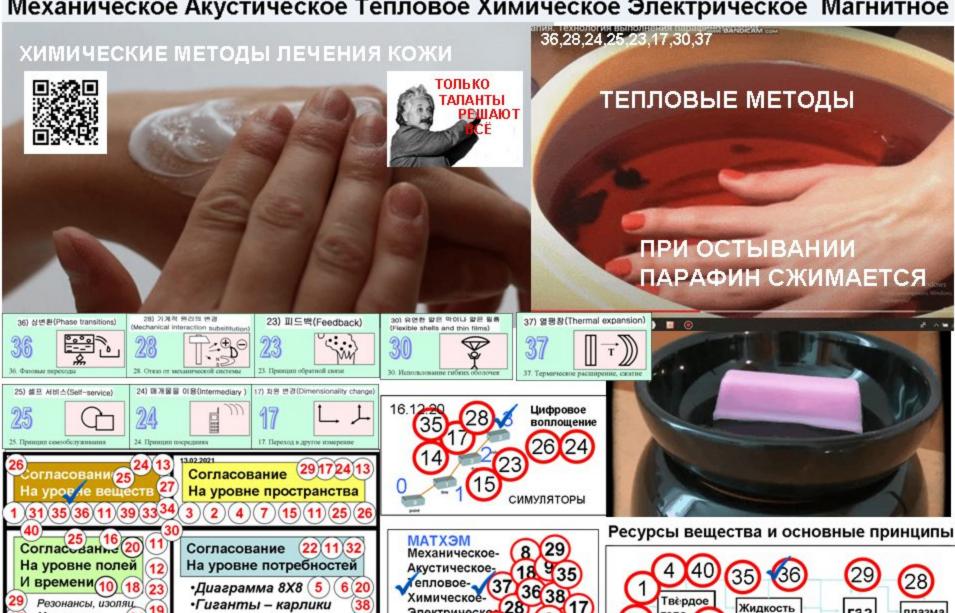
 Использование тепловых свойств парафина впервые было предложено в 1902 году французским врачом Бартом де Сандфором (Barth de Sandfort). Широкое распространение парафинотерапия получает в годы Первой мировой войны, парафин оказывается эффективным в клинике боевых



- Механизм действия
- Парафин обладает высокой теплоёмкостью и низкой теплопроводностью, то есть отдаёт тепло очень медленно. В области аппликации парафина температура подлежащих тканей увеличивается на 1°—3°.
- При нагреве усиливается приток крови за счёт расширения капилляров. <u>Гиперемия</u> кожи усиливает <u>метаболизм</u> подлежащих тканей, а также ускоряет рассасывание <u>инфильтратов</u> и восстановление тканей в очаге поражения.
- Парафиновые аппликации стимулируют также трофические, регенеративные процессы, уменьшают спазмы мышц, боль, дают рассасывающий противовоспалительный эффект.
- При затвердевании (кристаллизации) парафин уменьшается в объёме на 10—12 %, оказывая механическое (компрессионное) воздействие на подлежащие ткани.
- Наиболее эффективно применение парафинотерапии при подострых процессах и в начальном периоде хронического течения болезни, когда ещё не произошли грубые анатомические необратимые изменения в поражённом органе (ткани)



#### Механическое Акустическое Тепловое Химическое Электрическое Магнитное



Магнитное (2

СВЕТ Излучения

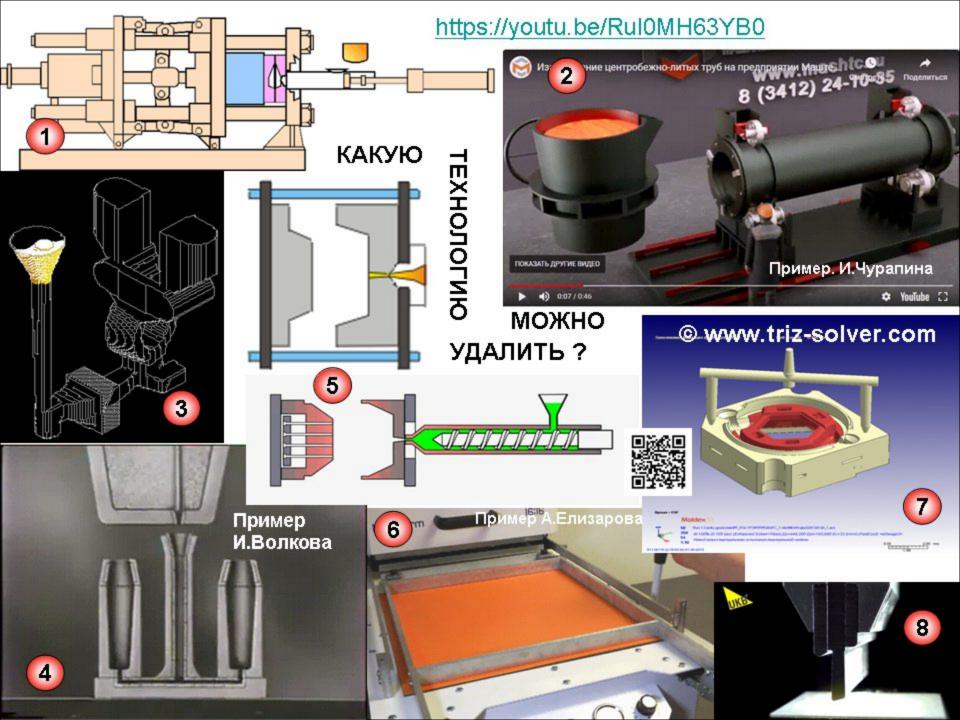
Материалы,

Тиксотропия

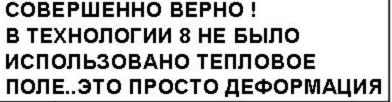
Ферромагнетив

•Функция удивления

Техническая мимикрия



## КЛАССИФИКАЦИЯ РЕСУРСОВ И ГРАФ



HO.	ЛЕЭТО ПРОСТО ДЕФОРМАЦИЯ	
1	умение увидеть одинаковый типовой	
2	Умение увидеть особенности использо	
3	Умение увидеть операции с агрегатных	
4	Умение увидеть операции с разными в	
5	Умение распознать вариации с разным ПРОСТРАНСТВО, например «типы сим	
6	ПРОСТРАНСТВО , например положение снаружи»	
7	ПРОСТРАНСТВО И ВРЕМЯ ( М / СЕК) -	



9 ПРОСТРАНСТВО И ЭНЕРГИЯ – размерность процесса по шкале 0-1-2

10 ФУНКЦИИ, скрытые потенциально полезные, вредные, одинаковые

11 НАДСИСТЕМНЫЕ ФАКТОРЫ, отношение объекта анализа и того, чт окружает

12 НАДСИСТЕМНЫЕ ФАКТОРЫ как стереотипы поведения людей



# PECYPCHOE 3PEHUE



**ТРЕНИРУЕМО** 

КАК НАУЧИТЬСЯ

**ВИДЕТЬ** 

« ИЗОБРЕТАТЕЛЬСКИЕ

ЗАДАЧИ» ???



3.

5.

7.

НОВОСТИ ЛУЧШИЕ ПРАКТИКИ

ТРИЗ ИНСТИТУТ

ЛИЧНЫЙ КАБИНЕТ

КАДРЫ

РЕШАЮТ

BCË

RAHHE

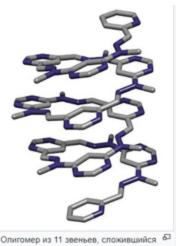


ТЕСТИРОВАНИЕ
ОН ЛАЙН КУРСЫ
ПОСЛАТЬ ЗАДАЧУ
ПОЛУЧИТЬ ЗАДАЧУ
ТРИЗ СПРАВОЧНИКИ
ЛУЧШИЕ РАЦИОНАЛИЗАТОРЫ

36,24, ПЛАВЛЕНИЕ УПРАЖНЕНИЕ <a href="https://youtu.be/Rul0MH63YB0">https://youtu.be/Rul0MH63YB0</a> 54 года тому назад меня привели поступать в 1 ый класс музыкальной школы в чудесном городе моего детства - Владивосток. Преподаватель проиграл на фортегиано арпеджио « до — ми — соль», потом попросил меня отвернуться, нажал на клавишу «ля» в первой октаве и спросил, что я слышу... я и сказал, как положено — «ля»... Такого рода испытания проходит любой ребёнок при поступлении в музыкальную школу и это никого не удивляет. Долгие 15 лет наша компания кроме H/IOKPosckoro консалтинга поставляет ещё и услуги подготовки солверов, от английского solve «решать». Это люди, которые собственно и делают проекты и по cost reduction и по circumventing of patents и по разработке новых продуктов, и только в 2016 году одна очень крупная автомобильная компания, на машинах которых я езжу уже больше 10 ти лет, попросила нас разработать тесты для отбора конструкторов в специальные и очень засекреченные, к слову, группы по обходу патентов, потому что уж где- где, а там невидимые войны бушуют во всю... Первые тесты мы разработали , отдали и потом я сделал для своего бизнеса по тренингам аналогичные тесты http://www.triz-solver.com/index.php/testirovanie и с той поры придумал их очень много. Мысль, которая занимает моё внимание сводится вот к чему: можно ли просто на такого рода тестах не только проверить , но и натренировать способности видеть скрытые полезные и вредные функции, назвать все очевидные и скрытые недостатки конструкции, быстро понять что именно было прототипом именно для этого решения и какие именно это, так восхитившее или наоборот, насмешившее тебя ...Предполатаю, что это вполне правильное направление в тренировке мышления, потому что в нашем ремесле навыки формируются точно так же как в музыке, в изучении английского и математике. Нет никакой разницы .... Всё дело в количестве... Цитирую одного из преподавателей матшколы 239 г Ленинграда, где мне повезолокогда то учиться: « хочешь научиться брать производные- сделай эт

- 9 шагов в ТРИЗ обучении https://youtu.be/aiNXb8Q73RQ
- 2. 9 шагов в ОСВОЕНИИ ТРИЗ И ТЕКСТ, коротко здесь https://youtu.be/MSUwvf1LOPk
  - занудная лекция про ресурсы https://youtu.be/uBVja5LVdsk
    - (Скачать презентацию о тренировке распознавания ресурсов https://yadi.sk/i/gTR23LgX6RhnKA )
  - много примеров на распознавание ресурсов через призму юмора https://www.youtube.com/watch?v=oN34WcD4WiE&feature=youtu.be
- 6. ПРИМЕР РЕСУРСНОГО ЗРЕНИЯ , 28 И ИЗМЕРЕНИЕ ВЕСА https://youtu.be/Jaz9TmYXsww
  - УПРАЖНЕНИЯ НА УЗНАВАНИЕ РЕСУРСОВ https://youtu.be/1LgnTHo76-4
- 9 И 10 РЕСУРНАЯ ЛИНЕЙКА <a href="https://youtu.be/RHcMh">https://youtu.be/RHcMh</a> vcSSo
  - ЗАДАЧНИК НА РЕСУРСЫ ОПИСАНИЕ в необработанном виде https://youtu.be/cg4alzkRi6U
- 10. 100 УПРАЖНЕНИЙ НА ТРИММИНГ И АНАЛИЗ PECYPCOB <a href="https://youtu.be/QKSm7gzXohg">https://youtu.be/QKSm7gzXohg</a>
- 11. 36,24, ПЛАВЛЕНИЕ УПРАЖНЕНИЕ https://youtu.be/Rul0MH63YB0
- 12. Ресурсы потребностей https://youtu.be/nf5XqlJqMF0
- 13. потребности , в ТС ЧАСЫ https://youtu.be/F0ltJ0Xn-Fc

- https://ru.wikipedia.org/wiki/Олигомер В химии олигомер (греч. олуос малый, немногий, незначительный; µє́рос часть) молекула в виде цепочки из небольшого числа одинаковых составных звеньев. Этим олигомеры отличаются от полимеров, в которых число звеньев теоретически не ограничено. Верхний предел молекулярной массы олигомера зависит от его химических свойств. Свойства олигомеров сильно зависят от изменения количества повторяющихся звеньев в молекуле и природы концевых групп; с момента, когда химические свойства перестают изменяться с увеличением длины цепочки, вещество называется полимером.
- По количеству звеньев различают димер (два звена), тример (3), тетрамер (4), пентамер (5), гексамер (6), и т. д.
- Молекулы, способные образовывать цепочки в результате реакции полимеризации называются мономерами. При олигомеризации химический процесс формирования цепочки из мономеров протекает только до достижения определенной степени полимеризации (обычно в пределах от 10 до 100).
- Олигомеры, способные складываться в устойчивую вторичную структуру подобно белкам, называются фолдамерами.
- В биохимии термин олигомер используется для обозначения коротких одноцепочечных фрагментов нуклеиновых кислот (ДНК и РНК) Такие олигомеры, размещённые на стеклянной подложке или нейлоновой мембране, используются в экспериментах с гибридизацией ДНК.
- Олигомерами также называются <u>белковые</u> комплексы, состоящие из двух и более субъединиц. При этом, комплексы из одинаковых субъединиц называются гомоолигомерами, а из разных — гетеро-олигомерами.
- <a href="https://ru.wikipedia.org/wiki/Эпоксидная">https://ru.wikipedia.org/wiki/Эпоксидная</a> смола Эпоксидная смола олигомеры, содержащие эпоксидные группы и способные под действием отвердителей (полиаминов и др.) образовывать сшитые полимеры. Наиболее распространённые эпоксидные смолы продукты поликонденсации эпихлоргидрина с фенолами, чаще всего с бисфенолом А. Смолы на основе бисфенола А часто называются эпоксиднодиановыми в честь русского химика А. П. Дианина, впервые получившего бисфенол А[1]. Эпоксидные смолы стойки к действию галогенов, некоторых кислот (к сильным кислотам, особенно к кислотам-окислителям, имеют слабую устойчивость), щелочей, обладают высокой адгезией к металлам. Эпоксидная смола в зависимости от марки и производителя выглядит как прозрачная жидкость жёлто-оранжевого цвета, напоминающая мёд, или как коричневая твёрдая масса, напоминающая гудрон. Жидкая смола может иметь очень разный цвет от белого и прозрачного до винно-красного (у эпоксидированного анилина).



Олигомер из 11 звеньев, сложившийся во вторичную структуру — фолдамер (по Jean-Marie Lehn с соавторами, Helv. Chim. Acta., 2003, 86, 1598—1624)

#### Олигомеры

#### Эпоксидная смола













как изолятора для гибридной

Эпоксидная смола — олигомеры, содержащие эпоксидные группы и способные под действием отвердителей образовывать сшитые полимеры. В чистом виде эпокисдную смолу использовать никак нельзя. Она приобретает свои полезные свойства только в купе с отвердителем. В зависимости от пропорции отверждающих веществ, из смолы можно получить самые разные по свойствам материалы. Твердые и прочные или наоборот, резиновые. Эпоксидная смола имеет очень прочное клеевое соединение и минимальную усадку. В твёрдом виде отличается хорошой влагостойкостью и устойчивостью к абразивному износу.

Сфера применения:

- Чаще всего эпоксидная смола входит в состав клеевых составов, которые считаются одними из самых многофункциональных и надёжных. С их помощью можно склеить и керамику, и кожу, и обычный картон. Такие составы используются в электро- и радиоэлектронике, автомобильной и авиационной промышленности.

плазма

- С помощью эпоксидной смолы можно гидроизолировать стены и пол подвальных помещений частных домов.
- Является компонентом красок и лаков.
- В твёрдом виде применяется для изготовления изделий из стеклопластика в строительстве и бытовых условиях. Часто используется

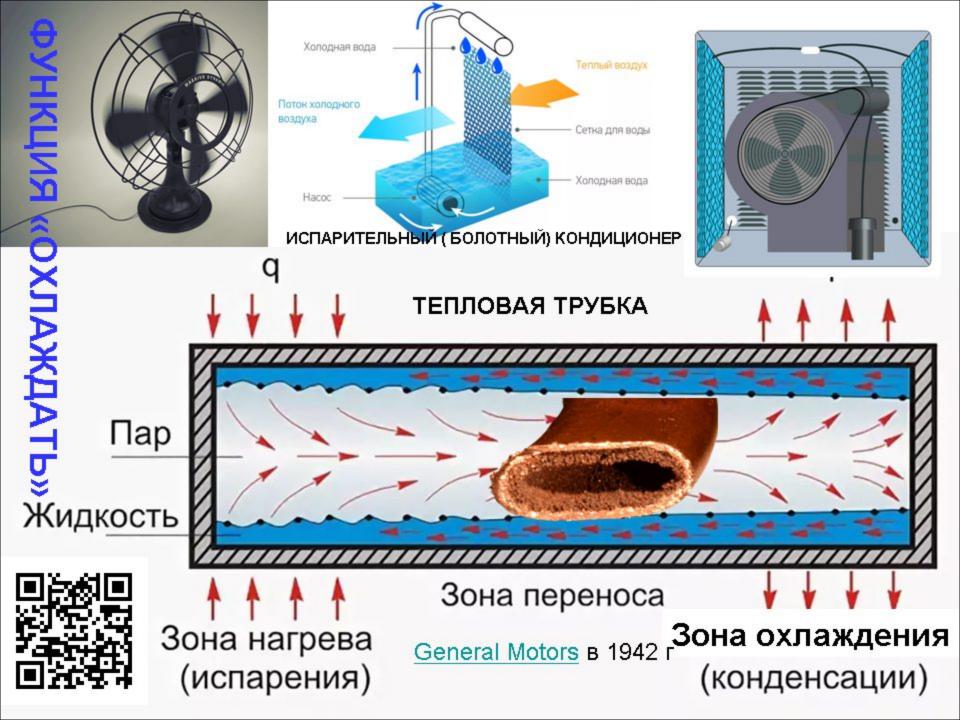
дизайнерами для создания арт-объектов Ресурсы вещества и основные принципы





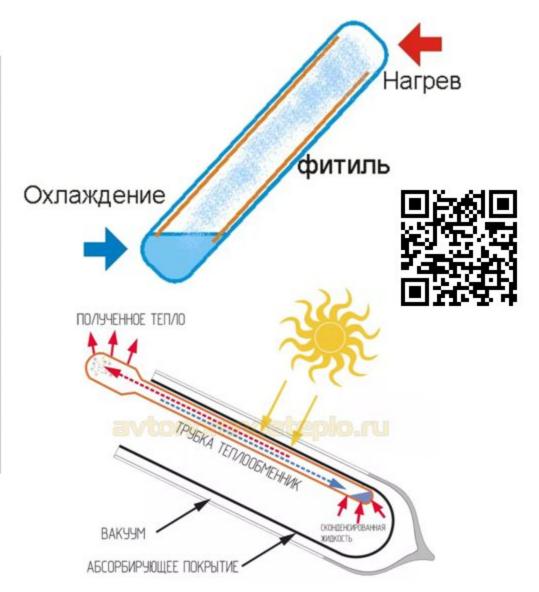


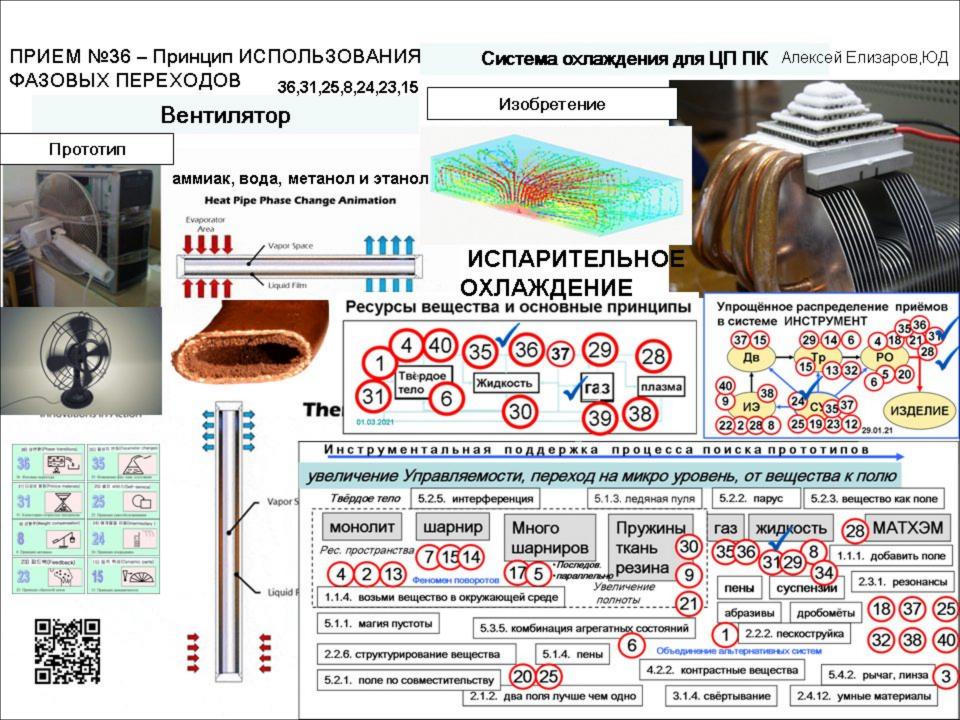
- https://ru.wikipedia.org/wiki/Тепловая\_трубка как термосифоны известны с 1880ых годов, вариант с пористыми стенками 1942 и возможностью работать в любом положении Дженерал Моторс
- Тепловая трубка, теплотрубка (англ. heat pipe) элемент системы теплообмена, принцип работы которого основан на том, что в закрытых трубках из теплопроводящего металла (например, меди) находится легкокипящая жидкость. Перенос тепла происходит за счёт того, что жидкость испаряется на горячем конце трубки, поглощая теплоту испарения, и конденсируется на холодном, откуда перемещается обратно на горячий конец.
- Тепловые трубки бывают двух видов: гладкостенные и с пористым покрытием изнутри. В гладкостенных трубках сконденсировавшаяся жидкость возвращается в зону испарения под действием исключительно силы тяжести иными словами, такая трубка будет работать только в положении, когда зона конденсации находится выше зоны испарения, а жидкость имеет возможность стекать в зону испарения. Тепловые трубки с наполнителем (фитилями, керамикой и т. п.) могут работать практически в любом положении, поскольку жидкость возвращается в зону испарения по его порам под действием капиллярных сил, а сила тяжести в этом процессе играет незначительную роль.
- Материалы и хладагенты для тепловых трубок выбираются в зависимости от условий применения: от жидкого <u>гелия</u> для сверхнизких температур до <u>ртути</u> и даже <u>индия</u> для высокотемпературных применений. Однако большинство современных трубок в качестве рабочей жидкости используют аммиак, воду, метанол и этанол.



## ДИАПАЗОН ДЛЯ РАБОЧИХ ТЕЛ

Вещество 💠	от, К ф	до, К ♦
Гелий, жидкий	2	4
Вода	298	573
Этанол	273	403
Метанол	283	403
Аммиак	213	373
Ртуть	523	923
Натрий	873	1473
Индий	2000	3000







ЭВОСТИ ЛУЧШИЕ ПРАКТИКИ

ТРИЗ ИНСТИТУТ

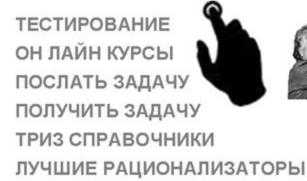
ЛИЧНЫЙ КАБИНЕТ

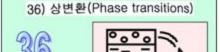
КАДРЫ

РЕШАЮТ

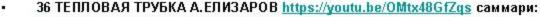
BCË

Я



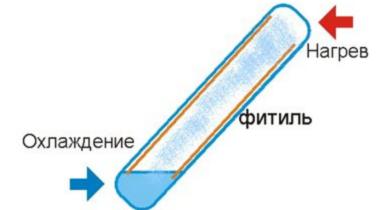


36. Фазовые переходы



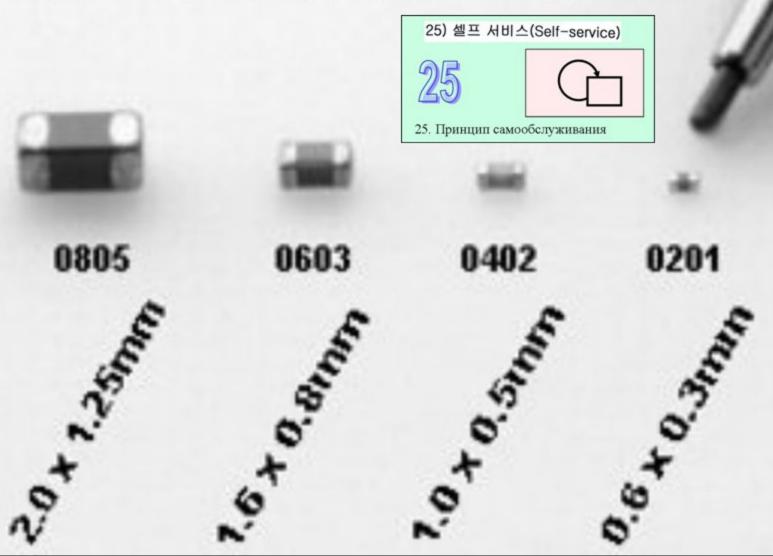
https://ru.wikipedia.org/wiki/Тепловая трубка как термосифоны известны с 1880ых годов, вариант с пористыми стенками 1942 и возможностью работать в любом положении Дженерал Моторс. Ближайшим прототипом можно считать испарительное охлаждение и возникшие потом в 50ых годах «болотные кондиционеры» https://ru.wikipedia.org/wiki/Испарительный охладитель

- **Теплова́я тру́бка**, **теплотру́бка** (<u>англ.</u> *heat pipe*) элемент системы теплообмена, принцип работы которого основан на том, что в закрытых трубках из теплопроводящего <u>металла</u> (например, <u>меди</u>) находится легкокипящая <u>жидкость</u>. Перенос тепла происходит за счёт того, что жидкость <u>испаряется</u> на горячем конце трубки, поглощая <u>теплоту испарения,</u> и <u>конденсируется</u> на холодном, откуда перемещается обратно на горячий конец.
- Тепловые трубки бывают двух видов: гладкостенные и с пористым покрытием изнутри. В гладкостенных трубках сконденсировавшаяся жидкость возвращается в зону испарения под действием исключительно силы тяжести иными словами, такая трубка будет работать только в положении, когда зона конденсации находится выше зоны испарения, а жидкость имеет возможность стекать в зону испарения. Тепловые трубки с наполнителем (фитилями, керамикой и т. п.) могут работать практически в любом положении, поскольку жидкость возвращается в зону испарения по его порам под действием капиллярных сил, а сила тяжести в этом процессе играет незначительную роль.
- Материалы и хладагенты для тепловых трубок выбираются в зависимости от условий применения: от жидкого <u>гелия</u> для сверхнизких температур до <u>ртути</u> и даже <u>индия</u> для высокотемпературных применений. Однако большинство современных трубок в качестве рабочей жидкости используют аммиак, воду, метанол и этанол.
- ПОХОЖИЕ РОЛИКИ:
- 1. Приём 36 как пример простого изложения https://youtu.be/jnRqRjdQkps
- 2. 36,29, 15 ЛИТЬЕВЫЕ МАШИНЫ https://youtu.be/aW5mXCvQ\_48
- 36 КРИСТАЛЛИЗАЦИЯ https://youtu.be/ TxVed9NQps
- 35 И 36 Я САМОДЕЛКИН https://youtu.be/yJlowc5Fl2U
- 5. 36 упражнение на узнавание https://youtu.be/BC88WUK1ckk
- 6. 14 и 36 паровой автомобиль https://youtu.be/x2xm-zQmlMc
- 36 ΠΑΡΑΦИНОΤΕΡΑΠИЯ https://youtu.be/ 4VyrMh5jZk
- 36 ,24, ПЛАВЛЕНИЕ УПРАЖНЕНИЕ <a href="https://youtu.be/Rul0MH63YB0">https://youtu.be/Rul0MH63YB0</a>



## ДИАМЕТР ГРИФЕЛЯ КАРАНДАША 0.5 ММ И РАЗМЕРЫ СОВРЕМЕННЫХ ЭЛЕКТРОННЫХ КОМПОНЕНТ

БЕЗ ПРИЁМА 25 САМООБСЛУЖИВАНИЕ - НЕ ОБОЙТИСЬ..



#### Связанность приёма 36 и 25 через поверхностное натяжение

#### https://www.youtube

- Наносим флюс и припой, потом устанавливаем элементы, а потом греем феном все площадки.
- Поверхностное натяжение олова САМО правильно устанавливает

#### поверхностное натяжение

#### Вещества

12,32,1,3,30,7,13, 6,5,35,36,29,23,15 ,31,38,39,40



#### Энергия

28,1,12,32,13,23 3,18,15,3,5 6,8 , 19,40,18,37,38



1,9,19,10,11,16, 14,15,23,21



Пространство как симметрия и геометрическое место и структура

2,13,12,3,4,14,2,7, 17,1

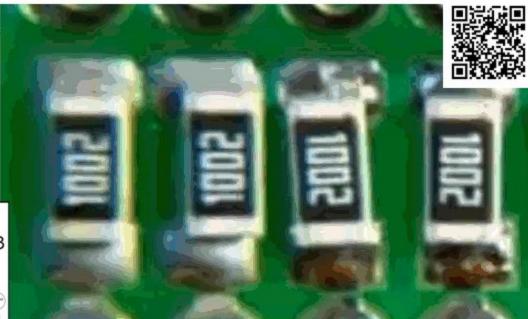
Надсистемные факторы ( другие объекты в окружении & потребности) 13,2,25,11,24,26,

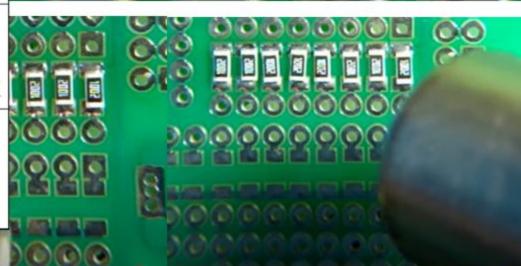
27, 7, 22, 34, 6,1

Скрытые полезные функции и функциональные аналогии

28 8 25,2,5,6,3,23,26, 20, 39,22,13,5,27 Пространство как динамизация и проводимость

14,15,17,18,21,12, Повороты осей (14,17)







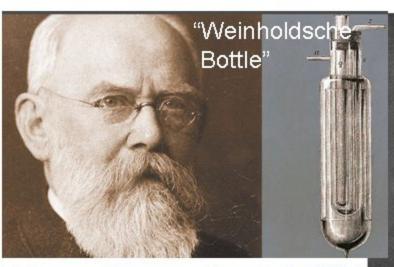








Первый изобретатель «ЛОВУШЕК ХОЛОДА». Адольф Фердинанд Вайнхольд (19 мая 1841 -1 июля 1917) немецкий химик, врач и изобретатель. 1881 году автору было 40 лет



B 1892 автору 50 лет



Дата рождения 20 сентября 1842<sup>[1][2][3][...</sup> Кинкардин-он-Форт,

Шотландия рождения

27 марта 1923[4][1][2][...] Дата смерти

(80 лет)

Место смерти Лондон,

Великобритания[4][5]

АВТОРУ ПАТЕНТА В 1903 ГОДУ БЫЛО 37 ЛЕТ

Место

Рейнгольд

Бургер

- Рейнгольд Бургер родился 12 января 1866 года в восточногерманском городке Гласхютте. Его отец, трудившиися простым рабочим на стекольном заводе, передал свои навыки и умения сыну, и тот, накопив денег, открыл к 28 годам в Берлине собственное предприятие по производству инструментов и лабораторных приборов из стекла.
- Незадолго до этого, в 1892 году, шотландский физик и математик Джеймс Дьюар изобрел изотермический сосуд, предназначенный для длительного хранения различных веществ при повышенной или пониженной температуре. "Сосуд Дьюара", представлявший собой двустенную колбу с внутренним отражающим покрытием и двойными стенками, между которыми выкачан воздух, был хорош для хранения, но не для транспортировки материалов: уж слишком он был хрупок.
- Молодой берлинский предприниматель Рейнгольд Бургер решил усовершенствовать эту конструкцию и сделать ее более прочной. Работа над созданием "емкости Бургера", знакомой нам как термос, заняла не один год. Для удобного применения "сосуда Дьюара" в быту и хранения в нем напитков Бургер добавил к нему мета́лли́ческий корпус, пробку и крышку-стаканчик. А еще он придумал систему поддержки внутренней стенки колбы, поскольку она держа́лась лишь в одном месте у горловины емкости и легко ломалась при частом использовании.
- "Для этого я изобрел подпорки асбестовые диски, которые крепились на донышке двустенных фляг и поддерживали внутренние цилиндры. И только тогда сосуд был готов для применения на практике".
- Путь к коммерческому успеху
- Немецкий патент на свое изобретение Рейнгольд Бургер получил в 1903 году. Затем был объявлен конкурс на лучшее название торговой марки для новинки. Победу одержал некий житель Мюнхена, предложивший название "термос" (от греческого therme тепло, жар). А в 1906 году Бургер основал в Берлине фирму Thermos, где стали производить термосы.

- https://ru.wikipedia.org/wiki/Pacтворимый\_кофе растворимый кофе напиток из зёрен кофейного дерева, которые при помощи различных технологических процессов превращаются в водорастворимый (иногда не полностью, формируя также взвесь) порошок или гранулы. После добавления горячей воды получается напиток, близкий по вкусу к натуральному кофе. В некоторых марках растворимого кофе, кроме собственно дегидратации, осуществляется ещё и декофеинизация уменьшение содержания кофеина.
- История[править | править код]
- Коммерческие образцы растворимого кофе были известны в середине XIX века. Так, в тифлисской газете «Кавказ» № 17 за 1852 год[1] предлагается к продаже «новоизобретенный английского приготовления КОФЕ в плитках, совершенно готовый, удобный для употребления в дороге и не подвергающийся порче от холода или теплоты. [...] а в бутылках, в роде сиропа [...]»
- Растворимый кофе был изобретён и запатентован в 1890 году новозеландцем Дэвидом Стренгом (патент № 3518)[2]. Также изобретение (в 1901 году) приписывают японскому ученому Сатори Като (Satori Kato), работавшему в Чикаго[3].
- Британский научный журнал «New Scientist» утверждает, что растворимый кофе был разработан по заказу армии ([1]).
- В 1903 г. Людвиг Роселиус (Ludwig Roselius)[4] разработал процесс декофеинизации[5].
- В 1906 г. английский химик Джордж Констант Вашингтон (George Constant Washington), живший в Гватемале, разработал первый растворимый кофе, пригодный к массовому выпуску. В 1909 г. он вывел на рынок «Red E Coffee» первый коммерчески выпускаемый растворимый кофе[6].
- В 1938 появилась первая действительно широко распространённая марка растворимого кофе Nescafe, как результат совместных усилий фирмы Nestle и бразильского правительства, решавших проблему излишков кофе. Продукт быстро набрал популярность в США после Второй мировой войны[6] и затем распространился по всему миру.
- Технология изготовления[править | править код]
- \_Гранулированный кофе[<u>источник не указан 397 дней</u>]
- При изготовлении растворимого кофе кофейные зёрна обжаривают, измельчают и обрабатывают горячей водой. Получившийся концентрированный напиток затем высушивают различными способами:
- <u>Сублими́ рованный</u> или **фриз-драйд** (<u>англ. freeze dried</u> «вымороженный») кофе производится по технологии «сушка замораживанием». Замороженные кристаллы кофейного экстракта обезвоживаются <u>возгонкой</u> в вакууме. Этот процесс лучше сохраняет составляющие вещества экстракта, но из-за более энергоёмкой технологии он дороже по сравнению с другими видами растворимого кофе.
- Сублимированный продукт сильно отличается по внешнему виду. Одинаковые ровные гранулы имеют карамельный цвет, похожи на кофейные зерна. Они обладают нежным приятным ароматом, не имеют такого резкого запаха, как другие виды.[7]
- <u>Порошко́вый</u> или **спрей-драйд** (<u>англ.</u> *spray dried*) кофе производят по технологии «сушка распылением». Кофейный экстракт распыляется в потоке горячего воздуха, высыхает и превращается в порошок.
- <u>Гранули́рованный</u> или <u>агло мерированный[уточнить]</u> кофе производят из порошка, полученного методом распылительной сушки с помощью агрегации, которая представляет собой процесс смачивания порошка для образования гранул.
- Известна также по меньшей мере одна марка растворимого кофе в виде концентрированной жидкости[8].
- Преимущества и недостатки растворимого кофе[править | править код]
- Преимуществами растворимого кофе являются скорость приготовления и больший срок хранения (натуральный кофе вследствие испарения кофейных масел достаточно быстро теряет аромат).
- Содержание кофеина в растворимом кофе обычно меньше, чем в заваренном кофе[9].
- Основной недостаток растворимого кофе значительно более слабый, чем у натурального, аромат. В дорогих марках кофе производители борются с этим, добавляя в продукт искусственные или натуральные кофейные масла. Вкус растворимого кофе довольно сильно отличается от натурального, особенно у дешёвых сортов. Часто для производства растворимого кофе используются кофейные зерна самого низкого качества (лучшие зерна оставляют для продажи целыми), и иногда в процессе производства используется нежелательный осадок, оставшийся после уборки урожая. Зачастую это сводит на нет преймущества самого дорогого производства сублимации.

· <a href="https://wiki2.wiki/wiki/Freeze-drying">https://wiki2.wiki/wiki/Freeze-drying</a> Сублимационная сушка началась еще в 1890 г. <a href="Pичард">Ричард</a>

## Альтманн который разработал метод замораживания сухих тканей (растений или

**ЖИВОТНЫХ**), но оставался практически незамеченным до 1930-х годов. [5] В 1909 году Шакелл независимо создал вакуумную камеру с помощью электрического насоса. [6] Никакая дополнительная информация о сублимационной сушке не была задокументирована до тех пор, пока Tival в 1927 году и Elser в 1934 году не запатентовали системы сублимационной сушки с улучшенными стадиями замораживания и конденсатора. [6]

- Важный поворотный момент для сублимационной сушки произошел во время Вторая Мировая Война. Плазма крови и пенициллин были необходимы для лечения раненых в полевых условиях, а из-за отсутствия рефрижераторного транспорта многие запасы сыворотки были испорчены, не дойдя до получателей. [6] Процесс сублимационной сушки был разработан как коммерческий метод, который позволил сделать плазму крови и пенициллин химически стабильными и жизнеспособными без охлаждения. [6] В 1950—1960-х годах сублимационная сушка стала рассматриваться как универсальный инструмент как для фармацевтической, так и для пищевой промышленности. [6]
- Раннее употребление в пищу
- Сублимированные продукты стали основным компонентом космонавт и военный пайки. То, что начиналось для экипажей космонавтов как еда в тубах и сублимированные закуски, которые было трудно восстановить. [7] были преобразованы в горячее питание в космосе, улучшив процесс регидратации лиофилизированных блюд водой. [7] По мере совершенствования технологий и пищевой промышленности, НАСА искал способы обеспечить полный профиль питательных веществ при уменьшении крошек, болезнетворных бактерий и токсинов. [8] Полный профиль питательных веществ был улучшен за счет добавления растительного масла на основе водорослей с добавлением полиненасыщенные жирные кислоты полезны для умственного развития и зрения, и, поскольку он остается стабильным во время космических путешествий, могут принести космонавтам дополнительные преимущества. [8] Проблема с крошками была решена путем добавления желатинового покрытия на продукты, чтобы зафиксировать и предотвратить образование крошек. [7] Количество болезнетворных бактерий и токсинов было уменьшено за счет контроля качества и разработки Критическая контрольная точка анализа опасностей (НАССР) план, который сегодня широко используется для оценки пищевых продуктов до, во время и после обработки. [8] С помощью комбинации этих трех инноваций НАСА могло бы обеспечить свою команду безопасной и полезной едой из сублимированных продуктов. [8]
- Военные пайки также прошли долгий путь от испорченной свинины и кукурузной муки до бифштекса с грибным соусом. [9] Выбор и разработка рационов зависит от приемлемости, питания, полезности, возможности производства, стоимости и санитарии. [10] Дополнительные требования к пайкам включают минимальный срок годности три года, возможность доставки по воздуху, возможность употребления во всем мире и обеспечение полного профиля питания. [10] Новый лоток пайков (Рационы), который был улучшен за счет увеличения количества доступных предметов и обеспечения высококачественной еды в полевых условиях. Лиофилизированный кофе также был добавлен путем замены кофе, высушенного распылением, в еда, готовая к употреблению категория. [10]

- https://de.wikipedia.org/wiki/Max\_Morgenthaler
- https://guidebrand.ru/person/maks-morgentaler
- https://a-kofe.ru/blog/kofeynye-brendy-nescafe-i-nespresso-isto
- Max Rudolf Morgenthaler (\* 20. Май 1901, Бургдорф; † 8. 1980, был швейцарским химиком пищевых продуктов и считается



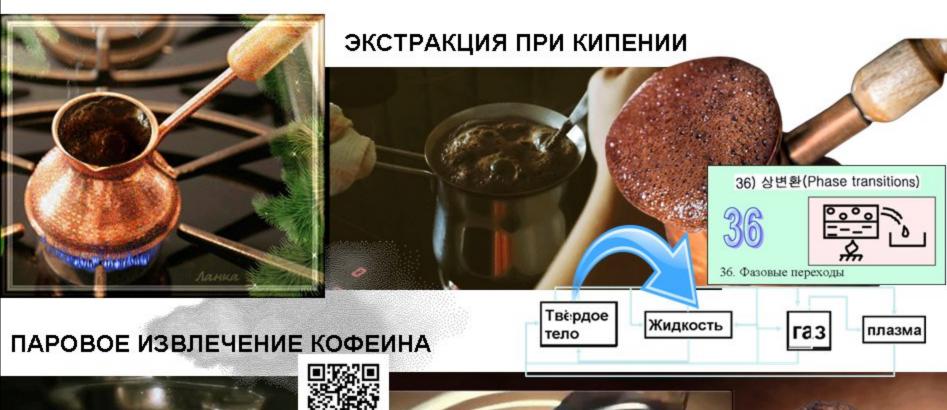




Дата рождения: 20.05.1901 Дата смерти: 08.09.1980 (79 лот

- изобретателем <u>Nescafé</u>.
- Биржевой крах 1929 года, спровоцированный перепроизводством, вынудил одного из партнеров Nestle ломать голову над тем, что же делать с излишками кофе. Зерновой кофе быстро портится Nestle же задалась целью изобрести порошок, который можно было бы долго хранить. Поисками формулы растворимого напитка руководил химик Макс Моргенталер. В 1934-м корпорация остановила исследования, и Моргенталер стал закупать зерна на свои деньги и проводить опыты в свободное время. Он нашел, что кофе хранится лучше, если его обрабатывать под высоким давлением и температурой. У порошка также четче проявляются вкус и аромат, когда добавляешь молоко и сахар. В 1936 году Моргенталер получил желанный растворимый кофе, что готовился в считаные секунды, а уже в 1939-м Nestle вывела его на североамериканский рынок под названием Nescafe.
- Жизнь[Править
- Моргенталер учился в гимназии в Бургдорфе, а с 1919 года окончил химический техникум Бургдорфа. В 1924 году он был аспирантом у Фрица Ефрема в Бернском университете и сотрудником Бернской кантонной лаборатории. С 1924 года он руководил собственной лабораторией, а с 1926 по 1929 год работал в Федеральном молочно-бактериологическом учреждении в Либефельде. В 1929 году перешел в Nestlé в Веве.
- В Nestlé ему было поручено разработать прочный кофейный консерв, чтобы иметь возможность использовать кофейные зерна от перепроизводства в 1929 году. Моргенталер работал над этим проектом четыре года, который затем был остановлен Nestlé. Однако он продолжал исследования в частном порядке и, наконец, смог представить свою рабочую процедуру в 1936 году. Растворимый порошковый кофе был запатентован на его название и запущен Nestlé в качестве продукта в 1938 году под названием Nescafé. Ему была гарантирована десятая часть промилле от продаж изобретения со стороны компании Nestlé.[1]
- В 1940 году Моргенталер получил золотую медаль за заслуги фирмы и <u>Прокура</u>. Из-за разногласий по поводу обеспечения качества продукта *Nescafé* он был досрочно уволен в 1955 году
- В 39 ЛЕТ МЕДАЛЬ, А В 54 ГОЛА ПОЛ ЖОПУ ЛАПИ ВОТ ВЕЛЬ СУЛЬБА
- Напиток этот никогда
- не пил, презирал его

офе успешно продавался, но его изобретатель по-прежнему считал его недостойным собственного стола. Е емало свидетельств, что Макс практически никогда не пил собственное творение, предпочитал напиток, варенный в турке по классическому рецепту.







Сублимированный кофе<sup>[</sup>

- Сублимированный или фриздрайд (англ. freeze dried «вымороженный») кофе производится по технологии «сушка замораживанием». Замороженные кристаллы кофейного экстракта обезвоживаются возгонкой в вакууме. Этот процесс лучше сохраняет составляющие вещества экстракта, но из-за более энергоёмкой технологии он дороже по сравнению с другими видами растворимого кофе.
- Сублимированный продукт сильно отличается по внешнему виду. Одинаковые ровные гранулы имеют карамельный цвет, похожи на кофейные зерна. Они обладают нежным приятным ароматом, не имеют такого резкого запаха, как другие виды.



Порошковый кофе<sup>[</sup>



Гранулированный кофе

- Порошковый или спрейдрайд (англ. spray dried) кофе производят по технологии «сушка распылением». Кофейный экстракт распыляется в потоке горячего воздуха, высыхает и превращается в порошок.
- Гранули́рованный ил и агломерированный кофе производят из порошка, полученного методом распылительной сушки с помощью агрегации, которая представляет собой процесс смачивания порошка для образования гранул.

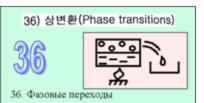


#### НОВОСТИ ЛУЧШИЕ ПРАКТИКИ

ТРИЗ ИНСТИТУТ

ЛИЧНЫЙ КАБИНЕТ

RAHHE







Дата рождения: 20.05.1901 Дата смерти: 08.09.1980 (79 лет) Бренды: Nescafe

ТЕСТИРОВАНИЕ
ОН ЛАЙН КУРСЫ
ПОСЛАТЬ ЗАДАЧУ
ПОЛУЧИТЬ ЗАДАЧУ
ТРИЗ СПРАВОЧНИКИ



### ЛУЧШИЕ РАЦИОНАЛИЗАТОРЫ

- 36 сублимированный кофе H.Tatapckux <u>https://youtu.be/YDwHNfUQWTc</u> Каждое утро у многих людей начинается с чашки кофе. Часто это бывает растворимый кофе и имя Макс Моргенталер запомнить очень легко . Морген утро, талер он и есть талер, шотландская монета 1567 года и слово, ставшее прототипом для слова доллар <u>https://ru.wikipedia.org/wiki/Доллар</u> Установить имя изобретателя растворимого кофе, который был первым , оказалось не просто. Вот что нашлось в сети на этот счёт. ИСТОЧНИК <u>https://ru.wikipedia.org/wiki/Растворимый\_кофе</u>
- Коммерческие образцы растворимого кофе были известны в середине XIX века. Так, в тифлисской газете «Кавказ» № 17 за 1852 год[1] предлагается к продаже «новоизобретенный английского приготовления КОФЕ в плитках, совершенно готовый, удобный для употребления в дороге и не подвергающийся порче от холода или теплоты. [...] а в бутылках, в роде сиропа [...]»
- Растворимый кофе был изобретён и запатентован в 1890 году новозеландцем Дэвидом Стренгом (патент № 3518)[2]. Также изобретение (в 1901 году) приписывают японскому ученому Сатори Като (Satori Kato), работавшему в Чикаго[3].
- Британский научный журнал «New Scientist» утверждает, что растворимый кофе был разработан по заказу армии ([1]).
- В 1903 г. Людвиг Роселиус (Ludwig Roselius)[4] разработал процесс декофеинизации[5].
- В 1906 г. английский химик Джордж Констант Вашингтон (George Constant Washington), живший в Гватемале, разработал первый растворимый кофе, пригодный к массовому выпуску. В 1909 г. он вывел на рынок «Red E Coffee» первый коммерчески выпускаемый растворимый кофе[6].
- В 1938 появилась первая действительно широко распространённая марка растворимого кофе Nescafe, как результат совместных усилий фирмы Nestle и бразильского правительства, решавших проблему излишков кофе. Продукт быстро набрал популярность в США после Второй мировой войны[6] и затем распространился по всему миру.
- НО О ПРОЦЕССЕ СУБЛИМАЦИОННОЙ СУШКИ ПРОДУКТОВ ЕСТЬ И ТАКАЯ ИНФОРМАЦИЯ.
- https://wiki2.wiki/wiki/Freeze-drying Сублимационная сушка началась еще в 1890 г. Ричард Альтманн который разработал метод замораживания сухих тканей (растений или животных), но оставался практически незамеченным до 1930-х годов.[5] В 1909 году Шакелл независимо создал вакуумную камеру с помощью электрического насоса.[6] Никакая дополнительная информация о сублимационной сушке не была задокументирована до тех пор, пока Tival в 1927 году и Elser в 1934 году не запатентовали системы сублимационной сушки с улучшенными стадиями замораживания и конденсатора.[6]
- Важный поворотный момент для сублимационной сушки произошел во время <u>Вторая Мировая Война. Плазма крови и пенициллин</u> были необходимы для лечения раненых в полевых условиях, а из-за отсутствия рефрижераторного транспорта многие запасы сыворотки были испорчены, не дойдя до получателей.[6] Процесс сублимационной сушки был разработан как коммерческий метод, который позволил сделать плазму крови и пенициллин химически стабильными и жизнеспособными без охлаждения.[6]
- ПОЛУЧАЕТСЯ, ЧТО 40 ЛЕТ ТЕХНОЛОГИЯ АЛЬТМАНА <a href="https://wiki2.wiki/wiki/Richard Altmann">https://wiki2.wiki/wiki/Richard Altmann</a> БЫЛА НИКОМУ НЕ НУЖНА и даже была, судя по всему ,независимо открыта ещё несколькими людьми и даже в 1906ом году растворимый кофе уже был готов как продукт, но это не помогало создать рынок продукта, который сегодня потребляет 50 % всего производимого зелёного кофе в зёрнах.
- Да и история самого Maксa Mopreнталера была не быстрой и лёгкой и длилась 7 лет <a href="https://ru.wikipedia.org/wiki/Nescafe">https://ru.wikipedia.org/wiki/Nescafe</a> что послужило причиной успехом на этот раз ? может быть помогла 2 мировая война, которая создала запрос на хранение плазмы крови и этот суммарный спрос позволил сделать саму сублимационную сушку рентабельной ?
- 🔹 💮 Запутанная история...но всё равно буду по утрам говорить спасибо изобретателю Максу Моргенталеру , благо имя запомнить совсем не сложно 😉



## ПРИЕМ №36 - Принцип «Фазовые переходы»

Николай Татарских, ЮД









ТЕСТИРОВАНИЕ
ОН ЛАЙН КУРСЫ
ПОСЛАТЬ ЗАДАЧУ
ПОЛУЧИТЬ ЗАДАЧУ
ТРИЗ СПРАВОЧНИКИ
ЛУЧШИЕ РАЦИОНАЛИЗАТОРЫ

ТРИЗ ИНСТИТУТ

**КАДРЫ**РЕШАЮТ
ВСЁ

ЛИЧНЫЙ КАБИНЕТ

- 36 пайка Н.Татарских <a href="https://youtu.be/dSQCr/9TC00">https://youtu.be/dSQCr/9TC00</a> Пайка технологическая операция, применяемая для получения неразъёмного соединения деталей из различных материалов путём введения между этими деталями расплавленного металла (припоя), имеющего более низкую температуру плавления, чем материал соединяемых деталей. Данная операция производится паяльником.
- Спаиваемые элементы деталей, а также припой и флюс вводятся в соприкосновение и подвергаются нагреву с
  температурой выше температуры плавления припоя, но ниже температуры плавления спаиваемых деталей. В
  результате припой переходит в жидкое состояние и смачивает поверхности деталей. После этого нагрев
  прекращается, и припой переходит в твёрдую фазу, образуя соединение.
- Прочность соединения во многом зависит от смачиваемости припоем соединяемых поверхностей. При пайке
  металлов качество смачивания обычно зависит от чистоты поверхности на ней не должно быть окислов
  металлов или органических жиров и масел. Для удаления загрязнений, понижения поверхностного натяжения и
  улучшения растекания припоя применяют флюсы или ультразвуковые методы активации поверхности. При пайке
  неметаллических поверхностей (керамики, стекла) или легкоплавкими припоями химические флюсы не помогают
  смачиванию, поэтому применяют ультразвуковую активацию поверхности. https://ru.wikipedia.org/wiki/Пайка
- ПОХОЖИЕ РОЛИКИ:
- 1. Приём 36 как пример простого изложения https://youtu.be/jnRgRjdQkps
- 2. 36,29, 15 ЛИТЬЕВЫЕ MAШИНЫ https://youtu.be/aW5mXCvQ 48
- 3. 36 КРИСТАЛЛИЗАЦИЯ <a href="https://youtu.be/">https://youtu.be/</a> TxVed9NQps
- 4. 35 И 36 Я САМОДЕЛКИН <a href="https://youtu.be/yJlowc5Fl2U">https://youtu.be/yJlowc5Fl2U</a>
- 5. 36 упражнение на узнавание https://youtu.be/BC88WUK1ckk
- 6. 14 и 36 паровой автомобиль https://youtu.be/x2xm-zQmlMc
- 7. 36 ПАРАФИНОТЕРАПИЯ https://youtu.be/ 4VyrMh5jZk
- 8. 36 ,24, ПЛАВЛЕНИЕ УПРАЖНЕНИЕ <a href="https://youtu.be/Rul0MH63YB0">https://youtu.be/Rul0MH63YB0</a>
- 9. 36 ТЕПЛОВАЯ ТРУБКА A.EЛИЗАРОВ <a href="https://youtu.be/OMtx48GfZqs">https://youtu.be/OMtx48GfZqs</a>
- 10. 36 сублимированный кофе H.Татарских https://youtu.be/YDwHNfUQWTc

ТРЕТЬЯ РУКА

- https://ru.wikipedia.org/wiki/Сплав Вуда
- Сплав Вуда легкоплавкий <u>сплав</u>, изобретённый в 1860 году американским дантистом Барнабасом Вудом[1][2]. Температура плавления 60—68,5 °C, <u>плотность</u> 9720 кг/м³.
- Состав:
- Олово 12,5 %;
- Свинец 25 %;
- Висмут 50 %;
- Кадмий 12,5 %.
- Существует и ряд других рецептов сплава Вуда с низкой точкой плавления.
- Сплав Вуда токсичен из-за содержания в нём кадмия, поэтому контакт с голой кожей считается вредным, особенно в расплавленном состоянии. Известно, что пары из кадмиевых сплавов представляет опасность для человека. Отравление кадмием несет риск рака, аносмии (потери обоняния) и повреждения печени, почек, нервов, костей и дыхательной системы. Пыль может образовывать легковоспламеняющиеся смеси с воздухом. Также сплав Вуда, как и сплав Розе, имеет в составе свинец, что также представляет опасность для здоровья.
- Применение[править | править код]
- Сплав Вуда применяется в прецизионном литье, в операциях изгиба тонкостенных труб, в качестве выплавляемых стержней при изготовлении полых тел способом гальванопластики, для заливки металлографических шлифов, в датчиках систем пожарной сигнализации, в качестве низкотемпературной нагревательной бани в химических лабораториях и др.
- Популярные ошибки[править | править код]
- Из-за происхождения фамилии Вуд от <u>англ.</u> wood (лес, древесина), неопытные технические переводчики иногда называют сплав «деревянным металлом».
- Изобретение сплава часто приписывают американскому физику <u>Роберту Вильямсу Вуду</u>, тем более, что розыгрыш с использованием сплава упоминается в биографической книге о нём <u>В. Сибрука</u>, однако знаменитый физик родился только в 1868 году, через 8 лет после этого изобретения, и, более того, даже не является родственником изобретателя сплава Барнабаса Вуда.
- См. также[править | править код]
- Сплав Розе
- NaK
- Галинстан
- <u>Легкоплавкие сплавы</u> (большой список)

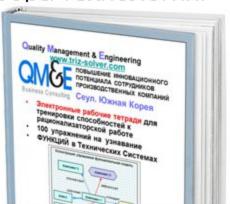


# ФУНКЦИОНАЛЬНО ОРИЕНТИРОВАННЫЙ ПОИСК И ФОРМУЛЫ НАВИГАТОРЫ ДЛЯ

# ПРАКТИЧЕСКОЙ РАБОТЫ МЕТОД АНАЛОГИИ, ОСНОВАННЫЙ НА ФУНКЦИОНАЛЬНОМ КРІ

Функционально - Ориентированный Поиск (ФОП): Инструмент для решения задач, основанный на выявлении и использовании существующих в мире технологий с применением функциональных критериев поиска и отбора технологий.

Ресурсы вещества и основные принципы Жидкость 30 Гидравличе<u>ский</u> Пневматический



### **MATX9M** Механическое-Акустическое Тепловое-Химическое-Электрическо Магнитное (23 СВЕТ Излучения



# ОГЛАВЛЕНИЕ СПРАВОЧНИКА НА 1000 ПРИМЕРОВ

l	1.	Перемещать вещества
---	----	---------------------

- Добавить вещества
- 3. Удалить вещества
- Удерживать вещества
- Отражать вещества
- Превращать вещества
- Перемещать поля
  - Добавить поля
- Удалить поля
- Удерживать поля
- Отражать поля
- Превращать поля
- Перемещать информацию
- Добавить информацию
- Удалить информацию
- Удерживать информацию 16.
- 17. Отражать информацию
- Превращать информацию

энергия ( поля)

ВЕЩЕСТВА



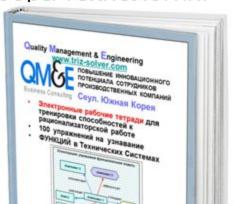
## ОЧИСТКА ПОВЕРХНОСТЕЙ Парогенератор высокого давления SANITECH MARK V 10ЛИРОВКА жидкость ПЛАЗМЕННАЯ **ОЧИСТКА** ТВЁРДОЕ ТЕЛО НАВИГАЦИЯ ФУНКЦИОНАЛЬНО ОРИЕНТИРОВАННОГО ПОИСКА Ресурсы вещества и основные принципы Р.Огурцов, ЮД Пескоструйная Твёрдое обработка Жидкость газ плазма 38 39 кислоть МАГНИТОЕ ПОЛИРОВАНИЕ **MEXTAM** Механическое-N Акустическое-Тепловое-Химическое-Электрическо Магнитное (2 СВЕТ Излучения

# ФУНКЦИОНАЛЬНО ОРИЕНТИРОВАННЫЙ ПОИСК И ФОРМУЛЫ НАВИГАТОРЫ ДЛЯ

# ПРАКТИЧЕСКОЙ РАБОТЫ МЕТОД АНАЛОГИИ, ОСНОВАННЫЙ НА ФУНКЦИОНАЛЬНОМ КРІ

Функционально - Ориентированный Поиск (ФОП): Инструмент для решения задач, основанный на выявлении и использовании существующих в мире технологий с применением функциональных критериев поиска и отбора технологий.

Ресурсы вещества и основные принципы Жидкость 30 Гидравличе<u>ский</u> Пневматический



### **MATX9M** Механическое-Акустическое Тепловое-Химическое-Электрическо Магнитное (23 СВЕТ Излучения



# ОГЛАВЛЕНИЕ СПРАВОЧНИКА НА 1000 ПРИМЕРОВ

l	1.	Перемещать вещества
		Добавить вещества

- Удалить вещества
- Удерживать вещества
- Отражать вещества
- Превращать вещества
- Перемещать поля
- Добавить поля
- Удалить поля
- Удерживать поля
- Отражать поля
- Превращать поля
- Перемещать информацию
  - Добавить информацию
- Удалить информацию
- 16. Удерживать информацию
- 17. Отражать информацию
- Превращать информацию

энергия ( поля)

ВЕЩЕСТВА

ИНФОРМАЦИЯ





Фазовые переходы

#### новости ЛУЧШИЕ ПРАКТИКИ

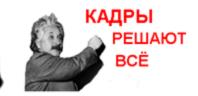
ТРИЗ ИНСТИТУТ

ЛИЧНЫЙ КАБИНЕТ

ЗЕННАЯ



**ТЕСТИРОВАНИЕ** ОН ЛАЙН КУРСЫ ПОСЛАТЬ ЗАДАЧУ ПОЛУЧИТЬ ЗАДАЧУ ТРИЗ СПРАВОЧНИКИ ЛУЧШИЕ РАЦИОНАЛИЗАТОРЫ



- 36 очистка паром и ФОП P.Orypцoв https://youtu.be/K8goUGzPHjo Функционально Ориентированный Поиск (ФОП): Инструмент для решения задач, основанный на выявлении и использовании существующих в мире технологий с применением функциональных критериев поиска и отбора технологий. Такое определение дал основатель этого направления в области теории функционального анализа ТРИЗ Мастер, к.т.н. С.Литвин в 2004ом году, предложив свой алгоритм использования. Litvin S. New TRIZ-Based Tool-Function-Oriented Search (FOS). Proceeding of TRIZ Future Conference : Florence, 3-5 November 2004; pp. 505-509 http://www.triz-journal.com/archives/2005/08/04.pdf . В 2011 году методика была защищена патентом РФ http://www.freepatent.ru/images/patents/504/2506636/patent-2506636.pdf. Практика не стоит на месте и дополняется мероприятиями по увеличению инструментальности и скорости применения методики . Так в нашей компании в 2010ом году появилась классификационная система функций и справочник на 18 элементарных функций , вначале как средство тренировки Функционального мышления http://www.triz-solver.com/index.php/izmerenie-kreativnosti/162-rtv-na-osnove-sprayochnika-po-fop а после накопления БД примеров до 500 примеров и как справочное средство. Анализ накопленных примеров показал, что в ФОП можно использовать формулы навигаторы на основе трендов развития техники http://www.triz-solver.com/index.php/zakonomernosti-razvitiya-tekhniki/117-introductionto-tesé и особенно полезными оказываются формулы :«операции с ресурсами агрегатного состояния вещества», «ресурсами операций с видами энергии MATXЭМ» и « операции ресурсами размерности процессов 0-1-2-3 В.Петрова». Поэтому когда тренированный человек смотрит на технологию очистки поверхностей сухим паром , с чего начинается представляемый учебный ролик, он автоматически находит и технологии по пескоструйной обработке поверхностей, обработки сухим льдом (приёмы 36 и 25 самоисчезающие вещества), абразивные шкурки 31, мойки высокого давления типа « Кёрхер» и далее технологии, которые идут под знаком приёма 28 « абразивная обработка валов металлической дробью в магнитном поле, обдув сжатым воздухом, очистка озоном, кислотное травление и технологии плазменной очистки. Формулы — навигаторы, которые мы используем в практике не ограничиваются тремя перечисленными и главная их ценность в такой же предсказательной силе, которая была и в таблице Д.И.Менделеева как классификационной системе, позволившей предсказать множество новых химических элемента до их фактического открытия https://ru.wikipedia.org/wiki/Предсказанные Менделеевым элементы . «Нет ничего практичнее хорошей теории» и эту фразу приписывают чуть ли не 10 ти выдающимся учёным и философам Канту, Больцману, Кирхгофу и так далее, но это не так важно, потому что теории не появляются на пустом месте, а извлекаются из наблюдений и эмпирики, а для этого нужно
- ПОХОЖИЕ РОЛИКИ, которые показывают использование ФОП для формулы 0-1-2-3:
- 17 И ФУНКЦИИ НАГРЕВАТЬ И ИЗМЕНЯТЬ ЦЕЛОСТНОСТЬ . https://youtu.be/21Alb i 6II
  - 17 ФОП УПРАЖНЕНИЕ Н. ТАТАРСКИХ https://youtu.be/u1Yz5oULUM0
- 17 многоэтажность и примеры А.Пиганова. https://youtu.be/AQ-oorPeHIQ
- 17 И КЛАСТЕР УВЕЛИЧЕНИЯ НАДЁЖНОСТИ ПРИМЕРЫ ЕЛИЗАРОВА . https://youtu.be/BBnieha5CwQ
- 17 15 14 и 4 как поворот осей https://youtu.be/2sl8ZU1iS7c

делать базы данных. Всё просто...

35 что такое тренды, простое объяснение на примере работы в классе https://www.youtube.com/watch?v=\_lq82LoGitk