



Mendeleev.me

Химическая лаборатория в вашем кармане.





Наша миссия – обучать молодое поколение с помощью современных технологий. Химия – это одна из увлекательных дисциплин, и ее ценность определяется качеством образовательного процесса.

Мы твердо убеждены в том, что образование должно включать элементы, которые стимулируют зрительное восприятие как познавательный процесс, а также вдохновляют учащихся на получение удовольствия от обучения.


Mendeleev представляет краткую информацию обо всех химических элементах, виртуальную лабораторию для проведения забавных экспериментов, а также среду, предназначенную для проверки знаний, полученных на уроках химии.



Периодическая таблица элементов

Группы 2 4  6

Группа 01 7 элементов

1 H Водород 1.0079	3 Li Литий 6.941	11 Na Натрий 22.990		+4
------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	---	----

Группа 02 6 элементов

4 Be Бериллий 9.0122	12 Mg Магний 24.305	20 Ca Кальций 40.078		+3
--------------------------------------	-------------------------------------	--------------------------------------	--	----

Группа 03 4 элементов

21 Sc Скандий 44.956	39 Y Иттрий 88.906	57 La Лантан 138.91		+1
--------------------------------------	------------------------------------	-------------------------------------	---	----

Группа 04 6 элементов

22 Ti Титан 47.867	40 Zr Цирконий 91.224	72 Hf Гафний 178.49		+3
------------------------------------	---------------------------------------	-------------------------------------	---	----

Группа 05 6 элементов

23 V Ванадий 50.942	41 Nb Ниобий 92.906	73 Ta Тантал 180.95		+3
-------------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------	---	----

Периодическая таблица элементов



Список

2

4 

6

1 H Водород 1.0079	2 He Гелий 4.0026	3 Li Литий 6.941	4 Be Бериллий 9.0122
5 B Бор 10.811	6 C Углерод 12.011	7 N Азот 14.007	8 O Кислород 15.999
9 F Фтор 18.998	10 Ne Неон 20.180	11 Na Натрий 22.990	12 Mg Магний 24.305
13 Al Алюминий 26.982	14 Si Кремний 28.086	15 P Фосфор 30.974	16 S Сера 32.065
17 Cl Хлор 35.453	18 Ar Аргон 39.948	19 K Калий 39.098	20 Ca Кальций 40.078
21 Sc Скандий 44.956	22 Ti Титан 47.867	23 V Ванадий 50.942	24 Cr Хром 51.996
25 Mn Марганец 54.938	26 Fe Железо 55.845	27 Co Кобальт 58.933	28 Ni Никель 58.693

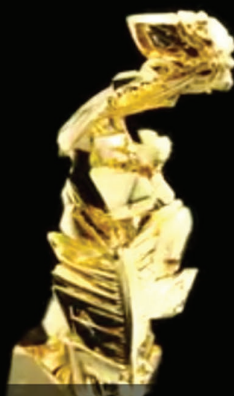
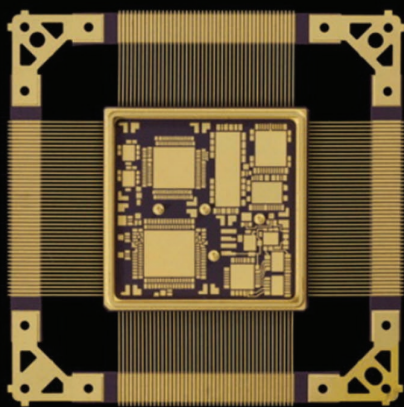
RU



Назад

Золото

Золото - один из немногих элементов, которые можно найти просто лежащими на земле. Этот самородок чистого золота весом в одну унцию был обнаружен на Аляске в 1890 году Хогамортом Марионом.



Проведите для деталей.

RU

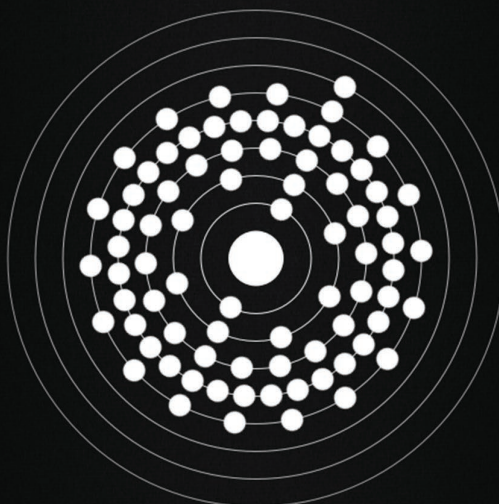


Назад

Золото

01. Обзор

Символ	Au
Атомный номер	79
Атомный вес	197
Плотность	19.3 г/см ³
Температура плавления	1064.18 °C
Точка кипения	2856 °C
Электроны	79
Протоны	79
Нейтронов	118



02. Тепловые свойства

Фаза	Твердый
Температура плавления	1064.18 °C
Точка кипения	2856 °C
Абсолютная точка плавления	1337.33 K

Назад

Справка об элементе - PDF




RU



Назад

Эксперименты



 Вы нашли 0 из 11 секретов.

Чернобыль



"Лающая собака"



Цезий и вода



Триодид азота



Пушка



Резиновое яйцо

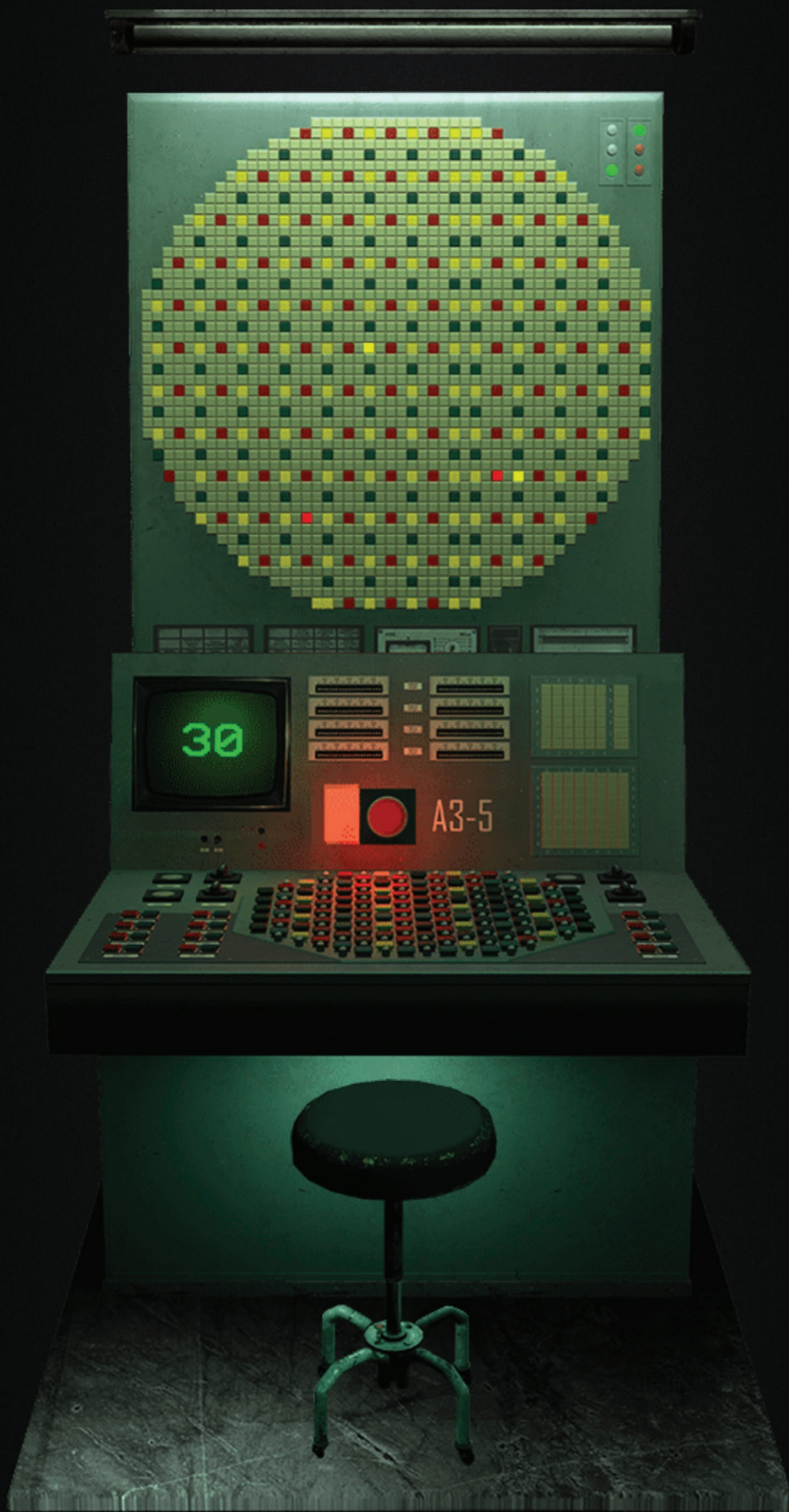


RU



Назад

Чернобыль



RU



Назад Безалкогольный напиток + леденцы


Безалкогольный напиток



мятные конфеты



Безалкогольный напиток + леденцы

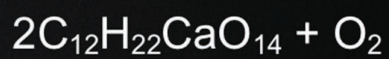
 [Помощь](#)

В этом эксперименте вы можете увидеть реакцию между безалкогольным напитком и кучей леденцов. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU



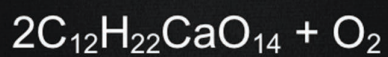
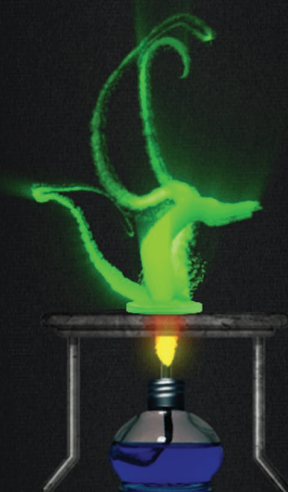
Назад



глюконат кальция



Пожар



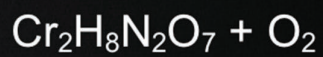
Помощь

В этом эксперименте вы можете наблюдать реакцию между глюконатом кальция и огнем. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU



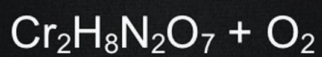
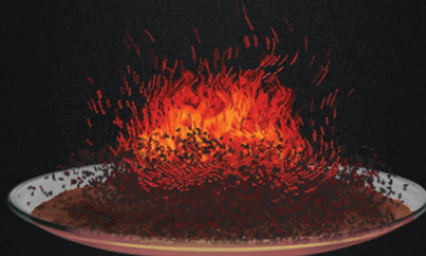
Назад



$\text{Cr}_2\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_7$



Пожар



Помощь

В этом эксперименте вы можете увидеть реакцию между дихроматом аммония и огнем. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU



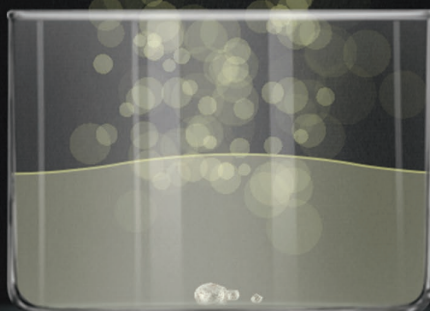
Назад

HCl + Zn

Соляная кислота



цинк



HCl + Zn

Помощь

В этом эксперименте вы можете наблюдать реакцию между раствором соляной кислоты и цинком. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU





Периодическая таблица элементов

1 H Водород 1.0079																	2 He Гелий 4.0026
3 Li Литий 6.941	4 Be Бериллий 9.0122	Условные обозначения										5 B Бор 10.811	6 C Углерод 12.011	7 N Азот 14.007	8 O Кислород 15.999	9 F Фтор 18.998	10 Ne Неон 20.180
11 Na Натрий 22.990	12 Mg Магний 24.305	<ul style="list-style-type: none"> Щелочные металлы Щелочноземельные металлы Переходные металлы Лантаноиды Актиноиды Другие металлы Металлоиды Неметаллы Галогены Благородные газы 										13 Al Алюминий 26.982	14 Si Кремний 28.086	15 P Фосфор 30.974	16 S Сера 32.065	17 Cl Хлор 35.453	18 Ar Аргон 39.948
19 K Калий 39.098	20 Ca Кальций 40.078	21 Sc Скандий 44.956	22 Ti Титан 47.867	23 V Ванадий 50.942	24 Cr Хром 51.996	25 Mn Марганец 54.938	26 Fe Железо 55.845	27 Co Кобальт 58.933	28 Ni Никель 58.693	29 Cu Медь 63.546	30 Zn Цинк 65.38	31 Ga Галлий 69.723	32 Ge Германий 72.64	33 As Мышьяк 74.922	34 Se Селен 78.96	35 Br Бром 79.904	36 Kr Криптон 83.798
37 Rb Рубидий 85.468	38 Sr Стронций 87.62	39 Y Иттрий 88.906	40 Zr Цирконий 91.224	41 Nb Ниобий 92.906	42 Mo Молибден 95.96	43 Tc Технеций [98]	44 Ru Рутений 101.07	45 Rh Родий 102.91	46 Pd Палладий 106.42	47 Ag Серебро 107.87	48 Cd Кадмий 112.41	49 In Индий 114.82	50 Sn Олово 118.71	51 Sb Сурьма 121.76	52 Te Теллур 127.60	53 I Иод 126.90	54 Xe Ксенон 131.29
55 Cs Цезий 132.91	56 Ba Барий 137.33	57-71 Лантаноиды	72 Hf Гафний 178.49	73 Ta Тантал 180.95	74 W Вольфрам 183.84	75 Re Рений 186.21	76 Os Осмий 190.23	77 Ir Иридий 192.22	78 Pt Платина 195.08	79 Au Золото 196.97	80 Hg Ртуть 200.59	81 Tl Таллий 204.38	82 Pb Свинец 207.2	83 Bi Висмут 208.98	84 Po Полоний [209]	85 At Астат [210]	86 Rn Радон [222]
87 Fr Франций [223]	88 Ra Радий [226]	89-103 Актиноиды	104 Rf Резерфордий [263.11]	105 Db Дубний [268]	106 Sg Сиборгий [271]	107 Bh Борий [270]	108 Hs Хассий [269]	109 Mt Мейтнерий [278]	110 Ds Дармштадтий [281]	111 Rg Рентгений [281]	112 Cn Коперниций [285]	113 Nh Нихоний [286]	114 Fl Флеровий [289]	115 Mc Московский [285]	116 Lv Ливерморий [293]	117 Ts Теннессин [294]	118 Og Оганесон [294]

Лантаноиды

Актиноиды

57 La Лантан 138.91	58 Ce Церий 140.12	59 Pr Празеодим 140.91	60 Nd Неодим 144.24	61 Pm Прометий [145]	62 Sm Самарий 150.36	63 Eu Европий 151.96	64 Gd Гадолиний 157.25	65 Tb Тербий 158.93	66 Dy Диспрозий 162.50	67 Ho Гольмий 164.93	68 Er Эрбий 167.26	69 Tm Тулий 168.93	70 Yb Иттербий 173.05	71 Lu Лютетий 174.97
89 Ac Актиний [227]	90 Th Торий 232.04	91 Pa Протактиний 231.04	92 U Уран 238.03	93 Np Нептуний [237]	94 Pu Плутоний [244]	95 Am Америций [243]	96 Cm Кюрий [247]	97 Bk Берклий [247]	98 Cf Калифорний [251]	99 Es Эйнштейний [252]	100 Fm Ферми [257]	101 Md Менделевий [258]	102 No Нобелий [259]	103 Lr Лоуренсий [262]

RU



← Назад


79
Au
196.97



Золото

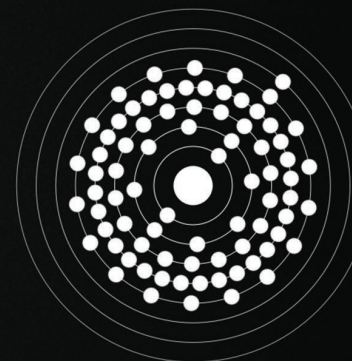
Атомный вес 197
Плотность **19.3 г/см³**
Температура плавления 1064.18 °C
Точка кипения 2856 °C

Золото - один из немногих элементов, которые можно найти просто лежащими на земле. Этот самородок чистого золота весом в одну унцию был обнаружен на Аляске в 1890 году Хогамортом Марионом.

Справка об элементе - PDF 

01. Обзор

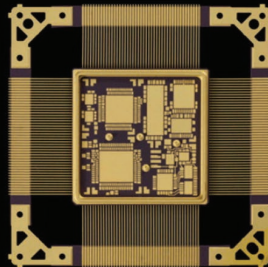
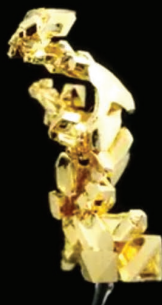
Символ	Au
Атомный номер	79
Атомный вес	197
Плотность	19.3 г/см ³
Температура плавления	1064.18 °C
Точка кипения	2856 °C
Электроны	79
Протоны	79
Нейтронов	118



02. Тепловые свойства

Фаза	Твердый
Температура плавления	1064.18 °C
Точка кипения	2856 °C
Абсолютная точка плавления	1337.33 K
Абсолютная точка кипения	3129 K
Критическое давление	N/A
Критическая точка	N/A

RU



Назад

Эксперименты



Вы нашли 0 из 11 секретов.

Чернобыль



"Лающая собака"



Цезий и вода



Триодид азота



Пушка



Резиновое яйцо



Вулкан



Огненная змея

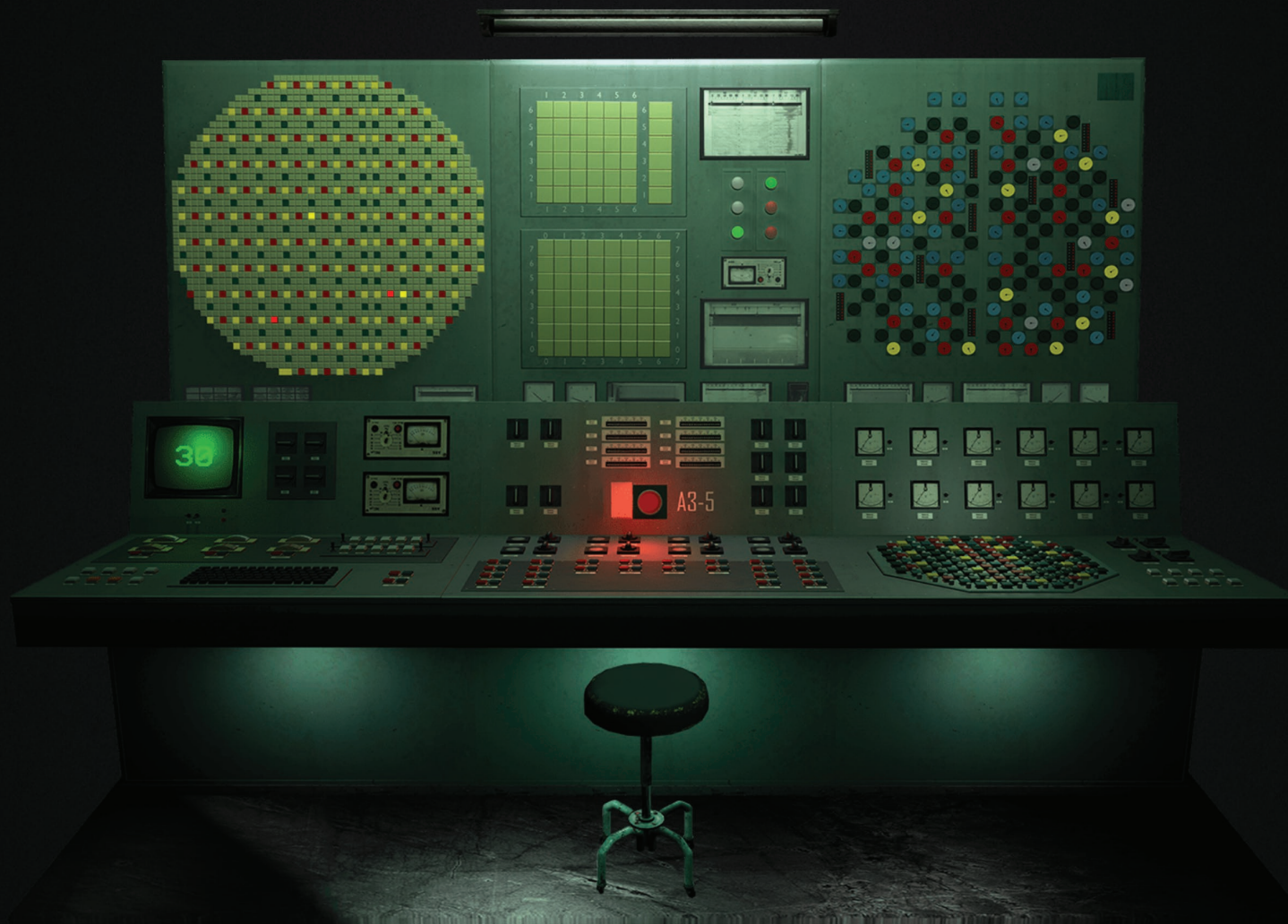


RU



← Назад

Чернобыль



RU



← Назад

Пушка

Безалкогольный напиток



мятные конфеты



Безалкогольный напиток + леденцы

Помощь



В этом эксперименте вы можете увидеть реакцию между безалкогольным напитком и кучей леденцов. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU

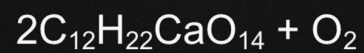
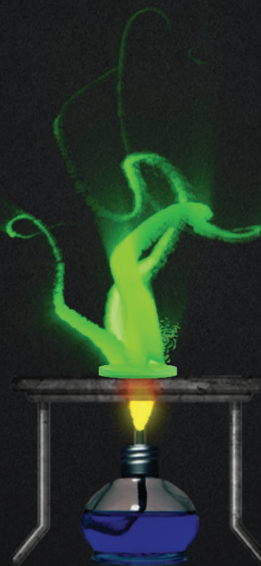


← Назад

Глюконат кальция и огонь

глюконат кальция

Пожар



Помощь



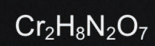
В этом эксперименте вы можете наблюдать реакцию между глюконатом кальция и огнем. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU

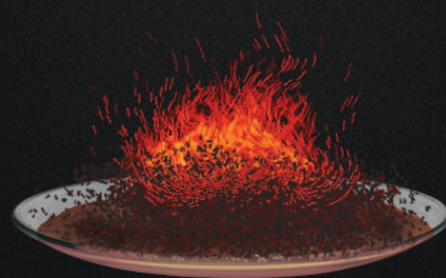


← Назад

Вулкан



Пожар



Помощь



В этом эксперименте вы можете увидеть реакцию между дихроматом аммония и огнем. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU



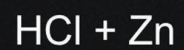
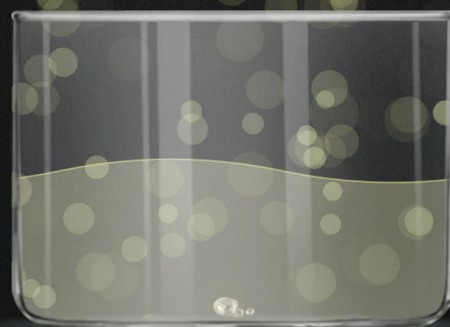
← Назад

Соляная кислота и цинк

Соляная кислота



цинк



Помощь



В этом эксперименте вы можете наблюдать реакцию между раствором соляной кислоты и цинком. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU



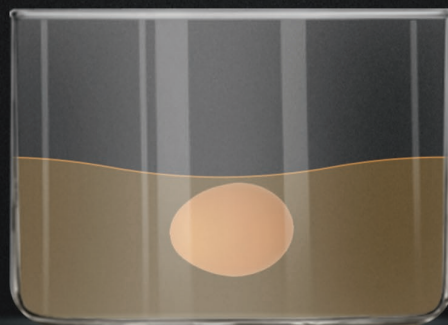
← Назад

Резиновое яйцо

Уксус



Вареное яйцо



CH_3COOH + Varenoye yaytso

Помощь



В этом эксперименте вы можете увидеть реакцию между уксусом и вареным яйцом. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU



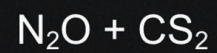
← Назад

"Лающая собака"

Оксид азота



Сероуглерод



Помощь



В этом эксперименте вы можете наблюдать реакцию между оксидом азота и сероуглеродом. Чтобы провести этот эксперимент, необходимо перетащить пульсирующие элементы в стеклянный сосуд в центре экрана.

RU





Mendeleev является справочным приложением. Оно будет интересно ученику и студенту, учителю и преподавателю, а также любому увлеченному химией. Мы предоставляем:

- Виртуальную лабораторию с захватывающими наборами химических экспериментов
- Краткую информация обо всех химических элементах
- Поддержку нескольких языков: английского, румынского, немецкого, русского, французского, итальянского, испанского, турецкого, китайского и японского
- Эксперимент «Память Чернобыля»
- Скрытые «секреты» в приложении
- Быстрый поиск и фильтрацию информации
- Загружаемые PDF-файлы для каждого химического элемента
- Галереи презентаций и видеоклипы

Наш проект отмечен наградами Best Mobile App Awards, Awwwards и WebStock Awards:

- Платиновая награда за лучший мобильный дизайн
- Премия за веб-инновации
- Лучшее мобильное приложение



AWWARDS

