



Periodic Table PRO

Kimya laboratuvarı cebinizde.





Misyonumuz genç jenerasyonları teknoloji ile eğitmektir. Kimya büyüleyici konulardan biridir ve değerini eğitim eyleminin kalitesiyle alır.

Biz eğitimin görsel bilişsel süreçleri harekete geçiren unsurları içermesi ve ayrıca öğrencilere öğrenme sürecinden keyif almaları için ilham vermesi gerektiğine şiddetle inanıyoruz.

Periodic Table PRO, tüm kimyasal elementlerin öz bilgileri, eğlenceli deneyler yapmak için sanal bir laboratuvar ve kimya derslerinde edinilen bilgileri test etmeye adanmış bir ortam sağlar.



Periyodik Tablo



Gruplar

2

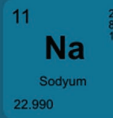
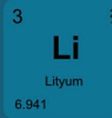
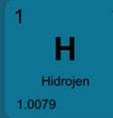
4



6

Grup 01

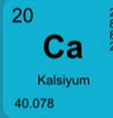
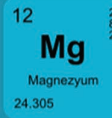
7 elementler



+4

Grup 02

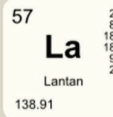
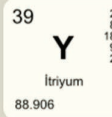
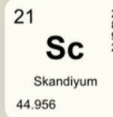
6 elementler



+3

Grup 03

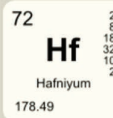
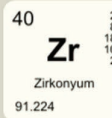
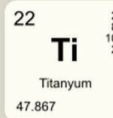
4 elementler



+1

Grup 04

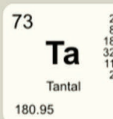
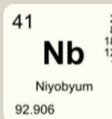
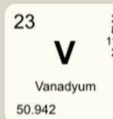
6 elementler



+3

Grup 05

6 elementler



+3

TR



Periyodik Tablo



Liste

2

4

6

1 H Hidrojen 1.0079	2 He Helyum 4.0026	3 Li Lityum 6.941	4 Be Berilyum 9.0122
5 B Bor 10.811	6 C Karbon 12.011	7 N Azot 14.007	8 O Oksijen 15.999
9 F Flor 18.998	10 Ne Neon 20.180	11 Na Sodyum 22.990	12 Mg Magnezyum 24.305
13 Al Alüminyum 26.982	14 Si Silisyum 28.086	15 P Fosfor 30.974	16 S Kükürt 32.065
17 Cl Klor 35.453	18 Ar Argon 39.948	19 K Potasyum 39.098	20 Ca Kalsiyum 40.078
21 Sc Skandiyum 44.956	22 Ti Titanyum 47.867	23 V Vanadyum 50.942	24 Cr Krom 51.996
25 Mn Manganez 54.938	26 Fe Demir 55.845	27 Co Kobalt 58.933	28 Ni Nikel 58.693

TR

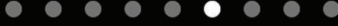
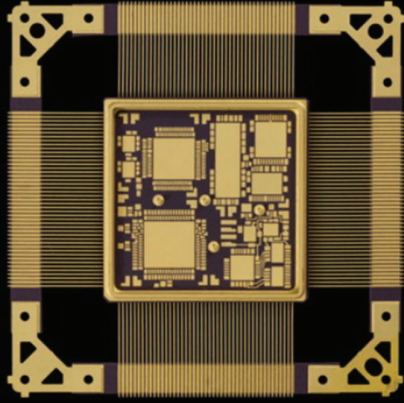



< Geri

Altın



Altın, toprakta bulabileceğiniz birkaç elementten biridir. Bu 28 gram saf altın külçesi, 1890'da Hogamorth Marion tarafından Alaska'da bulundu.



 Daha fazla ayrıntı için kaydır

TR



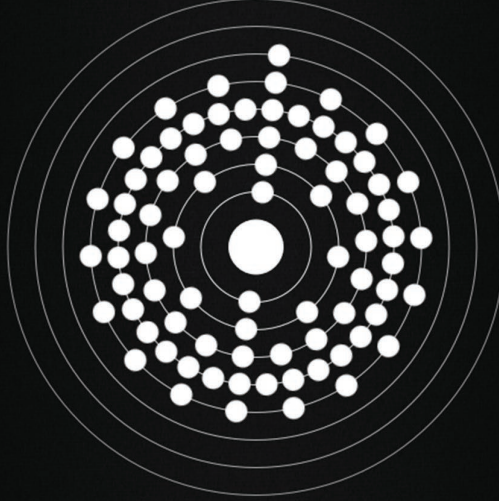
< Geri

Altın



01. Genel bakış

Sembol	Au
Atomik numarası	79
Atom ağırlığı	197
Yoğunluk	19.3 g/cm ³
Erime noktası	1064.18 °C
Kaynama noktası	2856 °C
Elektronlar	79
Protonlar	79
Nötronlar	118



02. Termal özellikler

Faz	Katı
Erime noktası	1064.18 °C
Kaynama noktası	2856 °C
Mutlak erime noktası	1337.33 K
Mutlak kaynama noktası	3129 K

< Geri

Element detayları - PDF




TR



< Geri

Deneyler



 11 sırdan 0 tanesini buldunuz.

Çernobil



"Havlayan köpek"



Sezyum ve su



Azot triiyodür



Top



Kauçuk yumurta



TR



< Geri

Çernobil



TR



< Geri

Meşrubat + Şekerler

Meşrubat



Şekerler



Meşrubat + Şekerler

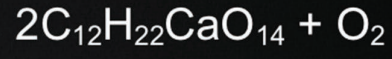
? Yardım

Bu deneyde, bir meşrubat ile bir demet şeker arasındaki reaksiyonu görebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

TR



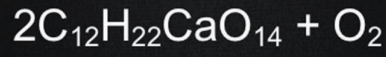
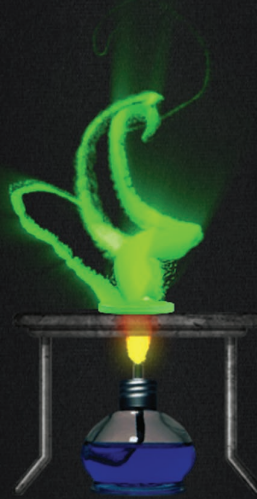
< Geri



Kalsiyum glukonat



Ateş



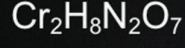
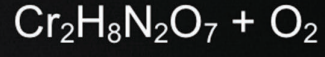
? Yardım

Bu deneyde kalsiyum glukonat ile ateş arasındaki reaksiyonu görüntüleyebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

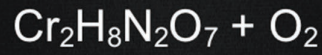
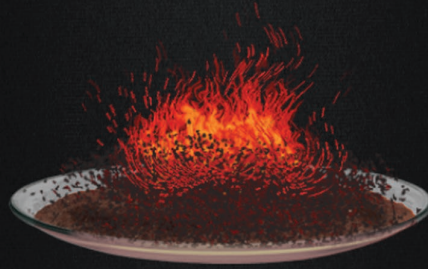
TR



< Geri



Ateş



? Yardım

Bu deneyde amonyum dikromat ile ateş arasındaki reaksiyonu görüntüleyebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

TR



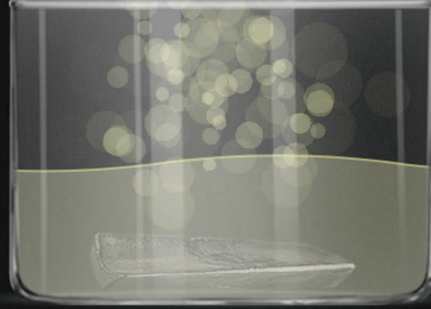
< Geri

HCl + Mg

Hidroklorik asit



Magnezyum



HCl + Mg

? Yardım

Bu deneyde hidroklorik asit çözeltisi ile magnezyum arasındaki reaksiyonu görüntüleyebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

TR





Periyodik Tablo

1 H Hidrojen 1.0079	Lejant																2 He Helyum 4.0026
3 Li Lityum 6.941	4 Be Berilyum 9.0122											5 B Bor 10.811	6 C Karbon 12.011	7 N Azot 14.007	8 O Oksijen 15.999	9 F Flor 18.998	10 Ne Neon 20.180
11 Na Sodyum 22.990	12 Mg Magnezyum 24.305											13 Al Alüminyum 26.982	14 Si Silisyum 28.086	15 P Fosfor 30.974	16 S Kükürt 32.065	17 Cl Klor 35.453	18 Ar Argon 39.948
19 K Potasyum 39.098	20 Ca Kalsiyum 40.078	21 Sc Skandiyum 44.956	22 Ti Titanyum 47.867	23 V Vanadyum 50.942	24 Cr Krom 51.996	25 Mn Manganez 54.938	26 Fe Demir 55.845	27 Co Kobalt 58.933	28 Ni Nikel 58.693	29 Cu Bakır 63.546	30 Zn Çinko 65.38	31 Ga Galyum 69.723	32 Ge Germanyum 72.64	33 As Arsenik 74.922	34 Se Selenyum 78.96	35 Br Brom 79.904	36 Kr Kripton 83.798
37 Rb Rubidyum 85.468	38 Sr Stronsiyum 87.62	39 Y İtriyum 88.906	40 Zr Zirkonyum 91.224	41 Nb Niyobyum 92.906	42 Mo Molibden 95.96	43 Tc Teknesyum [98]	44 Ru Rutenyum 101.07	45 Rh Rodyum 102.91	46 Pd Palladyum 106.42	47 Ag Gümüş 107.87	48 Cd Kadmilyum 112.41	49 In İndiyum 114.82	50 Sn Kalay 118.71	51 Sb Antimon 121.76	52 Te Tellür 127.60	53 I İyot 126.90	54 Xe Ksenon 131.29
55 Cs Sezyum 132.91	56 Ba Baryum 137.33	57-71 Lantanitler	72 Hf Hafniyum 178.49	73 Ta Tantal 180.95	74 W Tungsten 183.84	75 Re Renyum 186.21	76 Os Osmiyum 190.23	77 Ir İrinyum 192.22	78 Pt Platin 195.08	79 Au Altın 196.97	80 Hg Cıva 200.59	81 Tl Talyum 204.38	82 Pb Kurşun 207.2	83 Bi Bizmut 208.98	84 Po Polonyum [209]	85 At Astatin [210]	86 Rn Radon [222]
87 Fr Fransiyum [223]	88 Ra Radyum [226]	89-103 Aktinidler	104 Rf Rutherfordiyum [263.11]	105 Db Dubniyum [268]	106 Sg Seaborgiyum [271]	107 Bh Bohriyum [270]	108 Hs Hassiyum [269]	109 Mt Meitneriyum [278]	110 Ds Darmstadtilyum [281]	111 Rg Röntgenyum [281]	112 Cn Kopernikyum [285]	113 Nh Nihonyum [286]	114 Fl Flerovyum [289]	115 Mc Moskoviyum [285]	116 Lv Livermoryum [293]	117 Ts Tennesin [294]	118 Og Oganesson [294]

57 La Lantan 138.91	58 Ce Seryum 140.12	59 Pr Praseodim 140.91	60 Nd Neodim 144.24	61 Pm Prometyum [145]	62 Sm Samaryum 150.36	63 Eu Evropyum 151.96	64 Gd Gadolinyum 157.25	65 Tb Terbiyum 158.93	66 Dy Disprosiyum 162.50	67 Ho Holmiyum 164.93	68 Er Erbiyum 167.26	69 Tm Tülyum 168.93	70 Yb İterbiyum 173.05	71 Lu Lutesyum 174.97
89 Ac Aktinyum [227]	90 Th Toronyum 232.04	91 Pa Protaktinyum 231.04	92 U Uranyum 238.03	93 Np Neptünyum [237]	94 Pu Plutonyum [244]	95 Am Amerikyum [243]	96 Cm Kürnyum [247]	97 Bk Berkeleyum [247]	98 Cf Kaliforniyum [251]	99 Es Aynştaynyum [252]	100 Fm Fermiyum [257]	101 Md Mendelevyum [288]	102 No Nobelyum [259]	103 Lr Lavrensiyum [262]

Lantanitler

Aktinidler

TR



< Geri

79

Au

196.97

2
8
18
32
18
1



Altın

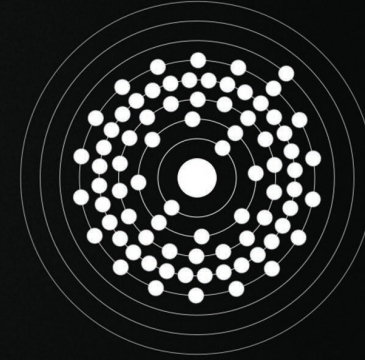
Atom ağırlığı 197
Yoğunluk 19.3 g/cm³
Erime noktası 1064.18 °C
Kaynama noktası 2856 °C

Altın, toprakta bulabileceğiniz birkaç elementten biridir. Bu 28 gram saf altın külçesi, 1890'da Hogamorth Marion tarafından Alaska'da bulundu.

Element detayları - PDF

01. Genel bakış

Sembol	Au
Atomik numarası	79
Atom ağırlığı	197
Yoğunluk	19.3 g/cm ³
Erime noktası	1064.18 °C
Kaynama noktası	2856 °C
Elektronlar	79
Protonlar	79
Nötronlar	118



02. Termal özellikler

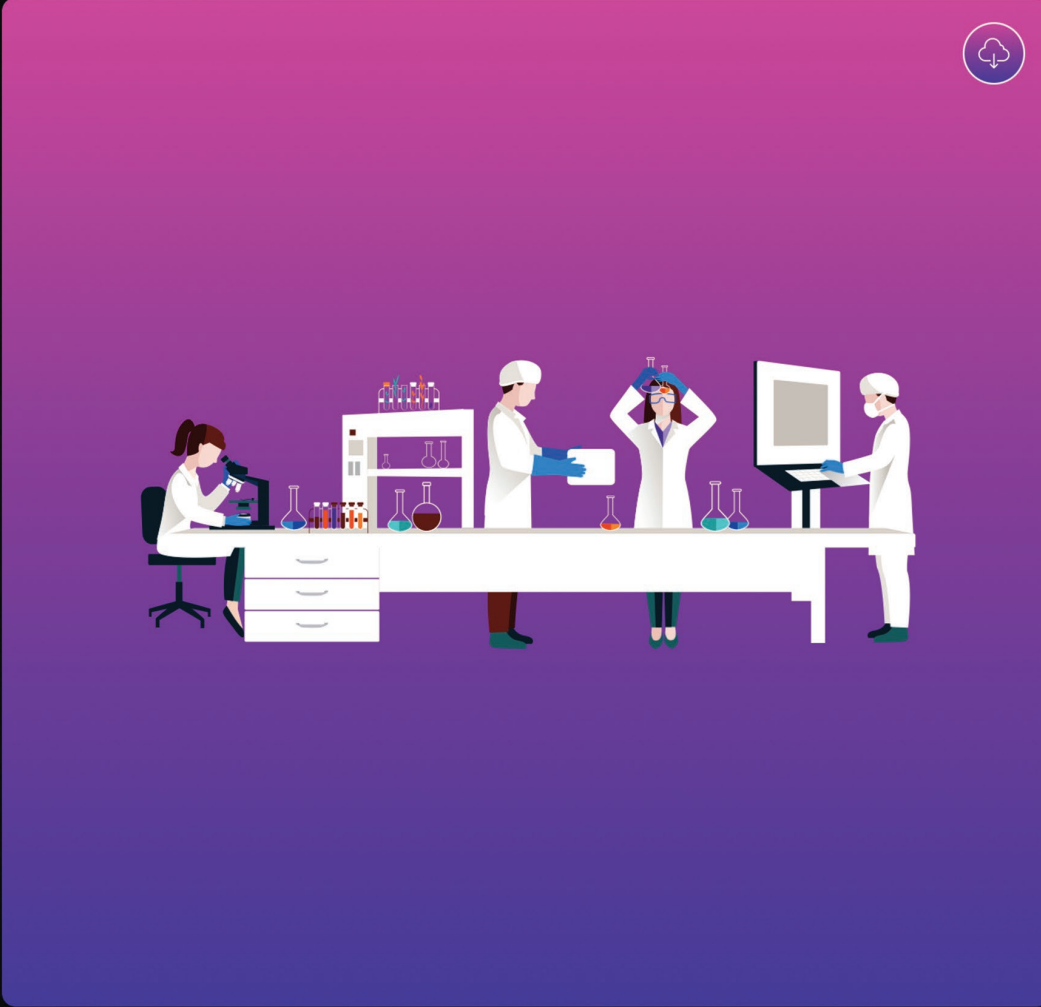
Faz	Katı
Erime noktası	1064.18 °C
Kaynama noktası	2856 °C
Mutlak erime noktası	1337.33 K
Mutlak kaynama noktası	3129 K
Kritik basınç	N/A
Kritik sıcaklık	N/A

TR



< Geri

Deneyler



11 sırdan 0 tanesini buldunuz.

Çernobil



"Havlayan köpek"



Sezyum ve su



Azot triyodür



Top



Kauçuk yumurta



Volkan



Ateş yılanı

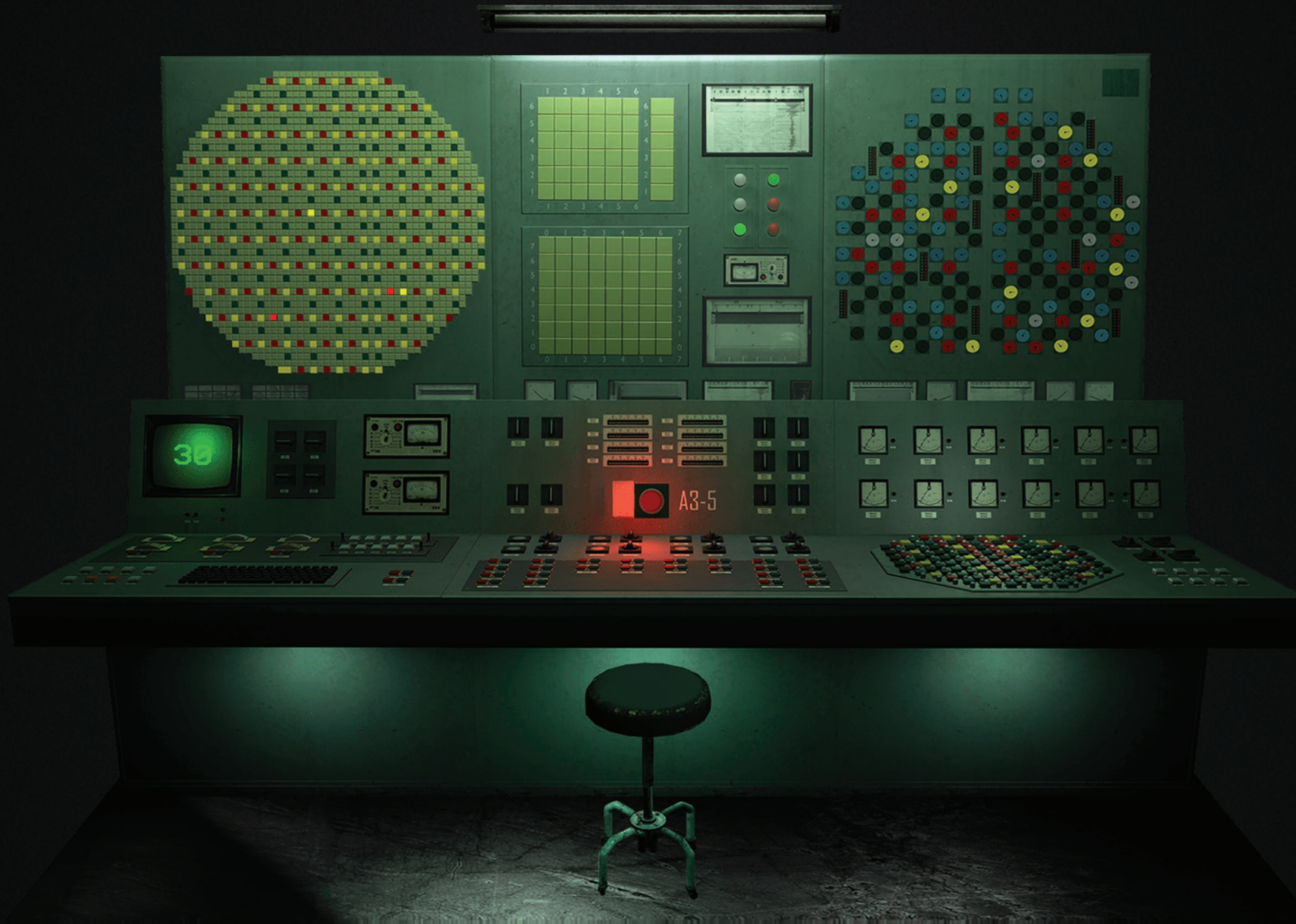


TR



← Geri

Çernobil



TR



< Geri

Top

Meşrubat



Şekerler



Meşrubat + Şekerler

Yardım



Bu deneyde, bir meşrubat ile bir demet şeker arasındaki reaksiyonu görebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

TR

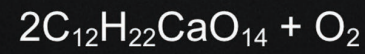
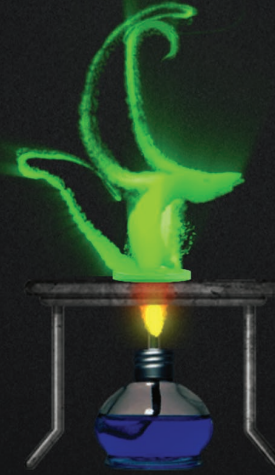


< Geri

Kalsiyum glukonat ve ateş

Kalsiyum glukonat

Ateş



Yardım



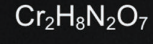
Bu deneyde kalsiyum glukonat ile ateş arasındaki reaksiyonu görüntüleyebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

TR



< Geri

Volkan



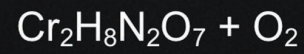
Ateş



Yardım



Bu deneyde amonyum dikromat ile ateş arasındaki reaksiyonu görüntüleyebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.



TR



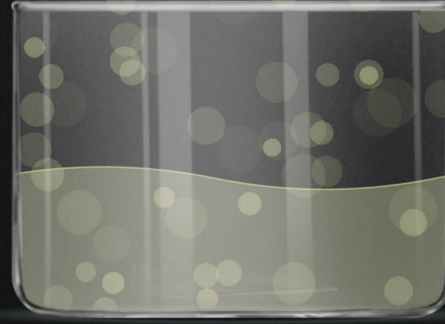
< Geri

Hidroklorik asit ve magnezyum

Hidroklorik asit



Magnezyum



$HCl + Mg$

Yardım



Bu deneyde hidroklorik asit çözeltilisi ile magnezyum arasındaki reaksiyonu görüntüleyebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

TR



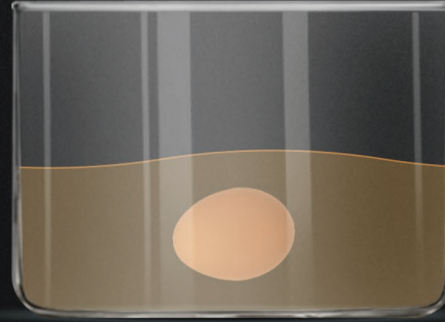
< Geri

Kauçuk yumurta

Sirke



Haşlanmış yumurta



CH_3COOH + Haşlanmış yumurta

Yardım



Bu deneyde sirke ile bir adet haşlanmış yumurta arasındaki reaksiyonu görebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

TR



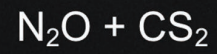
< Geri

"Havlayan köpek"

Nitröz oksit



Karbon disülfid



Yardım



Bu deneyde nitrojen monoksit ve karbon disülfür arasındaki reaksiyonu görüntüleyebilirsiniz. Deneyi yapmak için, titreşen öğeleri ekranın ortasındaki cama sürükleyin.

TR





Periodic Table PRO tüm öğrenci, öğretmen ve kimya tutkuları için referans uygulamasıdır ve aşağıdakileri içerir:

- İlginç kimya deney paketleri içeren bir sanal laboratuvar
- Tüm kimyasal elementlerin öz bilgileri
- İngilizce, Rumence, Almanca, Rusça, Fransızca, İtalyanca, İspanyolca, Türkçe, Çince, ve Japonca için dil desteği
- 'Çernobil hatırası'
- Gizli uygulama sırları
- Hızlı arama ve yerinde bilgi filtreleme
- Tüm kimyasal elementler için indirilebilir PDF dosyaları
- Sunum galerileri ve film klipleri

Bu proje Best Mobile App Awards, Awwwards ve WebStock Awards tarafından aşağıdaki ödülleri kazanmıştır:

- En iyi mobil uygulama dizaynı kategorisinde Platin Ödülü
- Web Inovasyonu ödülü
- En iyi mobil uygulama



AWWARDS

