



# Periodic Table PRO

Das Chemielabor in der Hosentasche.





Unsere Aufgabe ist die jüngere Generationen durch Technologie auszubilden. Chemie ist eine der faszinierenden Angelegenheiten und ihr Wert ergibt sich durch die Qualität der erzieherischer Akt.

Wir sind der festen Überzeugung dass die Ausbildung Elemente benutzen muss die die Erkenntnisprozesse anregen, so dass die Studenten begeistert sind um die Lernprozesse zu genießen.

Periodic Table PRO stellt kompakte Informationen zur Verfügung für alle chemische Elemente, ein virtuelles Labor wo man lustige Experimente durchführen kann, sowie auch ein Umfeld um die Kenntnisse der Chemie-Klassen zu testen.



# Das Periodensystem



Gruppen 2 4 6

## Gruppe 01

7 Elemente

1 <b>H</b> Wasserstoff 1.0079	3 <b>Li</b> Lithium 6.941	11 <b>Na</b> Natrium 22.990	↓	+4
--	------------------------------------	--------------------------------------	---	----

## Gruppe 02

6 Elemente

4 <b>Be</b> Beryllium 9.0122	12 <b>Mg</b> Magnesium 24.305	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078	↓	+3
---------------------------------------	--	--------------------------------------	---	----

## Gruppe 03

4 Elemente

21 <b>Sc</b> Scandium 44.956	39 <b>Y</b> Yttrium 88.906	57 <b>La</b> Lanthan 138.91	↓	+1
---------------------------------------	-------------------------------------	--------------------------------------	---	----

## Gruppe 04

6 Elemente

22 <b>Ti</b> Titan 47.867	40 <b>Zr</b> Zirkonium 91.224	72 <b>Hf</b> Hafnium 178.49	↓	+3
------------------------------------	--	--------------------------------------	---	----

## Gruppe 05

6 Elemente

23 <b>V</b> Vanadium 50.942	41 <b>Nb</b> Niob 92.906	73 <b>Ta</b> Tantal 180.95	↓	+3
--------------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	---	----

DE



# Das Periodensystem



Liste

2

4

6

1 <b>H</b> Wasserstoff 1.0079	2 <b>He</b> Helium 4.0026	3 <b>Li</b> Lithium 6.941	4 <b>Be</b> Beryllium 9.0122
5 <b>B</b> Bor 10.811	6 <b>C</b> Kohlenstoff 12.011	7 <b>N</b> Stickstoff 14.007	8 <b>O</b> Sauerstoff 15.999
9 <b>F</b> Fluor 18.998	10 <b>Ne</b> Neon 20.180	11 <b>Na</b> Natrium 22.990	12 <b>Mg</b> Magnesium 24.305
13 <b>Al</b> Aluminium 26.982	14 <b>Si</b> Silicium 28.086	15 <b>P</b> Phosphor 30.974	16 <b>S</b> Schwefel 32.065
17 <b>Cl</b> Chlor 35.453	18 <b>Ar</b> Argon 39.948	19 <b>K</b> Kalium 39.098	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078
21 <b>Sc</b> Scandium 44.956	22 <b>Ti</b> Titan 47.867	23 <b>V</b> Vanadium 50.942	24 <b>Cr</b> Chrom 51.996
25 <b>Mn</b> Mangan 54.938	26 <b>Fe</b> Eisen 55.845	27 <b>Co</b> Cobalt 58.933	28 <b>Ni</b> Nickel 58.693

DE



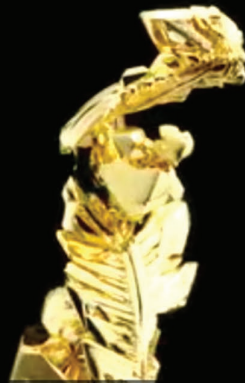
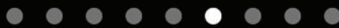
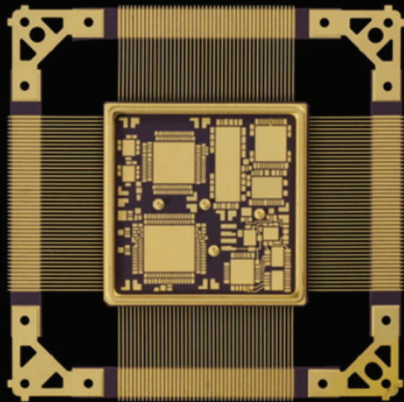


< Zurück

# Gold



Gold ist eines der wenigen Elemente, die Sie gerade auf dem Boden liegend finden. Diese Ein-Unze-Nugget aus purem Gold wurden in Alaska im Jahr 1890 von Hogamorth Marion gefunden.



Streichen Sie nach oben für weitere Details

DE



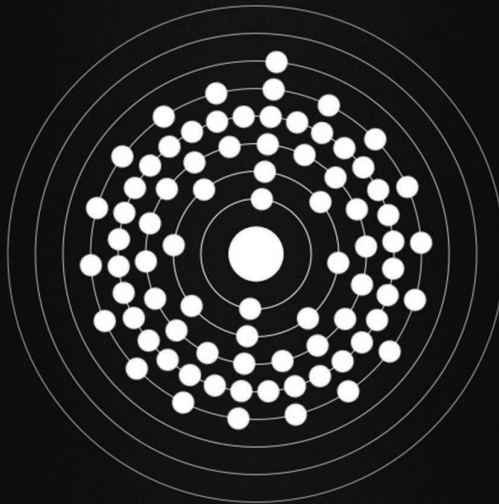
< Zurück

# Gold



## 01. Überblick

Symbol	Au
Ordnungszahl	79
Atomares Gewicht	197
Dichte	19.3 g/cm <sup>3</sup>
Schmelzpunkt	1064.18 °C
Siedepunkt	2856 °C
Elektronen	79
Protonen	79
Neutronen	118



## 02. Thermische Eigenschaften

Phase	Fest
Schmelzpunkt	1064.18 °C
Siedepunkt	2856 °C
Absoluter Schmelzpunkt	1337.33 K
Absoluter Siedepunkt	3129 K

< Zurück

Grundbestandteil - PDF



DE



< Zurück

Experimente



 Du hast 0 von 11 Geheimnissen gefunden.

Tschernobyl



Der "bellende Hund"



Caesium und Wasser



Stickstofftriodid



Die Kanone



Gummiei



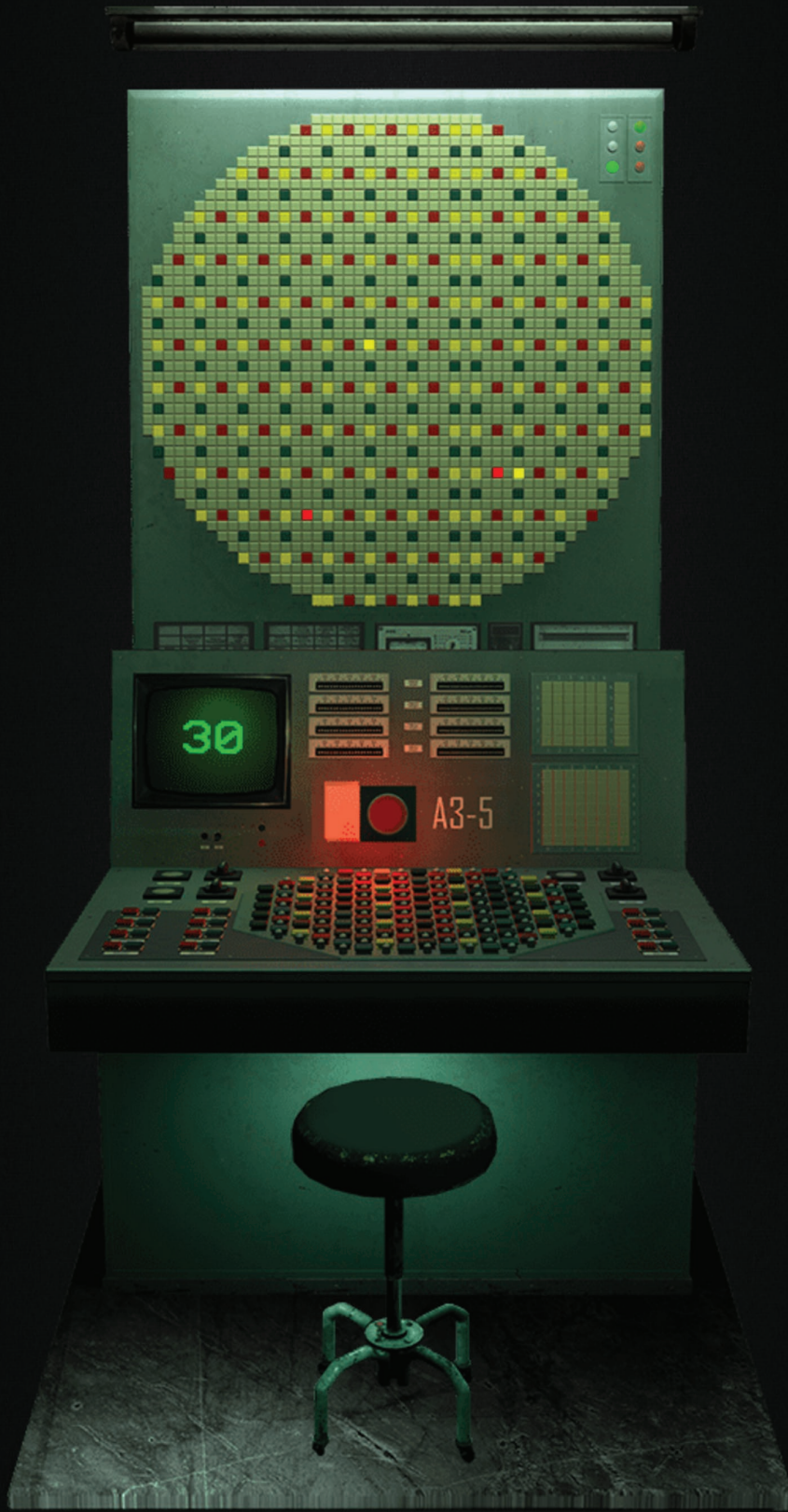
DE





< Zurück

Tschernobyl



DE



< Zurück Erfrischungsgetränk und Minzbonbons

Erfrischungsgetränk



Minzbonbons



Erfrischungsgetränk und Minzbonbons

? Hilfe

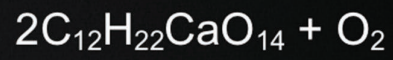
In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen einem Erfrischungsgetränk und ein paar Lutschbonbons beobachten. Um das Experiment durchzuführen, werden die Elemente, die in der Mitte des Bildschirms in das Glas pulsieren.

DE





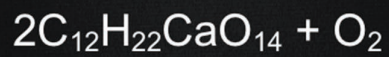
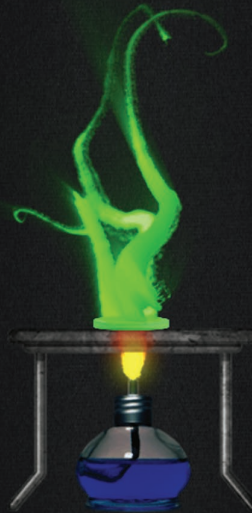
< Zurück



Kalziumgluconat



Feur



? Hilfe

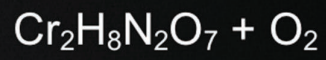
In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen Kalziumgluconat und Feuer beobachten. Ziehen Sie die dazu pulsierende Elemente in das Glas in der Mitte des Bildschirms.

DE

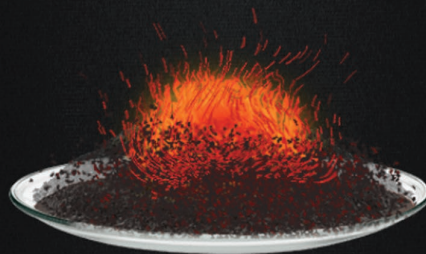




< Zurück



Feur



? Hilfe

In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen Ammoniumdichromat und Feuer beobachten. Ziehen Sie die dazu pulsierende Elemente in das Glas in der Mitte des Bildschirms.

DE



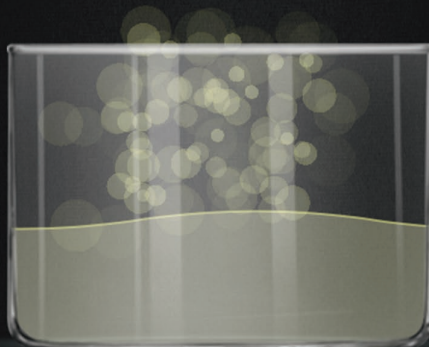
< Zurück

HCl + Mg

Salzsäure



Magnesium



HCl + Mg

? Hilfe

In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen der Salzsäurelösung und Magnesium betrachten. Ziehen Sie die dazu pulsierende Elemente in das Glas in der Mitte des Bildschirms.

DE







# Das Periodensystem

## Legende

- Alkalimetalle
- Erdalkalimetalle
- Übergangsmetalle
- Lanthaniden
- Actinoiden
- Andere Metalle
- Halbmetalle
- Nicht-Metalle
- Halogene
- Edelgase

1 <b>H</b> Wasserstoff 1.0079																	2 <b>He</b> Helium 4.0026
3 <b>Li</b> Lithium 6.941	4 <b>Be</b> Beryllium 9.0122											5 <b>B</b> Bor 10.811	6 <b>C</b> Kohlenstoff 12.011	7 <b>N</b> Stickstoff 14.007	8 <b>O</b> Sauerstoff 15.999	9 <b>F</b> Fluor 18.998	10 <b>Ne</b> Neon 20.180
11 <b>Na</b> Natrium 22.990	12 <b>Mg</b> Magnesium 24.305											13 <b>Al</b> Aluminium 26.982	14 <b>Si</b> Silicium 28.086	15 <b>P</b> Phosphor 30.974	16 <b>S</b> Schwefel 32.065	17 <b>Cl</b> Chlor 35.453	18 <b>Ar</b> Argon 39.948
19 <b>K</b> Kalium 39.098	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078	21 <b>Sc</b> Scandium 44.956	22 <b>Ti</b> Titan 47.867	23 <b>V</b> Vanadium 50.942	24 <b>Cr</b> Chrom 51.996	25 <b>Mn</b> Mangan 54.938	26 <b>Fe</b> Eisen 55.845	27 <b>Co</b> Cobalt 58.933	28 <b>Ni</b> Nickel 58.693	29 <b>Cu</b> Kupfer 63.546	30 <b>Zn</b> Zink 65.38	31 <b>Ga</b> Gallium 69.723	32 <b>Ge</b> Germanium 72.64	33 <b>As</b> Arsen 74.922	34 <b>Se</b> Selen 78.96	35 <b>Br</b> Brom 79.904	36 <b>Kr</b> Krypton 83.798
37 <b>Rb</b> Rubidium 85.468	38 <b>Sr</b> Strontium 87.62	39 <b>Y</b> Yttrium 88.906	40 <b>Zr</b> Zirkonium 91.224	41 <b>Nb</b> Niob 92.906	42 <b>Mo</b> Molybdän 95.96	43 <b>Tc</b> Technetium [98]	44 <b>Ru</b> Ruthenium 101.07	45 <b>Rh</b> Rhodium 102.91	46 <b>Pd</b> Palladium 106.42	47 <b>Ag</b> Silber 107.87	48 <b>Cd</b> Cadmium 112.41	49 <b>In</b> Indium 114.82	50 <b>Sn</b> Zinn 118.71	51 <b>Sb</b> Antimon 121.76	52 <b>Te</b> Tellur 127.60	53 <b>I</b> Iod 126.90	54 <b>Xe</b> Xenon 131.29
55 <b>Cs</b> Cäsium 132.91	56 <b>Ba</b> Barium 137.33	57-71 Lanthaniden	72 <b>Hf</b> Hafnium 178.49	73 <b>Ta</b> Tantal 180.95	74 <b>W</b> Wolfram 183.84	75 <b>Re</b> Rhenium 186.21	76 <b>Os</b> Osmium 190.23	77 <b>Ir</b> Iridium 192.22	78 <b>Pt</b> Platin 195.08	79 <b>Au</b> Gold 196.97	80 <b>Hg</b> Quecksilber 200.59	81 <b>Tl</b> Thallium 204.38	82 <b>Pb</b> Blei 207.2	83 <b>Bi</b> Bismut 208.98	84 <b>Po</b> Polonium [209]	85 <b>At</b> Astat [210]	86 <b>Rn</b> Radon [222]
87 <b>Fr</b> Francium [223]	88 <b>Ra</b> Radium [226]	89-103 Actiniden	104 <b>Rf</b> Rutherfordium [263.11]	105 <b>Db</b> Dubnium [268]	106 <b>Sg</b> Seaborgium [271]	107 <b>Bh</b> Bohrium [270]	108 <b>Hs</b> Hassium [269]	109 <b>Mt</b> Meitnerium [278]	110 <b>Ds</b> Darmstadtium [281]	111 <b>Rg</b> Roentgenium [281]	112 <b>Cn</b> Copernicium [285]	113 <b>Nh</b> Nihonium [286]	114 <b>Fl</b> Flerovium [289]	115 <b>Mc</b> Moscovium [285]	116 <b>Lv</b> Livermorium [293]	117 <b>Ts</b> Tenness [294]	118 <b>Og</b> Oganesson [294]

Lanthaniden

Actinoiden

57 <b>La</b> Lanthan 138.91	58 <b>Ce</b> Cerium 140.12	59 <b>Pr</b> Praseodym 140.91	60 <b>Nd</b> Neodym 144.24	61 <b>Pm</b> Promethium [145]	62 <b>Sm</b> Samarium 150.36	63 <b>Eu</b> Europium 151.96	64 <b>Gd</b> Gadolinium 157.25	65 <b>Tb</b> Terbium 158.93	66 <b>Dy</b> Dysprosium 162.50	67 <b>Ho</b> Holmium 164.93	68 <b>Er</b> Erbium 167.26	69 <b>Tm</b> Thulium 168.93	70 <b>Yb</b> Ytterbium 173.05	71 <b>Lu</b> Lutetium 174.97
89 <b>Ac</b> Actinium [227]	90 <b>Th</b> Thorium 232.04	91 <b>Pa</b> Protactinium 231.04	92 <b>U</b> Uran 238.03	93 <b>Np</b> Neptunium [237]	94 <b>Pu</b> Plutonium [244]	95 <b>Am</b> Americium [243]	96 <b>Cm</b> Curium [247]	97 <b>Bk</b> Berkelium [247]	98 <b>Cf</b> Californium [251]	99 <b>Es</b> Einsteinium [252]	100 <b>Fm</b> Fermium [257]	101 <b>Md</b> Mendelevium [258]	102 <b>No</b> Nobelium [259]	103 <b>Lr</b> Lawrencium [262]

DE



← Zurück

79

Au

196.97

2  
8  
18  
32  
18  
1



Gold

Atomares Gewicht

197

Dichte

19.3 g/cm<sup>3</sup>

Schmelzpunkt

1064.18 °C

Siedepunkt

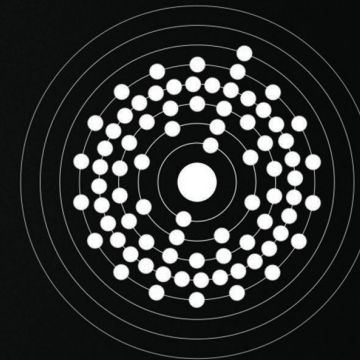
2856 °C

Gold ist eines der wenigen Elemente, die Sie gerade auf dem Boden liegend finden. Diese Ein-Unze-Nugget aus purem Gold wurden in Alaska im Jahr 1890 von Hogamorth Marion gefunden.

Grundbestandteil - PDF

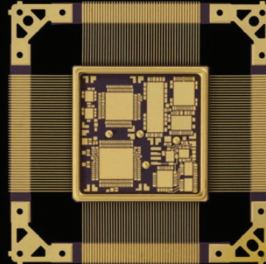
## 01. Überblick

Symbol	Au
Ordnungszahl	79
Atomares Gewicht	197
Dichte	19.3 g/cm <sup>3</sup>
Schmelzpunkt	1064.18 °C
Siedepunkt	2856 °C
Elektronen	79
Protonen	79
Neutronen	118



## 02. Thermische Eigenschaften

Phase	Fest
Schmelzpunkt	1064.18 °C
Siedepunkt	2856 °C
Absoluter Schmelzpunkt	1337.33 K
Absoluter Siedepunkt	3129 K
Kritischer Druck	N/A
Kritische Temperatur	N/A



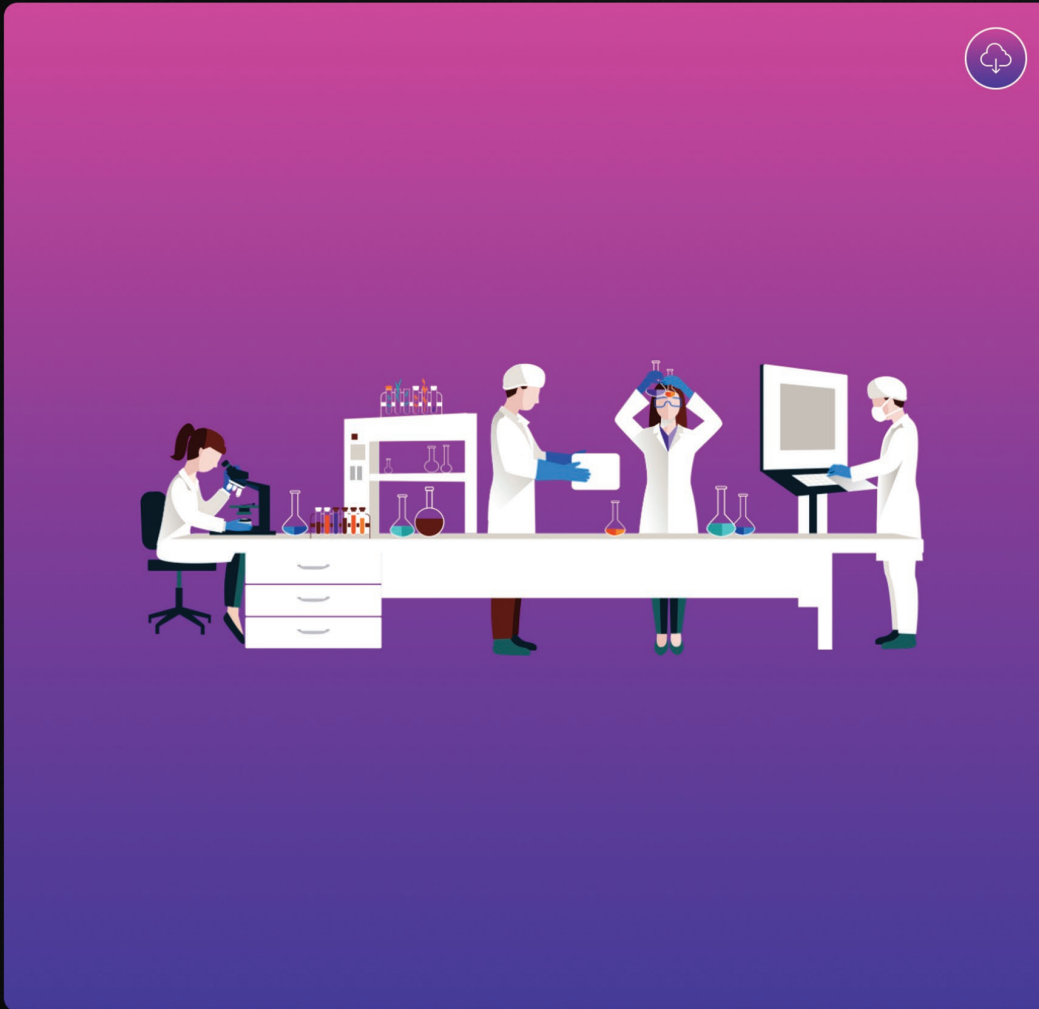
DE





< Zurück

Experimente



🔹 Du hast 0 von 11 Geheimnissen gefunden.

Tschernobyl



Der "bellende Hund"



Caesium und Wasser



Stickstofftriiodid



Die Kanone



Gummie



Der Vulkan



Feuerschlange

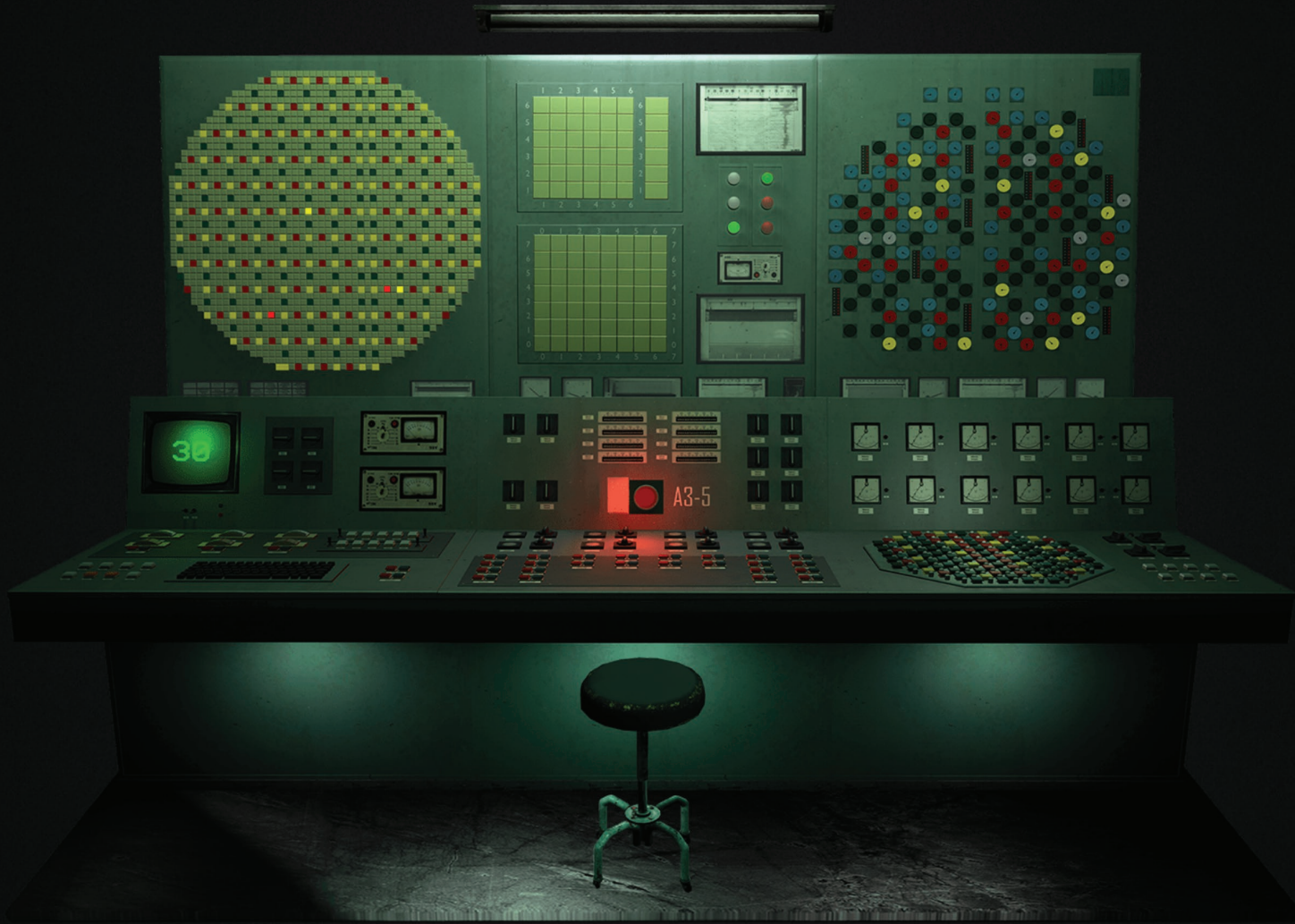


DE



← Zurück

Tschernobyl



DE





< Zurück

Die Kanone

Erfrischungsgetränk



Minzbonbons



Erfrischungsgetränk und Minzbonbons

Hilfe



In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen einem Erfrischungsgetränk und ein paar Lutschbonbons beobachten. Um das Experiment durchzuführen, werden die Elemente, die in der Mitte des Bildschirms in das Glas pulsieren.

DE

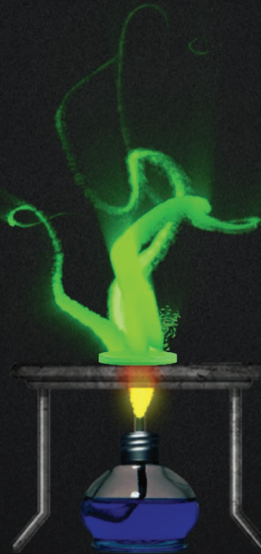


← Zurück

Kalziumgluconat und Feuer

Kalziumgluconat

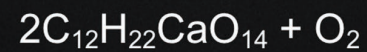
Feuer



Hilfe



In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen Kalziumgluconat und Feuer beobachten. Ziehen Sie die dazu pulsierende Elemente in das Glas in der Mitte des Bildschirms.



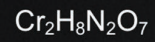
DE



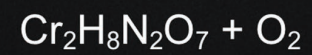
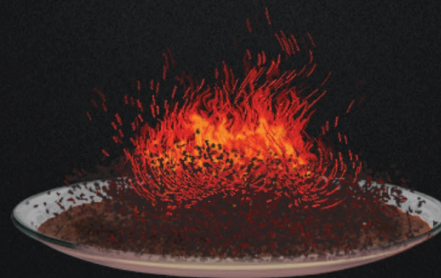


< Zurück

Der Vulkan



Feur



Hilfe



In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen Ammoniumdichromat und Feuer beobachten. Ziehen Sie die dazu pulsierende Elemente in das Glas in der Mitte des Bildschirms.

DE



← Zurück

Salzsäure und Magnesium

Salzsäure



Magnesium



$\text{HCl} + \text{Mg}$

Hilfe



In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen der Salzsäurelösung und Magnesium betrachten. Ziehen Sie die dazu pulsierende Elemente in das Glas in der Mitte des Bildschirms.

DE





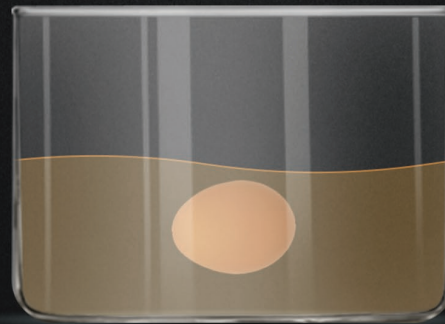
< Zurück

Gummie

Essig



Gekochtes Ei



$\text{CH}_3\text{COOH}$  + Gekochtes Ei

Hilfe



In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen dem Essig und einem gekochten Ei beobachten. Ziehen Sie die dazu pulsierende Elemente in das Glas in der Mitte des Bildschirms.

DE



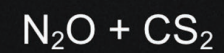
← Zurück

Der "bellende Hund"

Lachgas



Schwefelkohlenstoff



Hilfe



In diesem Experiment können Sie die Reaktion zwischen Distickstoffoxid und Schwefelkohlenstoff beobachten. Ziehen Sie die dazu pulsierende Elemente in das Glas in der Mitte des Bildschirms.

DE







Periodic Table PRO ist eine Referenzanwendung für jeder Student, Lehrer oder leidenschaftlicher Chemiker und bietet folgendes an:

- Ein virtuelles Labor mit spannende Pakete mit lustige Experimente
- Kompakte Informationen für alle chemische Elemente
- Mehrsprachige Unterstützung für English, Rumänisch, Deutsch, Russisch, Französisch, Italienisch, Spanisch, Türkisch, Chinesisch und Japanisch
- 'In memoriam Tschernobyl'
- Versteckte App Geheimnisse
- Schnellsuche und an Ort und Stelle Informationsfilterung
- Herunterladbare PDFs für jeder chemische Element
- Vorstellungen und Videoausschnitte

Das Projekt wurde von Best Mobile App Awards, Awwwards & WebStock Awards ausgezeichnet:

- Platinum Auszeichnung für Best Mobile Design
- Web Innovation Award
- Best Mobile App



**AWWARDS**

