



# Periodic Table PRO

El laboratorio de química en tu bolsillo.





Nuestra misión es educar a las nuevas generaciones a través de la tecnología. La química es una materia fascinante y su valor aumenta mejorando la calidad de la enseñanza.

Creemos firmemente que la educación debe incluir elementos que estimulen los procesos cognitivos visuales que a su vez inspiren a los estudiantes a disfrutar del proceso de aprendizaje.

Periodic Table PRO proporciona información concisa sobre todos los elementos químicos, un laboratorio virtual para realizar experimentos divertidos, así como un entorno dedicado a comprobar los conocimientos adquiridos en las clases de química.

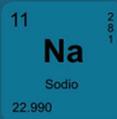
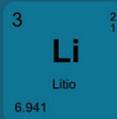


# Tabla periódica de los elementos

Grupos 2 4 6

## Grupo 01

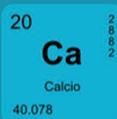
7 elementos



+4

## Grupo 02

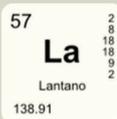
6 elementos



+3

## Grupo 03

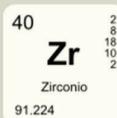
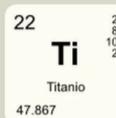
4 elementos



+1

## Grupo 04

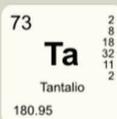
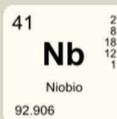
6 elementos



+3

## Grupo 05

6 elementos



+3

ES



# Tabla periódica de los elementos



Lista

2

4

6

1 <b>H</b> Hidrógeno 1.0079	2 <b>He</b> Helio 4.0026	3 <b>Li</b> Litio 6.941	4 <b>Be</b> Berilio 9.0122
5 <b>B</b> Boro 10.811	6 <b>C</b> Carbono 12.011	7 <b>N</b> Nitrógeno 14.007	8 <b>O</b> Oxígeno 15.999
9 <b>F</b> Flúor 18.998	10 <b>Ne</b> Neón 20.180	11 <b>Na</b> Sodio 22.990	12 <b>Mg</b> Magnesio 24.305
13 <b>Al</b> Aluminio 26.982	14 <b>Si</b> Silicio 28.086	15 <b>P</b> Fósforo 30.974	16 <b>S</b> Azufre 32.065
17 <b>Cl</b> Cloro 35.453	18 <b>Ar</b> Argón 39.948	19 <b>K</b> Potasio 39.098	20 <b>Ca</b> Calcio 40.078
21 <b>Sc</b> Escandio 44.956	22 <b>Ti</b> Titanio 47.867	23 <b>V</b> Vanadio 50.942	24 <b>Cr</b> Cromo 51.996
25 <b>Mn</b> Manganeso 54.938	26 <b>Fe</b> Hierro 55.845	27 <b>Co</b> Cobalto 58.933	28 <b>Ni</b> Níquel 58.693

ES

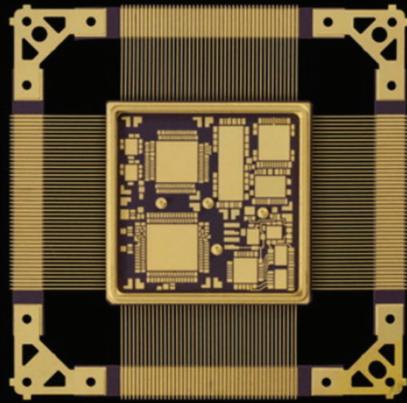


< Volver

# Oro



El oro es uno de los pocos elementos que puedes encontrar en el suelo. Esta pepita de oro puro de una onza (28,35 gramos) fue encontrada en Alaska en 1890 por Hogamorth Marion.



👉 Desliza para más detalles

ES



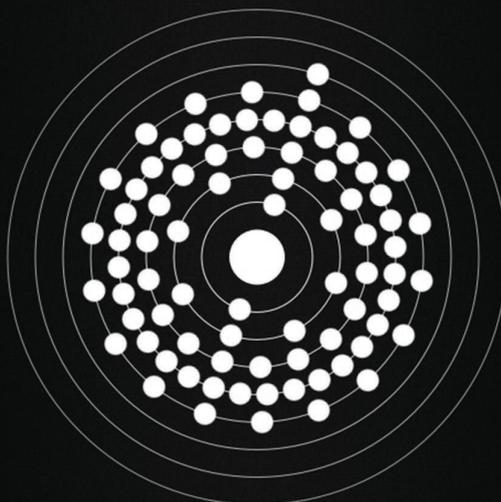
< Volver

Oro



### 01. Resumen

Símbolo	Au
Número atómico	79
Peso atómico	197
Densidad	19.3 g/cm <sup>3</sup>
Punto de fusión	1064.18 °C
Punto de ebullición	2856 °C
Electrones	79
Protones	79
Neutrones	118



### 02. Propiedades térmicas

Estado	Sólido
Punto de fusión	1064.18 °C
Punto de ebullición	2856 °C
Punto de fusión absoluto	1337.33 K
Punto de ebullición	3129 K



Volver

Información del elemento - PDF



ES



< Volver

Experimentos



 Has encontrado 0 de 11 secretos.

Chernobyl



El "perro ladrador"



Cesio y agua



Triyoduro de nitrógeno



El cañón



Huevo de goma

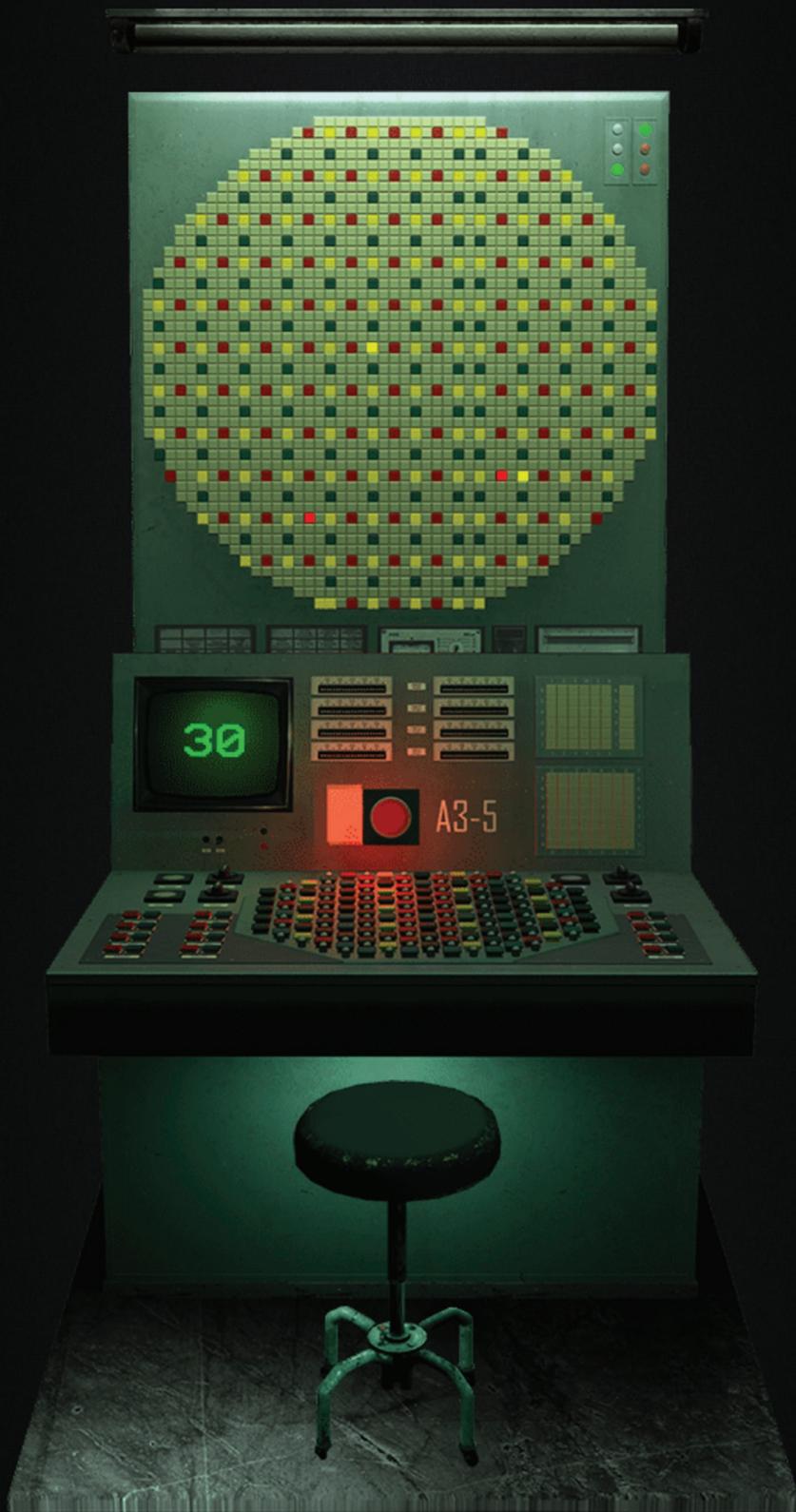


ES



< Volver

Chernobyl



ES



< Volver

Refresco + caramelos

Refresco



Caramelos



Refresco + caramelos

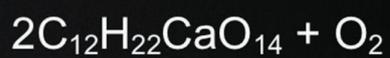
? Ayuda

En este experimento puedes ver la reacción entre un refresco y un montón de caramelos. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.

ES



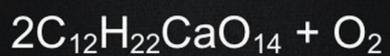
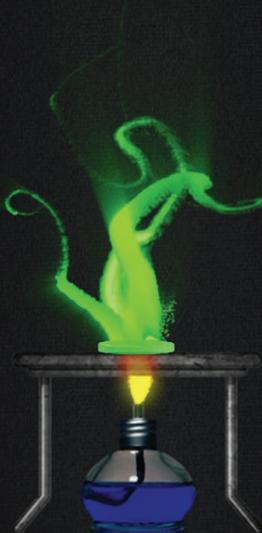
< Volver



Gluconato de calcio



Fuego



? Ayuda

En este experimento puedes ver la reacción entre el gluconato de calcio y el fuego. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.

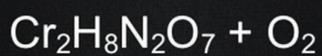
ES



< Volver



Fuego



? Ayuda

En este experimento puedes ver la reacción entre el dicromato de amonio y el fuego. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.

ES



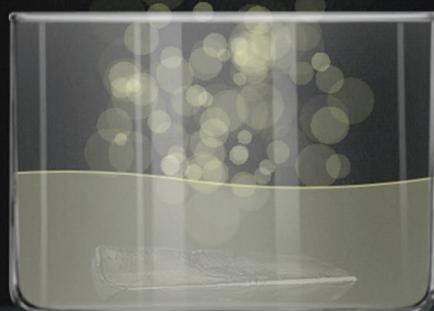
< Volver

HCl + Mg

Ácido clorhídrico



Magnesio



HCl + Mg

? Ayuda

En este experimento puedes ver la reacción entre una disolución de ácido clorhídrico y magnesio metálico. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.

ES





# Tabla periódica de los elementos

1 <b>H</b> Hidrógeno 1.0079																	2 <b>He</b> Helio 4.0026				
3 <b>Li</b> Litio 6.941	4 <b>Be</b> Berilio 9.0122	<b>Leyenda</b>										5 <b>B</b> Boro 10.811	6 <b>C</b> Carbono 12.011	7 <b>N</b> Nitrógeno 14.007	8 <b>O</b> Oxígeno 15.999	9 <b>F</b> Flúor 18.998	10 <b>Ne</b> Neón 20.180				
11 <b>Na</b> Sodio 22.990	12 <b>Mg</b> Magnesio 24.305	■ Metales alcalinos		■ Metales alcalinotérreos		■ Metales de transición		■ Lantánidos		■ Actínidos		■ Otros metales		■ Metaloides		■ No metales		■ Halógenos		■ Gases nobles	
19 <b>K</b> Potasio 39.098	20 <b>Ca</b> Calcio 40.078	21 <b>Sc</b> Escandio 44.956	22 <b>Ti</b> Titanio 47.867	23 <b>V</b> Vanadio 50.942	24 <b>Cr</b> Cromo 51.996	25 <b>Mn</b> Manganeso 54.938	26 <b>Fe</b> Hierro 55.845	27 <b>Co</b> Cobalto 58.933	28 <b>Ni</b> Níquel 58.693	29 <b>Cu</b> Cobre 63.546	30 <b>Zn</b> Zinc 65.38	31 <b>Ga</b> Galio 69.723	32 <b>Ge</b> Germanio 72.64	33 <b>As</b> Arsénico 74.922	34 <b>Se</b> Selenio 78.96	35 <b>Br</b> Bromo 79.904	36 <b>Kr</b> Kriptón 83.798				
37 <b>Rb</b> Rubidio 85.468	38 <b>Sr</b> Estroncio 87.62	39 <b>Y</b> Itrio 88.906	40 <b>Zr</b> Zirconio 91.224	41 <b>Nb</b> Niobio 92.906	42 <b>Mo</b> Molibdeno 95.96	43 <b>Tc</b> Tecnecio [98]	44 <b>Ru</b> Rutenio 101.07	45 <b>Rh</b> Rodio 102.91	46 <b>Pd</b> Paladio 106.42	47 <b>Ag</b> Plata 107.87	48 <b>Cd</b> Cadmio 112.41	49 <b>In</b> Indio 114.82	50 <b>Sn</b> Estaño 118.71	51 <b>Sb</b> Antimonio 121.76	52 <b>Te</b> Telurio 127.60	53 <b>I</b> Yodo 126.90	54 <b>Xe</b> Xenón 131.29				
55 <b>Cs</b> Cesio 132.91	56 <b>Ba</b> Bario 137.33	57-71 Lantánidos	72 <b>Hf</b> Hafnio 178.49	73 <b>Ta</b> Tantalio 180.95	74 <b>W</b> Wolframio 183.84	75 <b>Re</b> Renio 186.21	76 <b>Os</b> Osmio 190.23	77 <b>Ir</b> Iridio 192.22	78 <b>Pt</b> Platino 195.08	79 <b>Au</b> Oro 196.97	80 <b>Hg</b> Mercurio 200.59	81 <b>Tl</b> Talio 204.38	82 <b>Pb</b> Plomo 207.2	83 <b>Bi</b> Bismuto 208.98	84 <b>Po</b> Polonio [209]	85 <b>At</b> Astatino [210]	86 <b>Rn</b> Radón [222]				
87 <b>Fr</b> Francio [223]	88 <b>Ra</b> Radio [226]	89-103 Actínidos	104 <b>Rf</b> Rutherfordio [263.11]	105 <b>Db</b> Dubnio [268]	106 <b>Sg</b> Seaborgio [271]	107 <b>Bh</b> Bohrio [270]	108 <b>Hs</b> Hassio [269]	109 <b>Mt</b> Meitnerio [278]	110 <b>Ds</b> Darmstadtio [281]	111 <b>Rg</b> Roentgenio [281]	112 <b>Cn</b> Copernicio [285]	113 <b>Nh</b> Nihonio [286]	114 <b>Fl</b> Flerovio [289]	115 <b>Mc</b> Moscovio [285]	116 <b>Lv</b> Livermorio [293]	117 <b>Ts</b> Téneso [294]	118 <b>Og</b> Oganesón [294]				

Lantánidos

Actínidos



< Volver

79

Au

196.97

2  
8  
18  
32  
18  
1



Oro

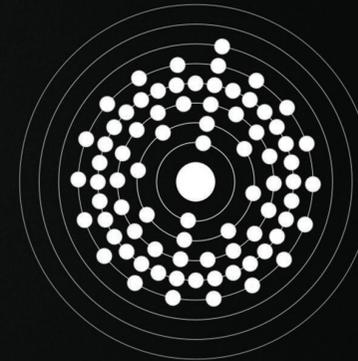
Peso atomico 197  
Densidad **19.3 g/cm<sup>3</sup>**  
Punto de fusión 1064.18 °C  
Punto de ebullición 2856 °C

El oro es uno de los pocos elementos que puedes encontrar en el suelo. Esta pepita de oro puro de una onza (28,35 gramos) fue encontrada en Alaska en 1890 por Hogamorth Marion.

Información del elemento - PDF

### 01. Resumen

Símbolo	Au
Número atómico	79
Peso atomico	197
Densidad	19.3 g/cm <sup>3</sup>
Punto de fusión	1064.18 °C
Punto de ebullición	2856 °C
Electrones	79
Protones	79
Neutrones	118



### 02. Propiedades térmicas

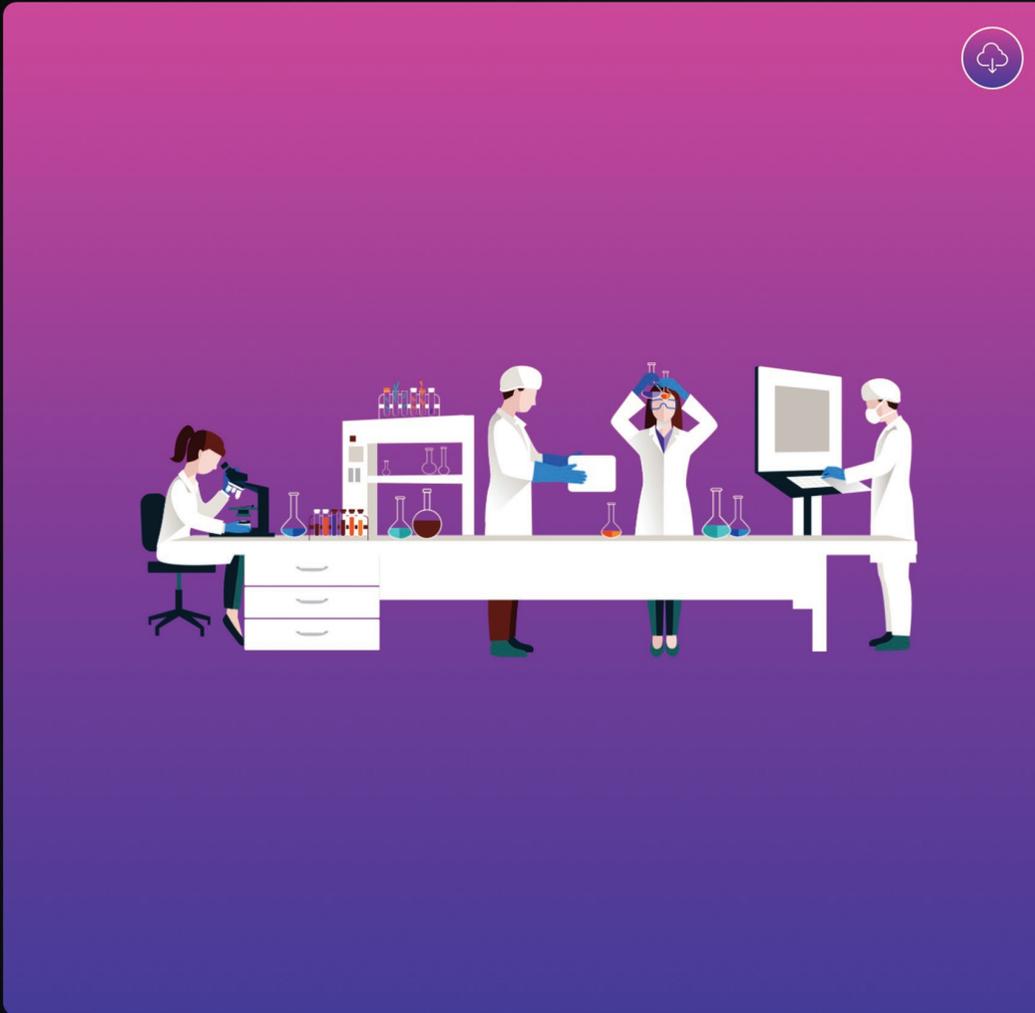
Estado	Sólido
Punto de fusión	1064.18 °C
Punto de ebullición	2856 °C
Punto de fusión absoluto	1337.33 K
Punto de ebullición absoluto	3129 K
Presión crítica	N/A
Temperatura crítica	N/A

ES



< Volver

## Experimentos



Has encontrado 0 de 11 secretos.

Chernobyl



El "perro ladrador"



Cesio y agua



Triyoduro de nitrógeno



El cañón



Huevo de goma



El volcán



Serpiente de fuego

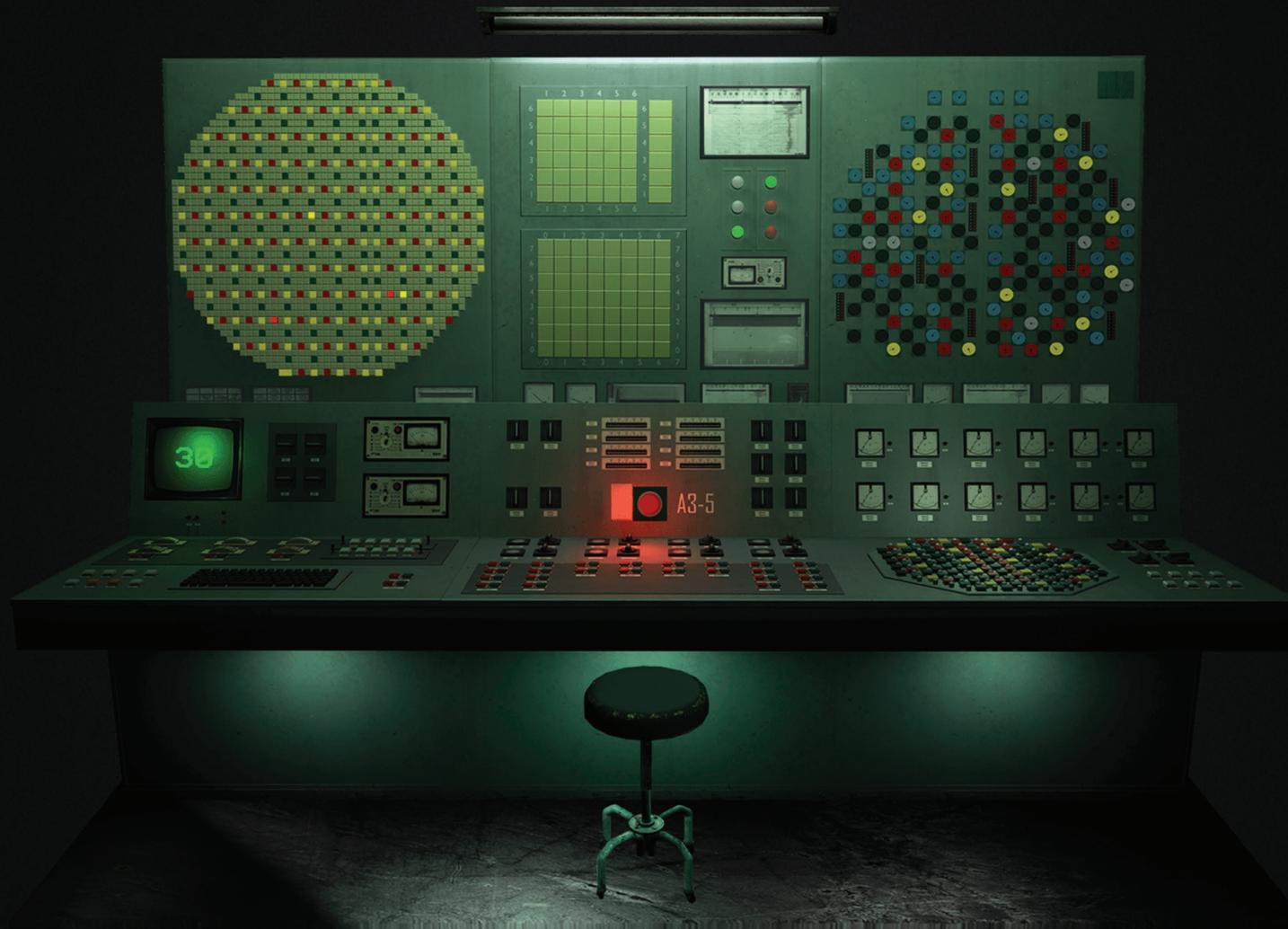


ES



← Volver

Chernobyl

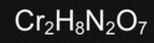


ES

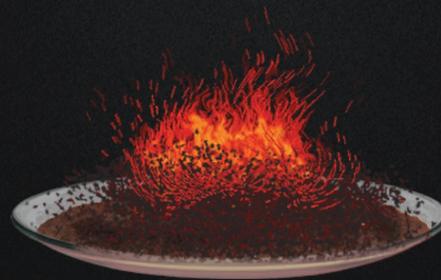


< Volver

El volcán



Fuego



Ayuda



En este experimento puedes ver la reacción entre el dicromato de amonio y el fuego. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.

ES

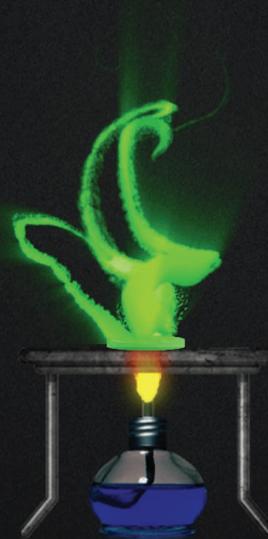


< Volver

Gluconato de calcio y fuego

Gluconato de calcio

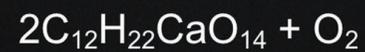
Fuego



Ayuda



En este experimento puedes ver la reacción entre el gluconato de calcio y el fuego. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.

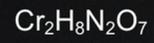


ES



< Volver

El volcán



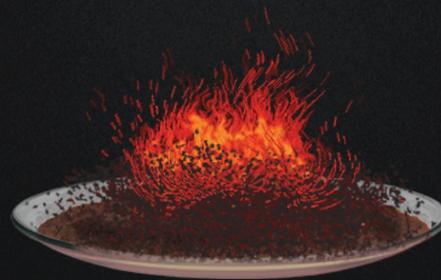
Fuego



Ayuda



En este experimento puedes ver la reacción entre el dicromato de amonio y el fuego. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.



ES



< Volver

Ácido clorhídrico y zinc

Ácido clorhídrico



Zinc



$\text{HCl} + \text{Zn}$

Ayuda



En este experimento puedes ver la reacción entre una disolución de ácido clorhídrico y zinc metálico. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.

ES



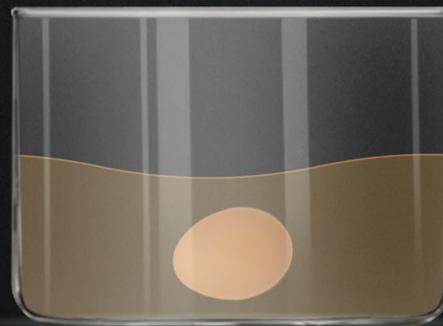
< Volver

Huevo de goma

Vinagre



Huevo duro



$\text{CH}_3\text{COOH}$  + Huevo duro

Ayuda



En este experimento puedes ver la reacción entre el vinagre y un huevo hervido. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.

ES



< Volver

El "perro ladrador"

Óxido nitroso



Disulfuro de carbono



Ayuda



En este experimento, puedes ver la reacción entre el óxido nitroso y el disulfuro de carbono. Para hacer el experimento, arrastra los elementos destacados al vaso que se encuentra en el centro de la pantalla.



ES





Periodic Table PRO es una aplicación de referencia para alumnos, profesores y apasionados de la química que proporciona:

- Un laboratorio virtual con emocionantes paquetes de experimentos químicos
- Información concisa acerca de todos los elementos químicos
- Soporte en diversos idiomas para: inglés, rumano, alemán, ruso, francés, italiano, español, turco, chino y japonés
- 'In memoriam de Chernobyl'
- Secretos en aplicaciones escondidas
- Búsqueda rápida & filtrado de información in situ
- PDF descargables para cada elemento químico
- Galerías de presentación & vídeos

El proyecto fue galardonado con los premios Best Mobile App Awards, Awwwards & WebStock Awards:

- Premio Platino al Mejor Diseño Móvil
- Premio a la Innovación Web
- Mejor Aplicación Móvil



**AWWWARDS**

