



# Mendeleev.me

Il laboratorio di chimica in tasca.





Vogliamo educare le generazioni giovani attraverso l'uso delle nuove tecnologie. La chimica è meravigliosa al pari dell'educazione di qualità'.

Siamo convinti che l'educazione deve includere elementi visivi tali da stimolare i processi cognitivi e facilitare, in modo piacevole, il processo di apprendimento.

Mendeleev.me riassume informazioni sugli elementi chimici, è un laboratorio virtuale per sperimentare in modo divertente e facilita l'apprendimento della chimica.



# Tavola periodica degli elementi



Gruppo

2

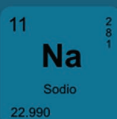
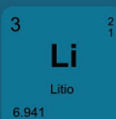
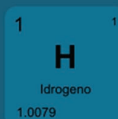
4



6

## Gruppo 01

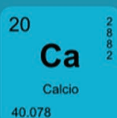
7 elementi



+4

## Gruppo 02

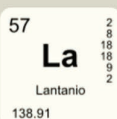
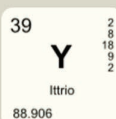
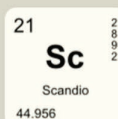
6 elementi



+3

## Gruppo 03

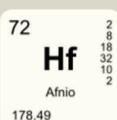
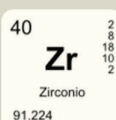
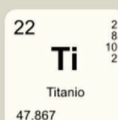
4 elementi



+1

## Gruppo 04

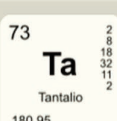
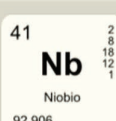
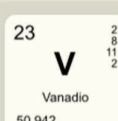
6 elementi



+3

## Gruppo 05

6 elementi



+3

IT



# Tavola periodica degli elementi



Elenco

2

4

6

1 <b>H</b> Idrogeno 1.0079	2 <b>He</b> Elio 4.0026	3 <b>Li</b> Litio 6.941	4 <b>Be</b> Berillio 9.0122
5 <b>B</b> Boro 10.811	6 <b>C</b> Carbonio 12.011	7 <b>N</b> Azoto 14.007	8 <b>O</b> Ossigeno 15.999
9 <b>F</b> Fluoro 18.998	10 <b>Ne</b> Neon 20.180	11 <b>Na</b> Sodio 22.990	12 <b>Mg</b> Magnesio 24.305
13 <b>Al</b> Alluminio 26.982	14 <b>Si</b> Silicio 28.086	15 <b>P</b> Fosforo 30.974	16 <b>S</b> Zolfo 32.065
17 <b>Cl</b> Cloro 35.453	18 <b>Ar</b> Argo 39.948	19 <b>K</b> Potassio 39.098	20 <b>Ca</b> Calcio 40.078
21 <b>Sc</b> Scandio 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> Manganese 54.938	26 <b>Fe</b> Ferro 55.845	27 <b>Co</b> Cobalto 58.933	28 <b>Ni</b> Nichel 58.693

IT

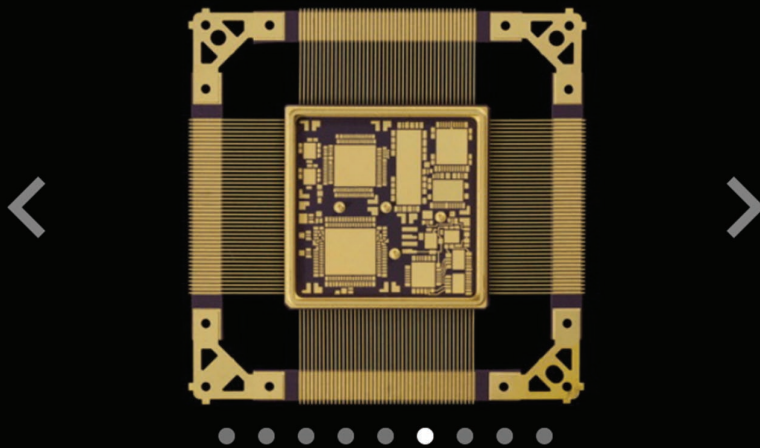


< Indietro

# Oro



L'oro è uno dei pochi elementi che si puo' trovare semplicemente per terra. Questo pepita pesa un'uncia ed è stata trovata in Alaska nel 1890 da Hogamorth Marion.



👉 Scorri per maggiori dettagli

IT



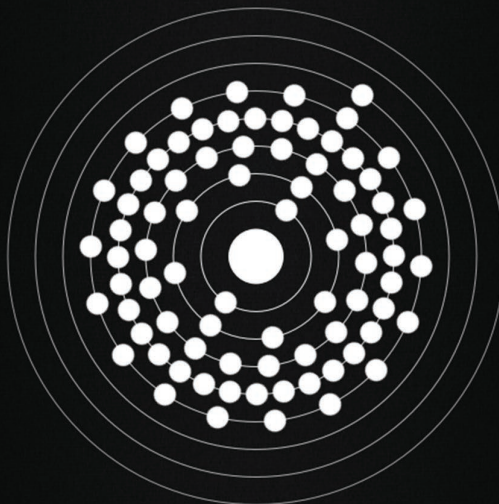
< Indietro

Oro



### 01. Info

Simbolo	Au
Numero atomico	79
Peso atomico	197
Densità	19.3 g/cm <sup>3</sup>
Punto di fusione	1064.18 °C
Punto di ebollizione	2856 °C
Elettroni	79
Protoni	79
Neutroni	118



### 02. Proprietà termiche

Fase	Solido
Punto di fusione	1064.18 °C
Punto di ebollizione	2856 °C
Punto di fusione assoluto	1337.33 K
Punto di ebollizione	3129 K

< Indietro

Dettagli dell'elemento - PDF




IT



< Indietro

Esperimenti



 Hai trovato 0 su 11 segreti.

Chernobyl



Il "cane che abbaia"



Cesio e acqua



Nitrato di iodio



Il cannone



Uovo di gomma

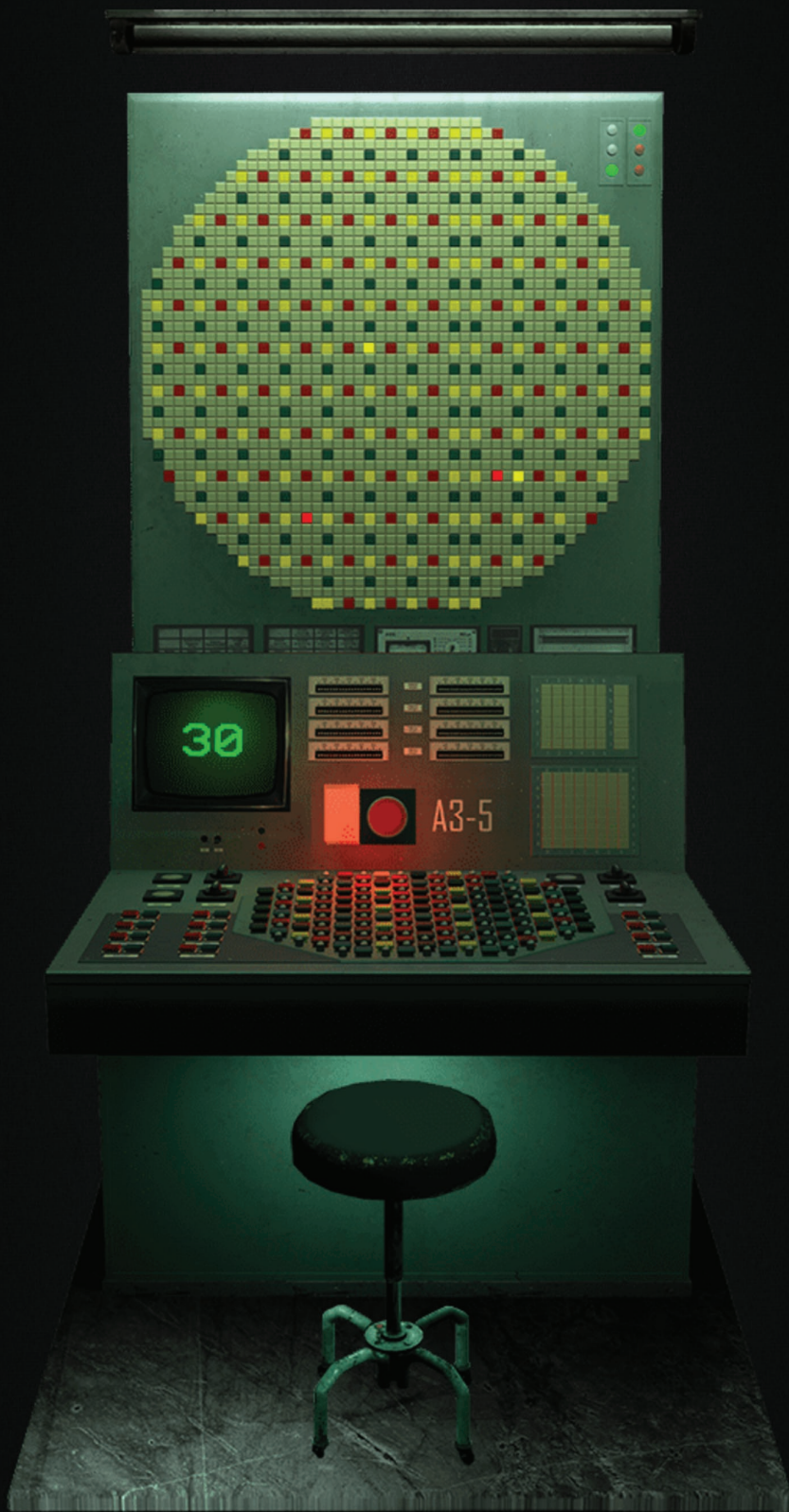


IT



Indietro

Chernobyl



IT





< Indietro

Bibita + caramelle

Bibita analcolica



Caramelle



Bibita + caramelle

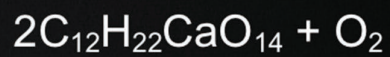
? Aiuto

In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra una bibita e moltissime caramelle. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

IT



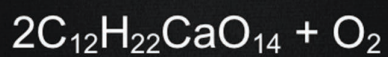
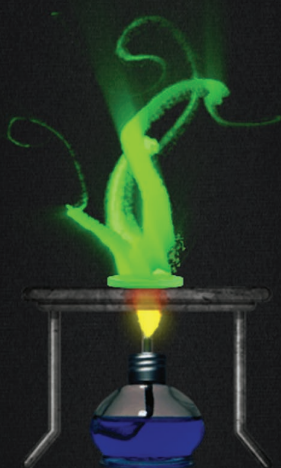
< Indietro



Gluconato di calcio



Fuoco



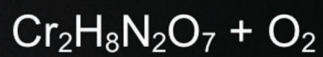
? Aiuto

In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra il gluconato di calcio ed il fuoco. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

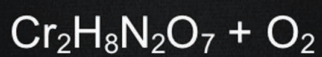
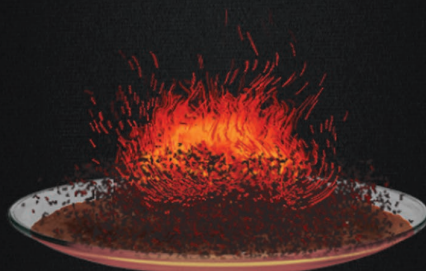
IT



< Indietro



Fuoco



? Aiuto

In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra il bicromato d'ammonio ed il fuoco. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

IT



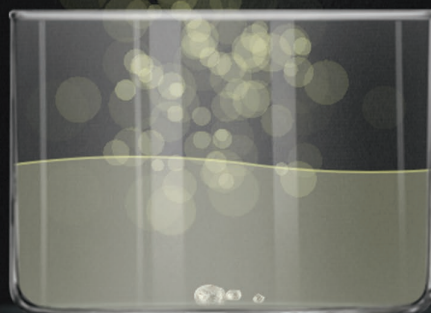
< Indietro

HCl + Zn

Acido cloridrico



Zinco



HCl + Zn

? Aiuto

In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra l'acido cloridrico e lo zinco in soluzione. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi chimici che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

IT





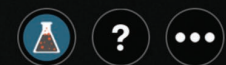
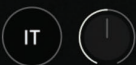
# Tavola periodica degli elementi

1 <b>H</b> Idrogeno 1.0079																	2 <b>He</b> Elio 4.0026
3 <b>Li</b> Litio 6.941	4 <b>Be</b> Berillio 9.0122	<b>Legenda</b>										5 <b>B</b> Boro 10.811	6 <b>C</b> Carbonio 12.011	7 <b>N</b> Azoto 14.007	8 <b>O</b> Ossigeno 15.999	9 <b>F</b> Fluoro 18.998	10 <b>Ne</b> Neon 20.180
11 <b>Na</b> Sodio 22.990	12 <b>Mg</b> Magnesio 24.305	<ul style="list-style-type: none"> <li>Metalli alcalini</li> <li>Altri metalli</li> <li>Metalli alcalino terrosi</li> <li>Metalloidi</li> <li>Metalli di transizione</li> <li>Non metalli</li> <li>Lantanidi</li> <li>Alogeni</li> <li>Attinidi</li> <li>Gas nobili</li> </ul>										13 <b>Al</b> Alluminio 26.982	14 <b>Si</b> Silicio 28.086	15 <b>P</b> Fosforo 30.974	16 <b>S</b> Zolfo 32.065	17 <b>Cl</b> Cloro 35.453	18 <b>Ar</b> Argo 39.948
19 <b>K</b> Potassio 39.098	20 <b>Ca</b> Calcio 40.078	21 <b>Sc</b> Scandio 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> Manganese 54.938	26 <b>Fe</b> Ferro 55.845	27 <b>Co</b> Cobalto 58.933	28 <b>Ni</b> Nichel 58.693	29 <b>Cu</b> Rame 63.546	30 <b>Zn</b> Zinco 65.38	31 <b>Ga</b> Gallio 69.723	32 <b>Ge</b> Germanio 72.64	33 <b>As</b> Arsenico 74.922	34 <b>Se</b> Selenio 78.96	35 <b>Br</b> Bromo 79.904	36 <b>Kr</b> Kriptone 83.798
37 <b>Rb</b> Rubidio 85.468	38 <b>Sr</b> Stronzio 87.62	39 <b>Y</b> Ittrio 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> Palladio 106.42	47 <b>Ag</b> Argento 107.87	48 <b>Cd</b> Cadmio 112.41	49 <b>In</b> Indio 114.82	50 <b>Sn</b> Stagno 118.71	51 <b>Sb</b> Antimonio 121.76	52 <b>Te</b> Tellurio 127.60	53 <b>I</b> Iodio 126.90	54 <b>Xe</b> Xeno 131.29
55 <b>Cs</b> Cesio 132.91	56 <b>Ba</b> Bario 137.33	57-71 Lantanidi	72 <b>Hf</b> Afrio 178.49	73 <b>Ta</b> Tantalio 180.95	74 <b>W</b> Tungsteno 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> Tallio 204.38	82 <b>Pb</b> Piombo 207.2	83 <b>Bi</b> Bismuto 208.98	84 <b>Po</b> Polonio [209]	85 <b>At</b> Astatina [210]	86 <b>Rn</b> Radone [222]
87 <b>Fr</b> Francio [223]	88 <b>Ra</b> Radio [226]	89-103 Attinidi	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> Tennesinio [294]	118 <b>Og</b> Oganessio [294]

Lantanidi

Attinidi

57 <b>La</b> Lantanio 138.91	58 <b>Ce</b> Cerio 140.12	59 <b>Pr</b> Praseodimio 140.91	60 <b>Nd</b> Neodimio 144.24	61 <b>Pm</b> Promezio [145]	62 <b>Sm</b> Samario 150.36	63 <b>Eu</b> Europio 151.96	64 <b>Gd</b> Gadolinio 157.25	65 <b>Tb</b> Terbio 158.93	66 <b>Dy</b> Disprosio 162.50	67 <b>Ho</b> Olmio 164.93	68 <b>Er</b> Erbio 167.26	69 <b>Tm</b> Tulio 168.93	70 <b>Yb</b> Itterbio 173.05	71 <b>Lu</b> Lutezio 174.97
89 <b>Ac</b> Attinio [227]	90 <b>Th</b> Torio 232.04	91 <b>Pa</b> Protoattinio 231.04	92 <b>U</b> Uranio 238.03	93 <b>Np</b> Nettunio [237]	94 <b>Pu</b> Plutonio [244]	95 <b>Am</b> Americio [243]	96 <b>Cm</b> Curio [247]	97 <b>Bk</b> Berkelio [247]	98 <b>Cf</b> Californio [251]	99 <b>Es</b> Einsteinio [252]	100 <b>Fm</b> Fermio [257]	101 <b>Md</b> Mendelevio [258]	102 <b>No</b> Nobelio [259]	103 <b>Lr</b> Laurenzio [262]



← Indietro

79

Au

196.97

2  
8  
18  
32  
18  
1



Oro

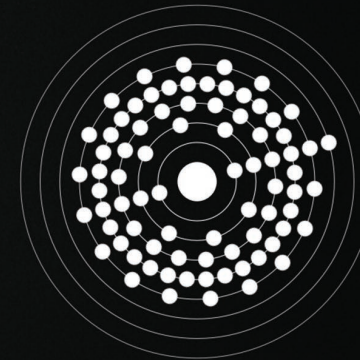
Peso atomico 197  
Densità **19.3 g/cm<sup>3</sup>**  
Punto di fusione 1064.18 °C  
Punto di ebollizione 2856 °C

L'oro è uno dei pochi elementi che si può trovare semplicemente per terra. Questo pepita pesa un'uncia ed è stata trovata in Alaska nel 1890 da Hogamorth Marion.

Dettagli dell'elemento - PDF

### 01. Info

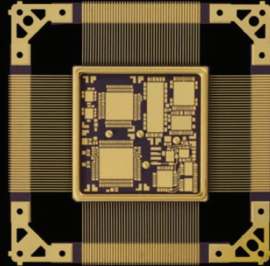
Simbolo	Au
Numero atomico	79
Peso atomico	197
Densità	19.3 g/cm <sup>3</sup>
Punto di fusione	1064.18 °C
Punto di ebollizione	2856 °C
Elettroni	79
Protoni	79
Neutroni	118



### 02. Proprietà termiche

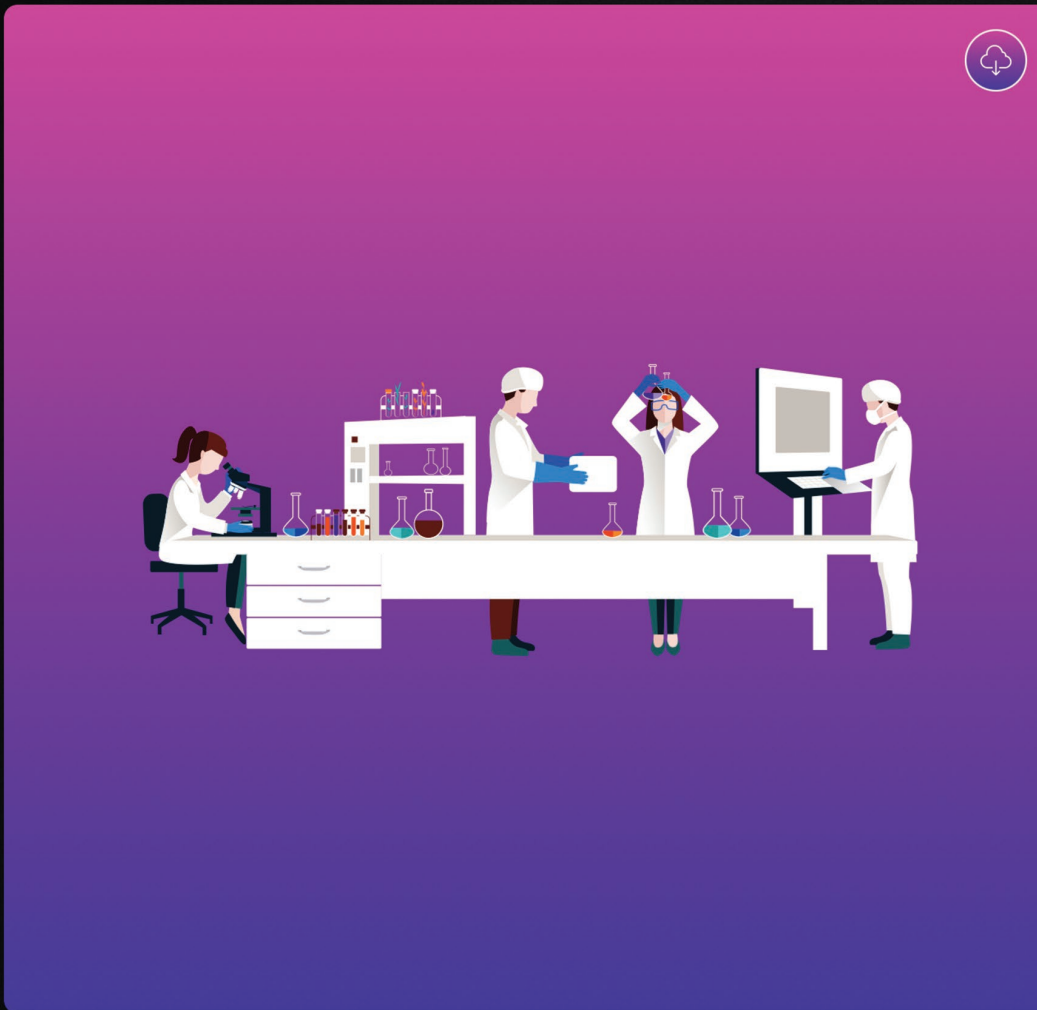
Fase	Solido
Punto di fusione	1064.18 °C
Punto di ebollizione	2856 °C
Punto di fusione assoluto	1337.33 K
Punto di ebollizione assoluto	3129 K
Pressione critica	N/A
Temperatura critica	N/A

IT



< Indietro

Esperimenti



🔹 Hai trovato 0 su 11 segreti.

Chernobyl



Il "cane che abbaia"



Cesio e acqua



Nitruro di iodio



Il cannone



Uovo di gomma



Il vulcano

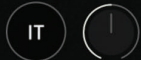
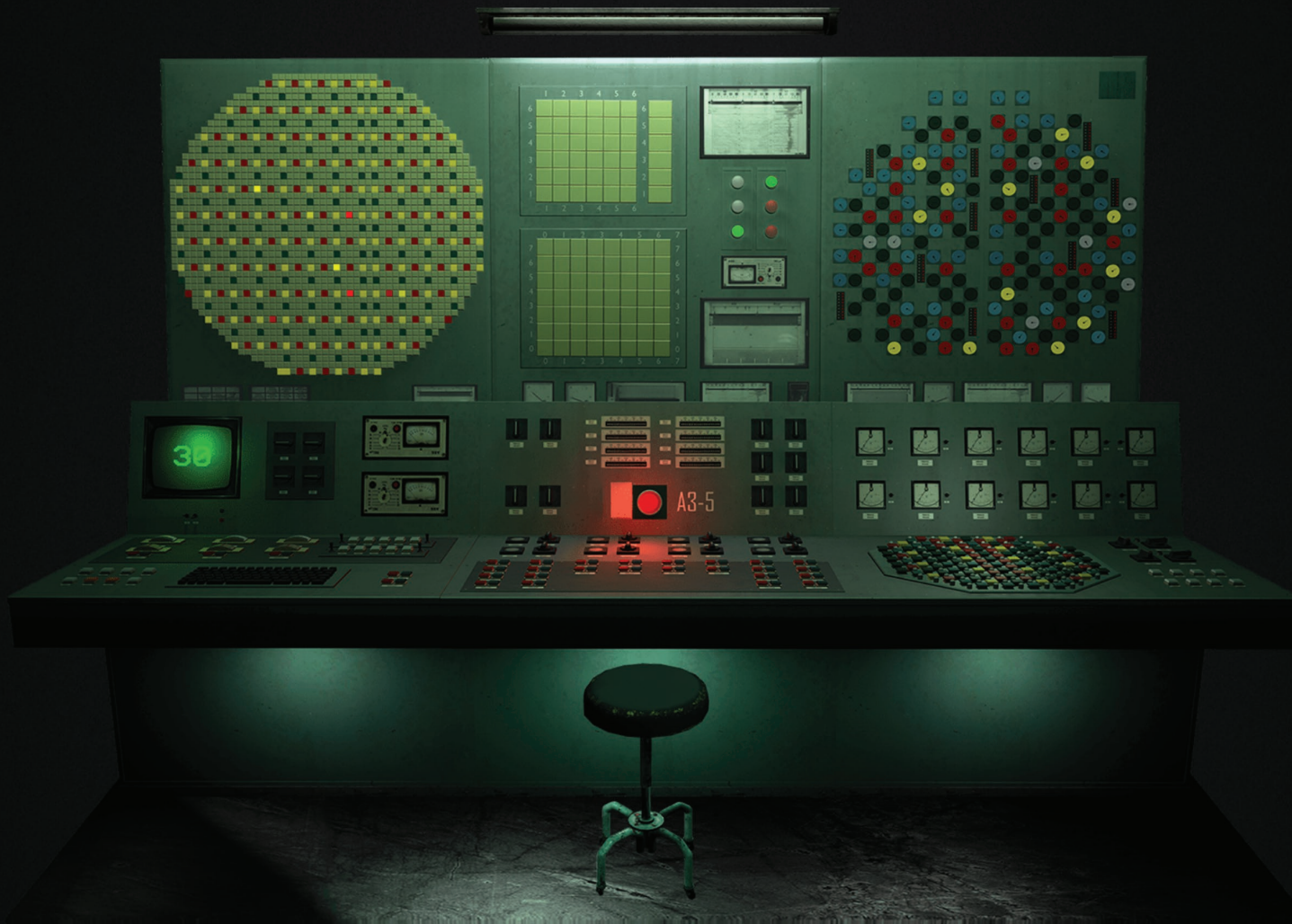


Serpente di fuoco



← Indietro

Chernobyl





< Indietro

Il cannone

Bibita analcolica



Caramelle



Bibita + caramelle

Aiuto



In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra una bibita e moltissime caramelle. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

IT

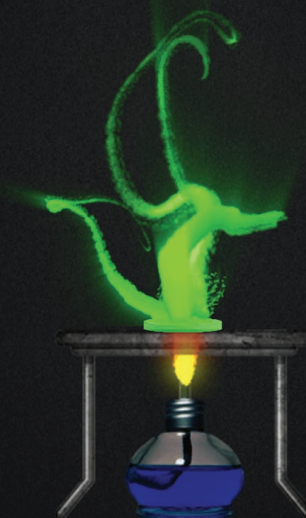


< Indietro

Gluconato di calcio e fuoco

Gluconato di calcio

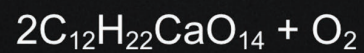
Fuoco



Aiuto



In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra il gluconato di calcio ed il fuoco. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

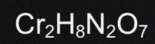


IT

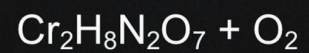
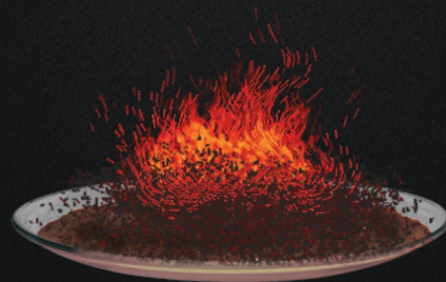


< Indietro

Il vulcano



Fuoco



Aiuto



In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra il bicromato d'ammonio ed il fuoco. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

IT



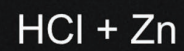
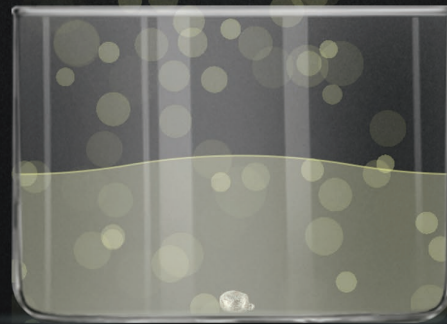
< Indietro

Acido cloridrico e zinco

Acido cloridrico



Zinco



Aiuto



In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra l'acido cloridrico e lo zinco in soluzione. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi chimici che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

IT



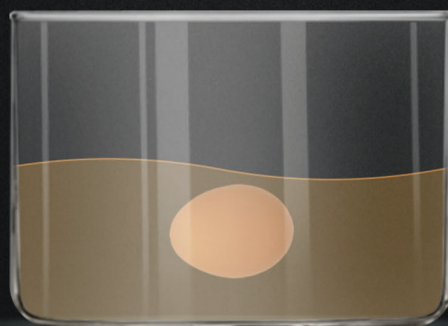
< Indietro

Uovo di gomma

Acido acetico



Uovo sodo



$\text{CH}_3\text{COOH}$  + Uovo sodo

Aiuto



In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra l'aceto ed un uovo sodo. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.

IT



< Indietro

Il "cane che abbaia"

Ossido nitroso



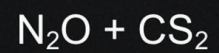
Disolfuro di carbonio



Aiuto



In questo esperimento è possibile visualizzare la reazione tra il protossido di azoto e il disolfuro di carbonio. Per fare l'esperimento, trascinare gli elementi chimici che lampeggiano nel becher situato nel centro dello schermo.



IT





Mendelev.me è un'applicazione utile per ogni studente, insegnante, appassionato di chimica e fornisce:

- Un laboratorio virtuale con esperimenti chimici divertenti
- Informazioni concise sugli elementi chimici
- Supporto in inglese, rumeno, tedesco, russo, francese, italiano, spagnolo, turco, cinese e giapponese.
- “In memoriam Chernobyl”
- Segreti app nascosti
- Informazione rapida e filtri
- Documenti .pdf scaricabili per ogni elemento
- Immagini & movie-clips

Il nostro progetto è stato premiato da Best Mobile App Awards, Awwwards & WebStock Awards con i seguenti premi:

- Platinum Award for Best Mobile Design
- Web Innovation Award
- Best Mobile App



**AWWWARDS**

