



Periodic Table PRO

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.

Periodic Table PRO riassume informazioni sugli elementi chimici, e' un laboratorio virtuale per sperimentare in modo divertente e facilita l'apprendimento della chimica.



Tavola periodica degli elementi



Gruppo

2

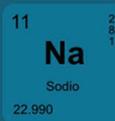
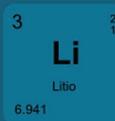
4



6

Gruppo 01

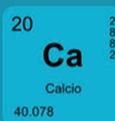
7 elementi



+4

Gruppo 02

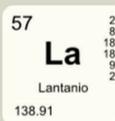
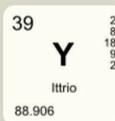
6 elementi



+3

Gruppo 03

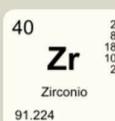
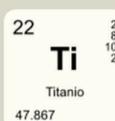
4 elementi



+1

Gruppo 04

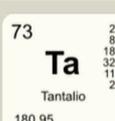
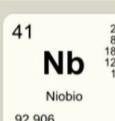
6 elementi



+3

Gruppo 05

6 elementi



+3

IT



Tavola periodica degli elementi



Elenco

2

4

6

1 H Idrogeno 1.0079	2 He Elio 4.0026	3 Li Litio 6.941	4 Be Berillio 9.0122
5 B Boro 10.811	6 C Carbonio 12.011	7 N Azoto 14.007	8 O Ossigeno 15.999
9 F Fluoro 18.998	10 Ne Neon 20.180	11 Na Sodio 22.990	12 Mg Magnesio 24.305
13 Al Alluminio 26.982	14 Si Silicio 28.086	15 P Fosforo 30.974	16 S Zolfo 32.065
17 Cl Cloro 35.453	18 Ar Argo 39.948	19 K Potassio 39.098	20 Ca Calcio 40.078
21 Sc Scandio 44.956	22 Ti Titanio 47.867	23 V Vanadio 50.942	24 Cr Cromo 51.996
25 Mn Manganese 54.938	26 Fe Ferro 55.845	27 Co Cobalto 58.933	28 Ni Nichel 58.693

IT

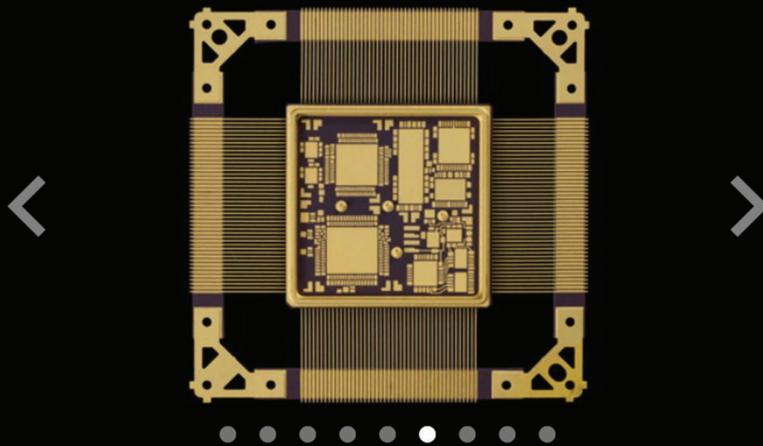


< Indietro

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



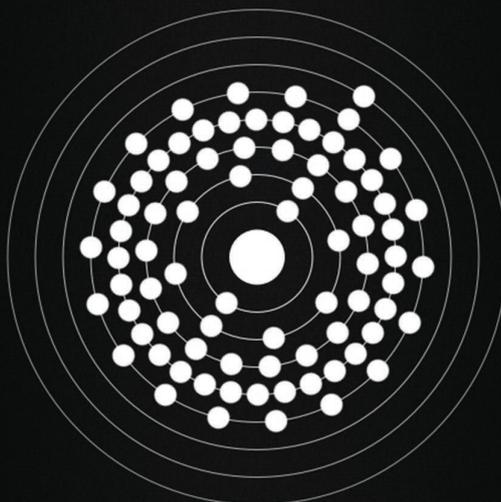
< Indietro

Oro



01. Info

Simbolo	Au
Numero atomico	79
Peso atomico	197
Densità	19.3 g/cm ³
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

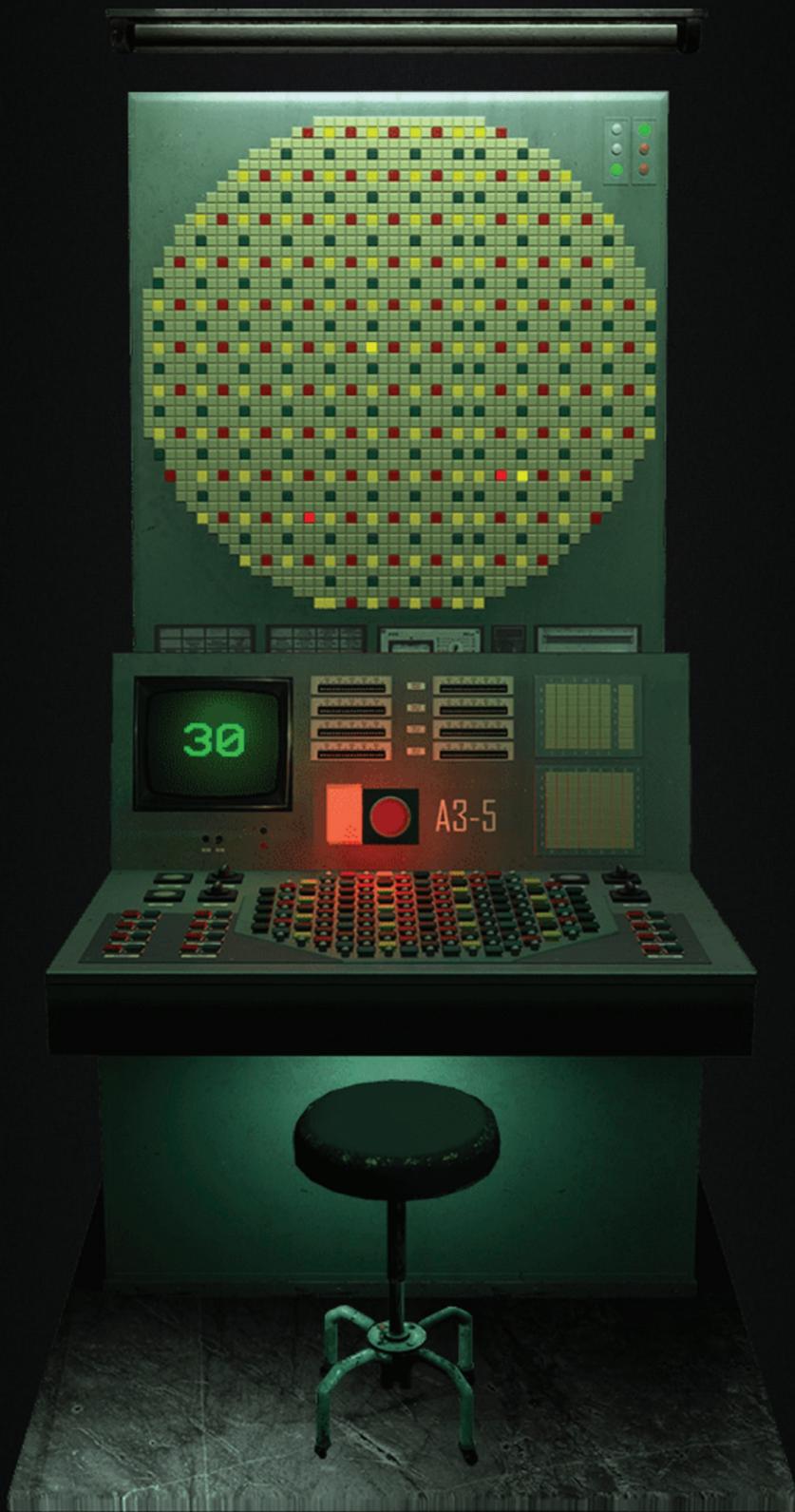


IT



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



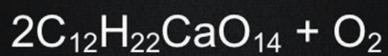
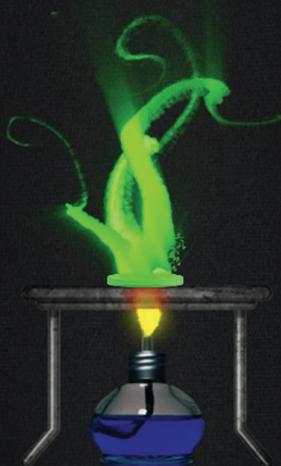
< Indietro



Gluconato di calcio



Fuoco



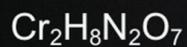
? Aiuto

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.

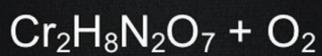
IT



< 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 H Idrogeno 1.0079																	2 He Elio 4.0026				
3 Li Litio 6.941	4 Be Berillio 9.0122	Legenda										5 B Boro 10.811	6 C Carbonio 12.011	7 N Azoto 14.007	8 O Ossigeno 15.999	9 F Fluoro 18.998	10 Ne Neon 20.180				
11 Na Sodio 22.990	12 Mg Magnesio 24.305	Metalli alcalini		Metalli alcalino terrosi		Metalli di transizione		Lantanidi		Attinidi		Altri metalli		Metalloidi		Non metalli		Alogeni		Gas nobili	
19 K Potassio 39.098	20 Ca Calcio 40.078	21 Sc Scandio 44.956	22 Ti Titanio 47.867	23 V Vanadio 50.942	24 Cr Cromo 51.996	25 Mn Manganese 54.938	26 Fe Ferro 55.845	27 Co Cobalto 58.933	28 Ni Nichel 58.693	29 Cu Rame 63.546	30 Zn Zinco 65.38	31 Ga Gallio 69.723	32 Ge Germanio 72.64	33 As Arsenico 74.922	34 Se Selenio 78.96	35 Br Bromo 79.904	36 Kr Kriptone 83.798				
37 Rb Rubidio 85.468	38 Sr Stronzio 87.62	39 Y Ittrio 88.906	40 Zr Zirconio 91.224	41 Nb Niobio 92.906	42 Mo Molibdeno 95.96	43 Tc Tecnecio [98]	44 Ru Rutenio 101.07	45 Rh Rodio 102.91	46 Pd Palladio 106.42	47 Ag Argento 107.87	48 Cd Cadmio 112.41	49 In Indio 114.82	50 Sn Stagno 118.71	51 Sb Antimonio 121.76	52 Te Tellurio 127.60	53 I Iodio 126.90	54 Xe Xeno 131.29				
55 Cs Cesio 132.91	56 Ba Bario 137.33	57-71 Lantanidi	72 Hf Hafnio 178.49	73 Ta Tantalio 180.95	74 W Tungsteno 183.84	75 Re Renio 186.21	76 Os Osmio 190.23	77 Ir Iridio 192.22	78 Pt Platino 195.08	79 Au Oro 196.97	80 Hg Mercurio 200.59	81 Tl Tallio 204.38	82 Pb Piombo 207.2	83 Bi Bismuto 208.98	84 Po Polonio [209]	85 At Astatina [210]	86 Rn Radone [222]				
87 Fr Francio [223]	88 Ra Radio [226]	89-103 Attinidi	104 Rf Rutherfordio [263.11]	105 Db Dubnio [268]	106 Sg Seaborgio [271]	107 Bh Bohrio [270]	108 Hs Hassio [269]	109 Mt Meitnerio [278]	110 Ds Darmstadtio [281]	111 Rg Roentgenio [281]	112 Cn Copernicio [285]	113 Nh Nihonio [286]	114 Fl Flerovio [289]	115 Mc Moscovio [285]	116 Lv Livermorio [293]	117 Ts Tennesinio [294]	118 Og Oganessio [294]				

Lantanidi

Attinidi

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



← Indietro

79

Au

196.97

2
8
18
32
18
1



Oro

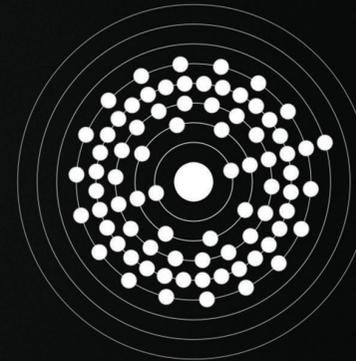
Peso atomico 197
Densità **19.3 g/cm³**
Punto di fusione 1064.18 °C
Punto di ebollizione 2856 °C

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

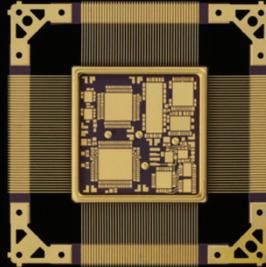
Simbolo	Au
Numero atomico	79
Peso atomico	197
Densità	19.3 g/cm ³
Punto di fusione	1064.18 °C
Punto di ebollizione	2856 °C
Elettroni	79
Protoni	79
Neutroni	118



02. Proprietà termiche

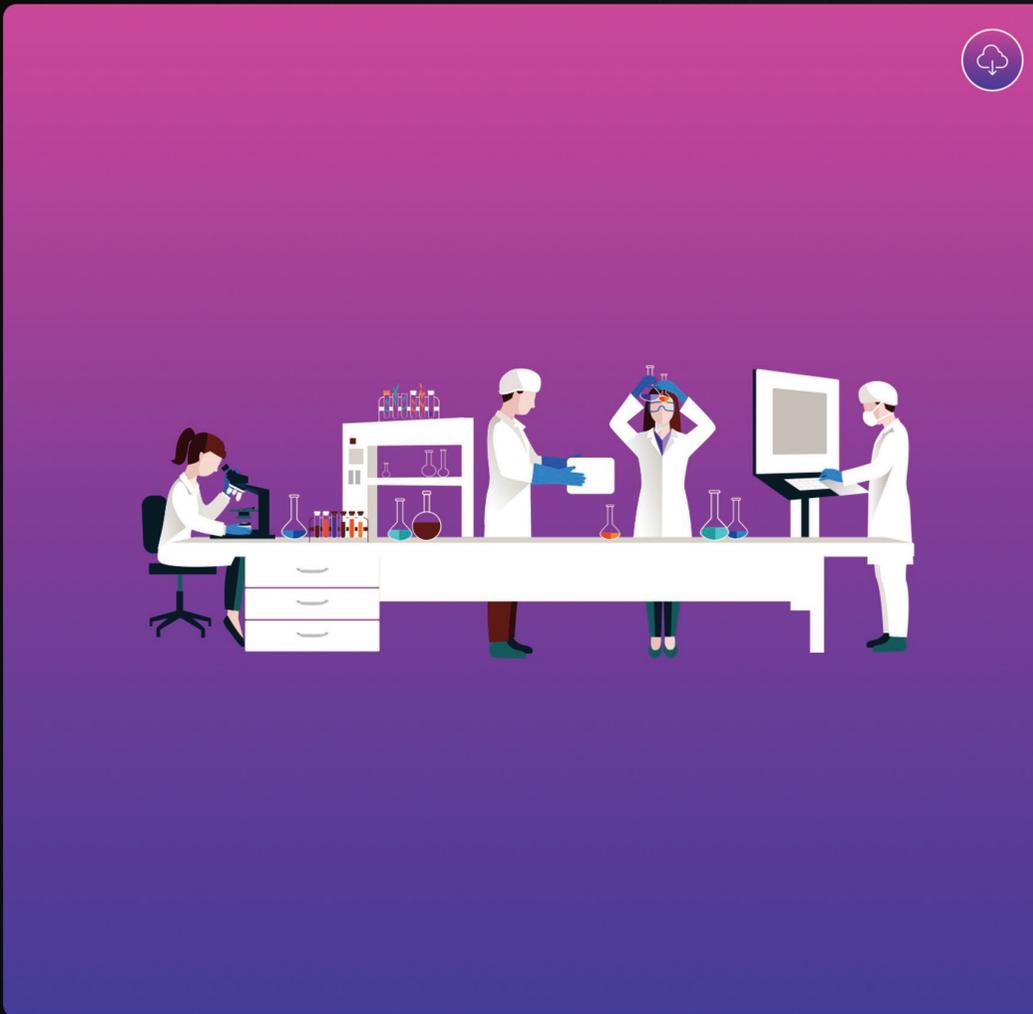
Fase	Solido
Punto di fusione	1064.18 °C
Punto di ebollizione	2856 °C
Punto di fusione assoluto	1337.33 K
Punto di ebollizione assoluto	3129 K
Pressione critica	N/A
Temperatura critica	N/A

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

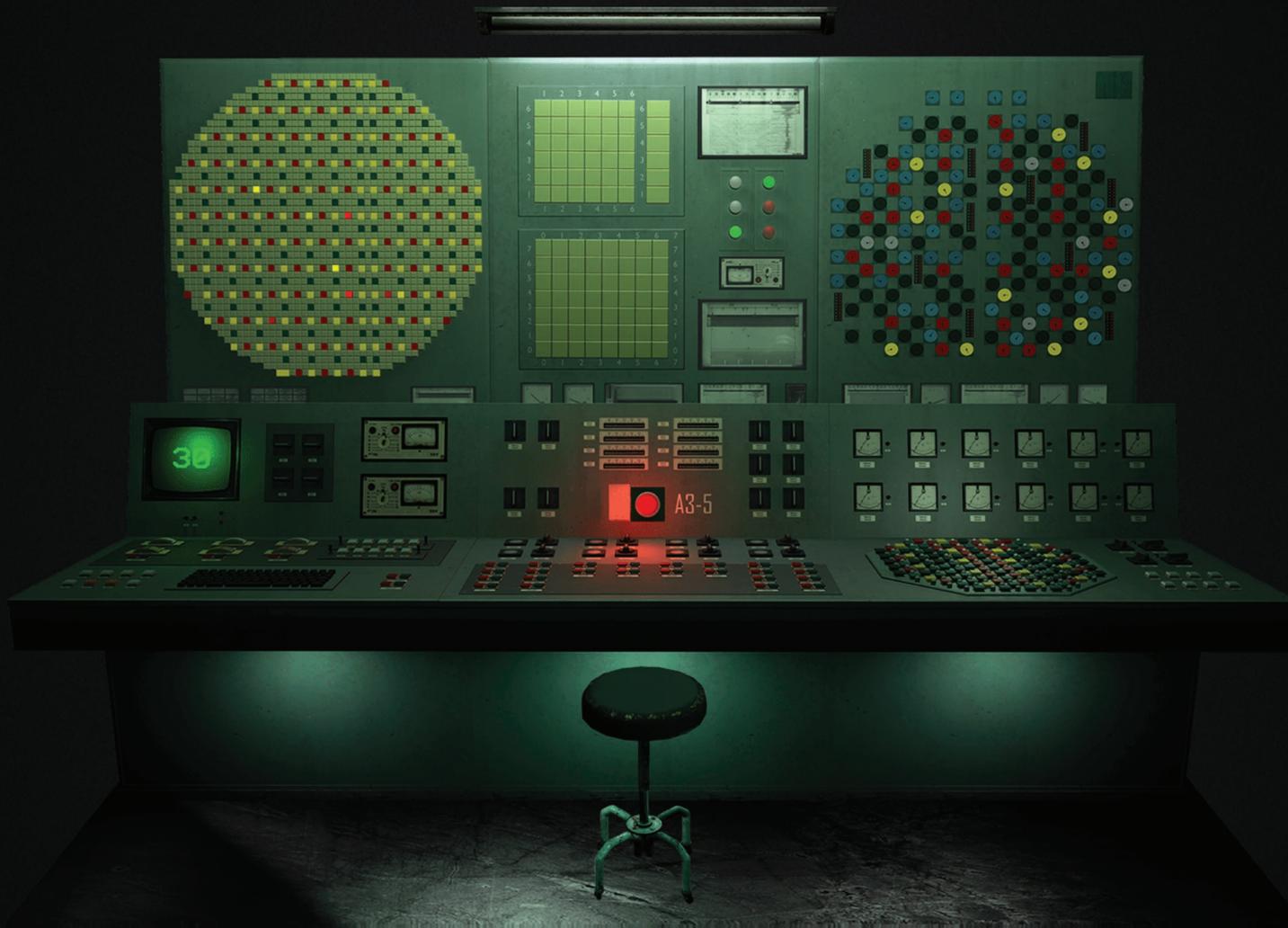


IT



← 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

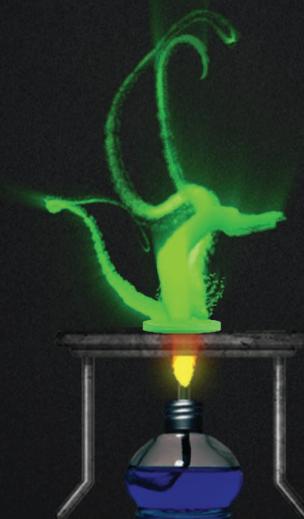


< Indietro

Gluconato di calcio e fuoco

Gluconato di calcio

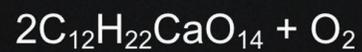
Fuoco



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.

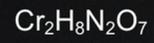


IT

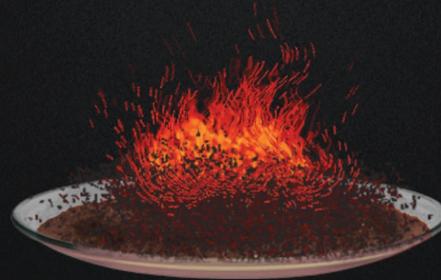


< Indietro

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



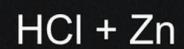
< Indietro

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



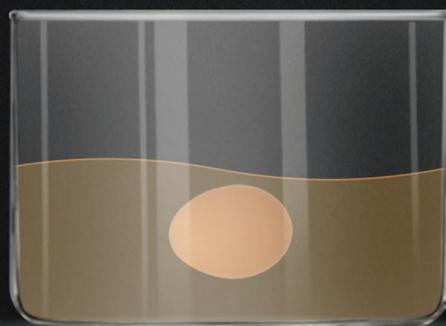
< Indietro

Uovo di gomma

Acido acetico



Uovo sodo



CH_3COOH + 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



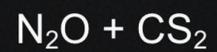
< Indietro

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





Periodic Table PRO e' 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 e' 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

