



# Mendeleev.me

Le laboratoire de chimie dans votre poche.





Notre mission est d'éduquer les jeunes générations à l'aide de la technologie. La chimie est l'une des matières fascinantes et sa valeur est donnée par la qualité de l'acte éducatif.

On croit fermement que l'éducation doit inclure des éléments qui stimulent les processus cognitifs visuels et, en même temps, transmettre aux élèves le plaisir d'apprendre.

Mendeleev met à la disposition de tous les élèves des informations concises, un laboratoire virtuel et aussi, un milieu dédié au test des connaissances acquis pendant les cours de chimie.



# Tableau périodique des éléments

Groupes 2 4  6

## Groupe 01 7 éléments

1 <b>H</b> Hydrogène 1.0079	3 <b>Li</b> Lithium 6.941	11 <b>Na</b> Sodium 22.990		+4
--------------------------------------	------------------------------------	-------------------------------------	---	----

## Groupe 02 6 éléments

4 <b>Be</b> Béryllium 9.0122	12 <b>Mg</b> Magnésium 24.305	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078		+3
---------------------------------------	--	--------------------------------------	--	----

## Groupe 03 4 éléments

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

## Groupe 04 6 éléments

22 <b>Ti</b> Titane 47.867	40 <b>Zr</b> Zirconium 91.224	72 <b>Hf</b> Hafnium 178.49		+3
-------------------------------------	--	--------------------------------------	---	----

## Groupe 05 6 éléments

23 <b>V</b> Vanadium 50.942	41 <b>Nb</b> Niobium 92.906	73 <b>Ta</b> Tantale 180.95		+3
--------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------	---	----

FR



# Tableau périodique des éléments



Liste

2

4



6

1 <b>H</b> Hydrogène 1.0079	2 <b>He</b> Hélium 4.0026	3 <b>Li</b> Lithium 6.941	4 <b>Be</b> Béryllium 9.0122
5 <b>B</b> Bore 10.811	6 <b>C</b> Carbone 12.011	7 <b>N</b> Azote 14.007	8 <b>O</b> Oxygène 15.999
9 <b>F</b> Fluor 18.998	10 <b>Ne</b> Néon 20.180	11 <b>Na</b> Sodium 22.990	12 <b>Mg</b> Magnésium 24.305
13 <b>Al</b> Aluminium 26.982	14 <b>Si</b> Silicium 28.086	15 <b>P</b> Phosphore 30.974	16 <b>S</b> Soufre 32.065
17 <b>Cl</b> Chlore 35.453	18 <b>Ar</b> Argon 39.948	19 <b>K</b> Potassium 39.098	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078
21 <b>Sc</b> Scandium 44.956	22 <b>Ti</b> Titane 47.867	23 <b>V</b> Vanadium 50.942	24 <b>Cr</b> Chrome 51.996
25 <b>Mn</b> Manganèse 54.938	26 <b>Fe</b> Fer 55.845	27 <b>Co</b> Cobalt 58.933	28 <b>Ni</b> Nickel 58.693

FR

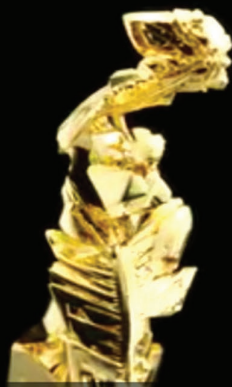
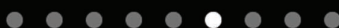
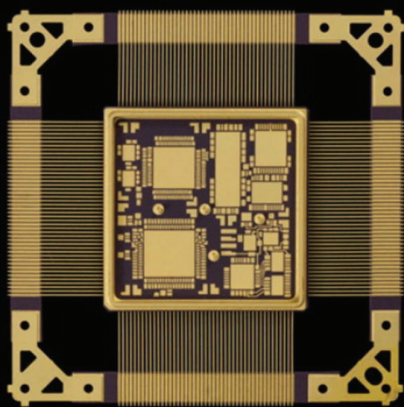


< Revenir

Or



L'or est l'un des rares éléments que vous pouvez trouver juste au sol. Cette pépite d'une once d'or pur a été découverte en Alaska en 1890 par Hogarth Marion.



Glissez pour plus de détails

FR



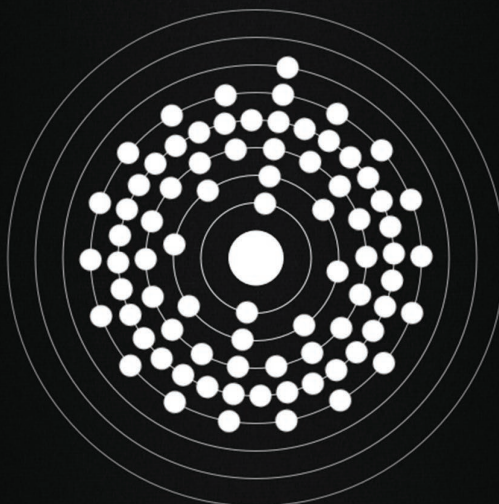
< Revenir

Or



### 01. Vue d'ensemble

Symbole	Au
Numéro atomique	79
Poids atomique	197
Densité	19.3 g/cm <sup>3</sup>
Point de fusion	1064.18 °C
Point d'ébullition	2856 °C
Électrons	79
Protons	79
Neutrons	118



### 02. Propriétés thermiques

Phase	Solide
Point de fusion	1064.18 °C
Point d'ébullition	2856 °C
Point de fusion absolu	1337.33 K
Point d'ébullition absolu	3129 K

< Revenir

Détails de l'élément - PDF




FR



← Revenir

## Expériences chimiques



 Vous avez trouvé 0 de 11 secrets.

Tchernobyl



Le "chien qui aboie"



Césium et eau



Triiodure d'azote



Le canon



Oeuf élastique

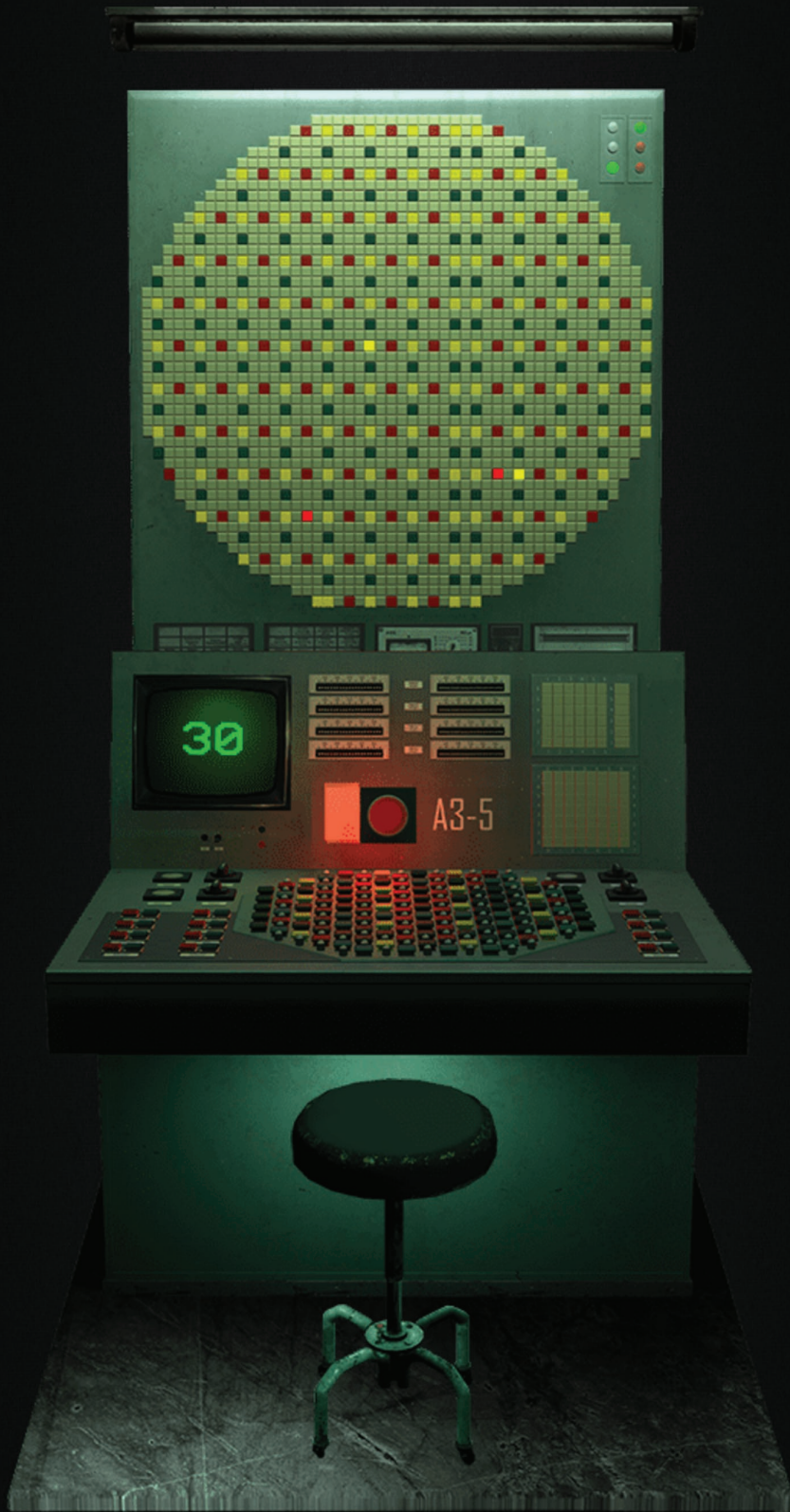


FR



← Revenir

Tchernobyl



FR





< Revenir Boisson gazeuse + bonbons à la menthe

Boisson gazeuse



Bonbons



Boisson gazeuse + bonbons à la menthe

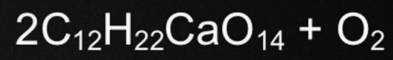
? Aide

Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre une boisson gazeuse et beaucoup de bonbons. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

FR



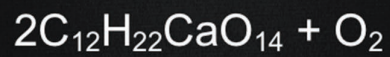
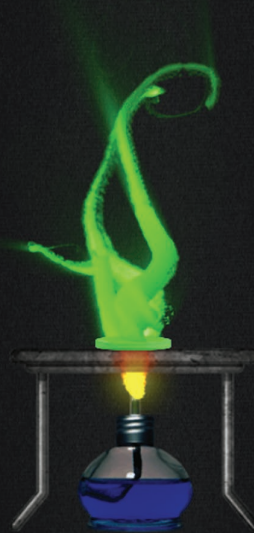
< Revenir



Gluconate de calcium



Feu



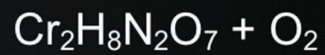
? Aide

Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre le gluconate de calcium et le feu. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

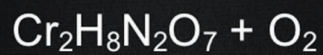
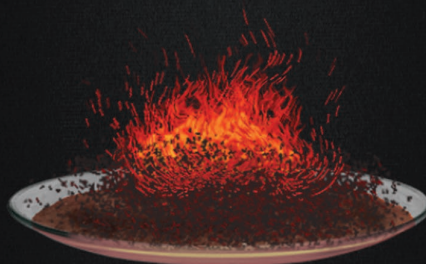
FR



< Revenir



Feu



? Aide

Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre le bichromate d'ammonium et le feu. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

FR



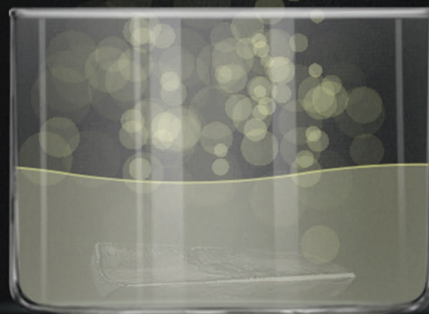
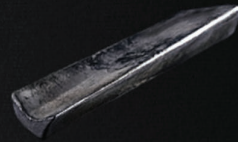
< Revenir

HCl + Mg

Acide chlorhydrique



Magnésium



HCl + Mg

? Aide

Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre la solution d'acide chlorhydrique et le magnésium. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

FR



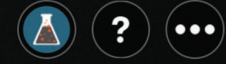


# Tableau périodique des éléments

1 <b>H</b> Hydrogène 1.0079																	2 <b>He</b> Hélium 4.0026
3 <b>Li</b> Lithium 6.941	4 <b>Be</b> Béryllium 9.0122	Légende										5 <b>B</b> Bore 10.811	6 <b>C</b> Carbone 12.011	7 <b>N</b> Azote 14.007	8 <b>O</b> Oxygène 15.999	9 <b>F</b> Fluor 18.998	10 <b>Ne</b> Néon 20.180
11 <b>Na</b> Sodium 22.990	12 <b>Mg</b> Magnésium 24.305	<ul style="list-style-type: none"> <li>Métaux alcalins</li> <li>Métaux alcalino-terreux</li> <li>Métaux de transition</li> <li>Lanthanides</li> <li>Actinides</li> <li>Autres métaux</li> <li>Métalloïdes</li> <li>Non-métaux</li> <li>Halogènes</li> <li>Gaz nobles</li> </ul>										13 <b>Al</b> Aluminium 26.982	14 <b>Si</b> Silicium 30.974	15 <b>P</b> Phosphore 30.974	16 <b>S</b> Soufre 32.065	17 <b>Cl</b> Chlore 35.453	18 <b>Ar</b> Argon 39.948
19 <b>K</b> Potassium 39.098	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078	21 <b>Sc</b> Scandium 44.956	22 <b>Ti</b> Titane 47.867	23 <b>V</b> Vanadium 50.942	24 <b>Cr</b> Chrome 51.996	25 <b>Mn</b> Manganèse 54.938	26 <b>Fe</b> Fer 55.845	27 <b>Co</b> Cobalt 58.933	28 <b>Ni</b> Nickel 58.693	29 <b>Cu</b> Cuivre 63.546	30 <b>Zn</b> Zinc 65.38	31 <b>Ga</b> Gallium 69.723	32 <b>Ge</b> Germanium 72.64	33 <b>As</b> Arsenic 74.922	34 <b>Se</b> Sélénium 78.96	35 <b>Br</b> Brome 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> Zirconium 91.224	41 <b>Nb</b> Niobium 92.906	42 <b>Mo</b> Molybdène 95.96	43 <b>Tc</b> Technétium [98]	44 <b>Ru</b> Ruthénium 101.07	45 <b>Rh</b> Rhodium 102.91	46 <b>Pd</b> Palladium 106.42	47 <b>Ag</b> Argent 107.87	48 <b>Cd</b> Cadmium 112.41	49 <b>In</b> Indium 114.82	50 <b>Sn</b> Étain 118.71	51 <b>Sb</b> Antimoine 121.76	52 <b>Te</b> Tellure 127.60	53 <b>I</b> Iode 126.90	54 <b>Xe</b> Xénon 131.29
55 <b>Cs</b> Césium 132.91	56 <b>Ba</b> Baryum 137.33	57-71 Lanthanides	72 <b>Hf</b> Hafnium 178.49	73 <b>Ta</b> Tantale 180.95	74 <b>W</b> Tungstène 183.84	75 <b>Re</b> Rhénium 186.21	76 <b>Os</b> Osmium 190.23	77 <b>Ir</b> Iridium 192.22	78 <b>Pt</b> Platine 195.08	79 <b>Au</b> Or 196.97	80 <b>Hg</b> Mercure 200.59	81 <b>Tl</b> Thallium 204.38	82 <b>Pb</b> Plomb 207.2	83 <b>Bi</b> Bismuth 208.98	84 <b>Po</b> Polonium [209]	85 <b>At</b> Astate [210]	86 <b>Rn</b> Radon [222]
87 <b>Fr</b> Francium [223]	88 <b>Ra</b> Radium [226]	89-103 Actinides	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> Meitnérium [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> Tennessé [294]	118 <b>Og</b> Oganesson [294]

Lanthanides

Actinides



← Revenir

79

Au

196.97

2  
8  
18  
32  
18  
1



Or

Poids atomique  
Densité  
Point de fusion  
Point d'ébullition

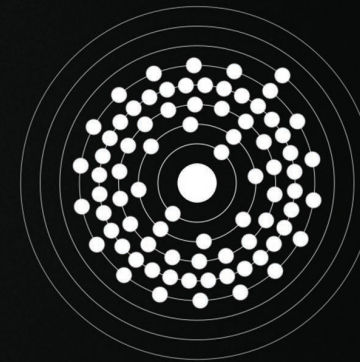
197  
**19.3 g/cm<sup>3</sup>**  
1064.18 °C  
2856 °C

L'or est l'un des rares éléments que vous pouvez trouver juste au sol. Cette pépite d'une once d'or pur a été découverte en Alaska en 1890 par Hogarth Marion.

Détails de l'élément - PDF

### 01. Vue d'ensemble

Symbole	Au
Numéro atomique	79
Poids atomique	197
Densité	19.3 g/cm <sup>3</sup>
Point de fusion	1064.18 °C
Point d'ébullition	2856 °C
Électrons	79
Protons	79
Neutrons	118



### 02. Propriétés thermiques

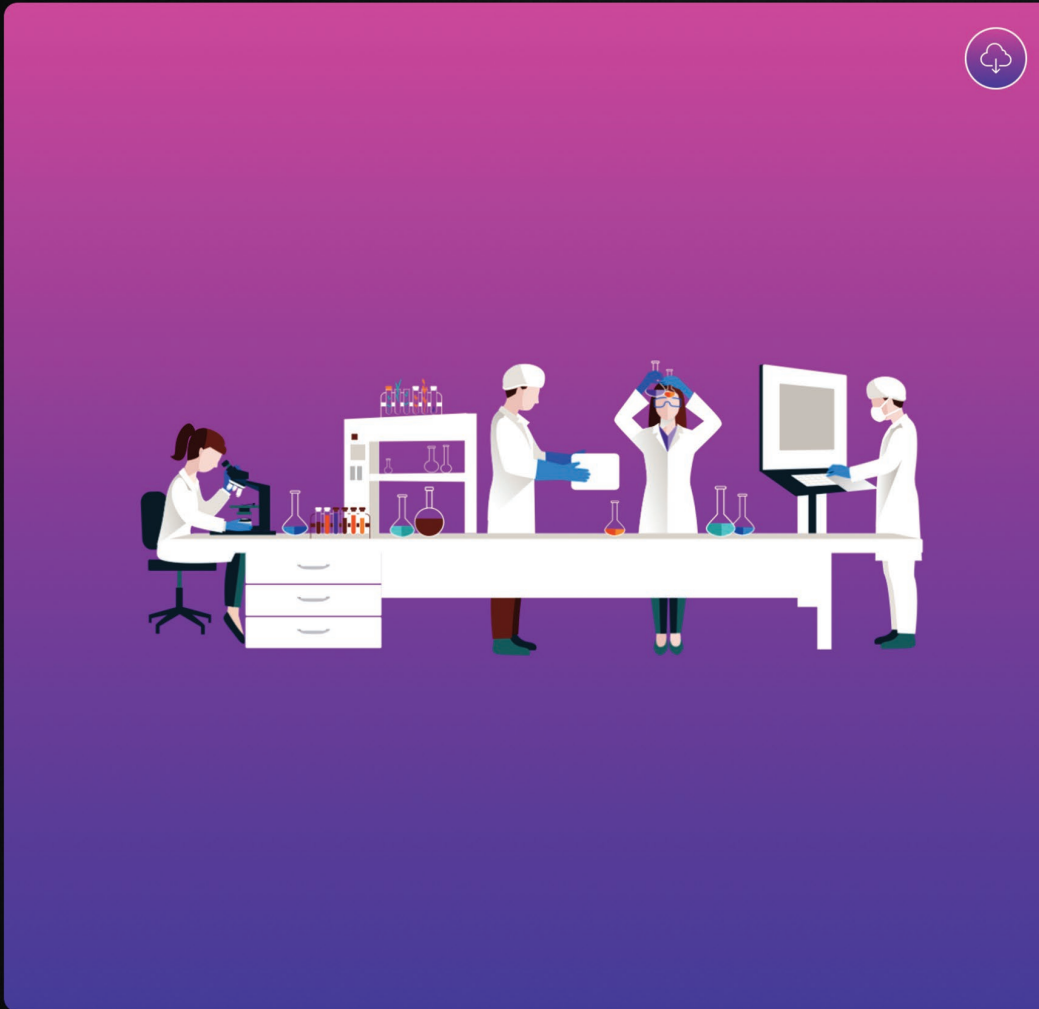
Phase	Solide
Point de fusion	1064.18 °C
Point d'ébullition	2856 °C
Point de fusion absolu	1337.33 K
Point d'ébullition absolu	3129 K
Pression critique	N/A
Température critique	N/A

FR



< Revenir

## Expériences chimiques



Vous avez trouvé 0 de 11 secrets.

Tchernobyl



Le "chien qui aboie"



Césium et eau



Triiodure d'azote



Le canon



Oeuf élastique



Le volcan



Serpent de feu

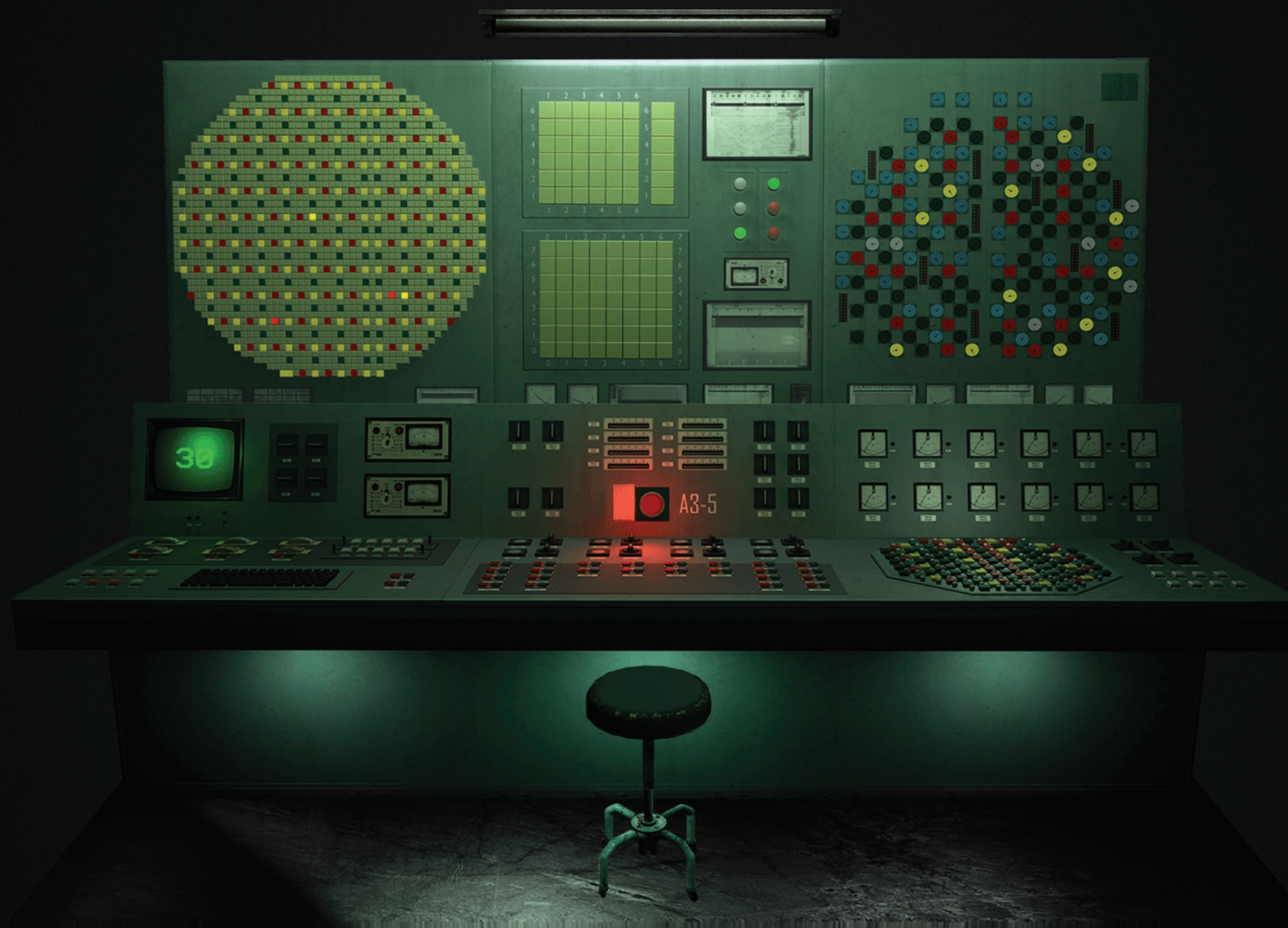


FR



← Revenir

Tchernobyl



FR





< Revenir

Le canon

Boisson gazeuse



Bonbons



Aide



Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre une boisson gazeuse et beaucoup de bonbons. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

Boisson gazeuse + bonbons à la menthe

FR

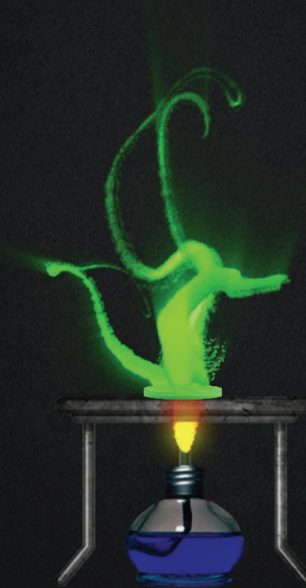


← Revenir

Gluconate de calcium et feu

Gluconate de calcium

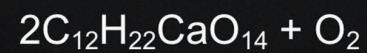
Feu



Aide



Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre le gluconate de calcium et le feu. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

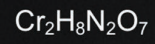


FR

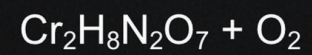
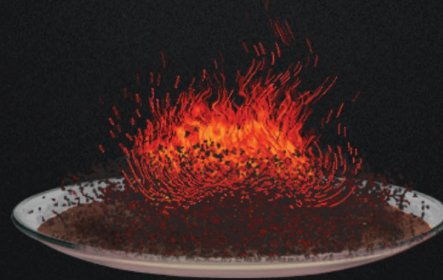


< Revenir

Le volcan



Feu



Aide



Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre le bichromate d'ammonium et le feu. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

FR



< Revenir

Acide chlorhydrique et magnésium

Acide chlorhydrique



Magnésium



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

Aide



Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre la solution d'acide chlorhydrique et le magnésium. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

FR



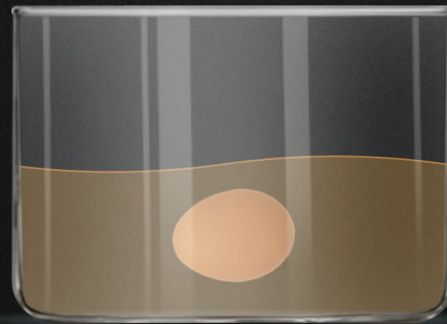
< Revenir

Oeuf élastique

Vinaigre



Oeuf dur



$\text{CH}_3\text{COOH}$  + Oeuf dur

Aide



Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre le vinaigre et un oeuf dur. Pour effectuer l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

FR



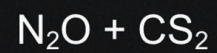
← Revenir

Le "chien qui aboie"

Protoxyde d'azote



Disulfure de carbone



Aide



Dans cette expérience, vous pouvez voir la réaction entre l'oxyde nitrique et le disulfure de carbone. Pour faire l'expérience, faites glisser les éléments qui pulsent dans le verre au centre de l'écran.

FR





Mendeleev est une application de référence et met à la disposition de tous les élèves, professeurs et ceux qui sont passionnés de chimie:

- Un laboratoire virtuel pour la réalisation des expériences amusantes
- Des informations concises pour tous les éléments chimiques
- Support multilinguistique pour les langues: roumaine, anglaise, allemande, russe, française, italienne, espagnole, turque, chinoise et japonaise
- 'In memoriam Tchernobyl'
- Des secrets prêts à être découverts
- Recherche rapide et filtrage des informations
- Des PDF téléchargeables pour chaque élément chimique
- Galeries de présentation et vidéos

Les mérites du projet ont été reconnus à l'échelle internationale par Best Mobile App Awards, Awwwards & WebStock Awards:

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



**AWWWARDS**

