



Periodic Table PRO

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.

Periodic Table PRO 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 H Hydrogène 1.0079 | 3 Li Lithium 6.941 | 11 Na Sodium 22.990 |  | +4 |
|--------------------------------------|------------------------------------|-------------------------------------|---|----|

Groupe 02 6 éléments

| | | | | |
|---------------------------------------|--|--------------------------------------|--|----|
| 4 Be Béryllium 9.0122 | 12 Mg Magnésium 24.305 | 20 Ca Calcium 40.078 |  | +3 |
|---------------------------------------|--|--------------------------------------|--|----|

Groupe 03 4 éléments

| | | | | |
|---------------------------------------|-------------------------------------|---------------------------------------|---|----|
| 21 Sc Scandium 44.956 | 39 Y Yttrium 88.906 | 57 La Lanthane 138.91 |  | +1 |
|---------------------------------------|-------------------------------------|---------------------------------------|---|----|

Groupe 04 6 éléments

| | | | | |
|-------------------------------------|--|--------------------------------------|---|----|
| 22 Ti Titane 47.867 | 40 Zr Zirconium 91.224 | 72 Hf Hafnium 178.49 |  | +3 |
|-------------------------------------|--|--------------------------------------|---|----|

Groupe 05 6 éléments

| | | | | |
|--------------------------------------|--------------------------------------|--------------------------------------|---|----|
| 23 V Vanadium 50.942 | 41 Nb Niobium 92.906 | 73 Ta Tantale 180.95 |  | +3 |
|--------------------------------------|--------------------------------------|--------------------------------------|---|----|

FR



Tableau périodique des éléments



Liste

2

4

6

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

FR

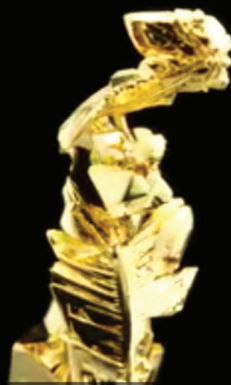
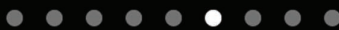
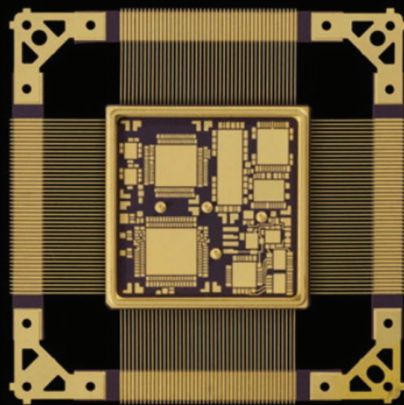



< Revenir

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



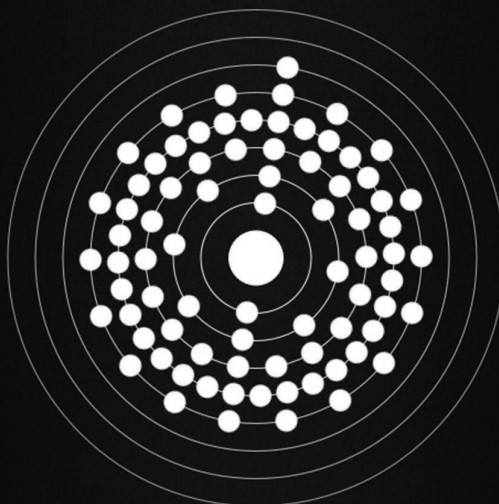
< Revenir

Or



01. Vue d'ensemble

| | |
|--------------------|------------------------|
| Symbole | Au |
| Numéro atomique | 79 |
| Poids atomique | 197 |
| Densité | 19.3 g/cm ³ |
| 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

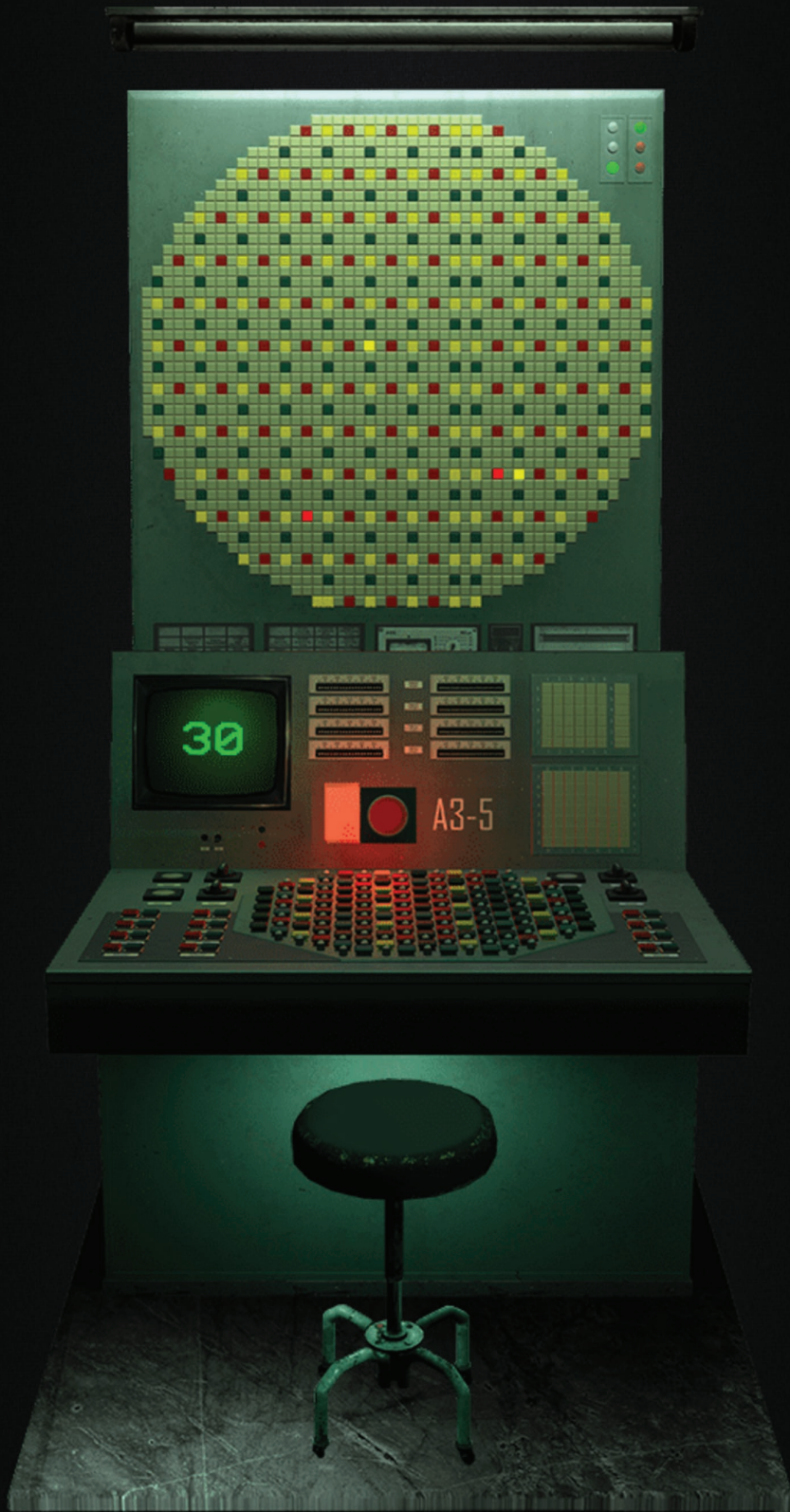


FR



← Revenir

Tchernobyl



FR



< Revenir Boisson gazeuse + bonbons à la menthe

Boisson gazeuse



Bonbons



Boisson gazeuse + bonbons à la menthe

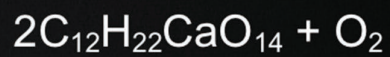
? Aide

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



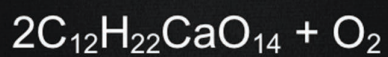
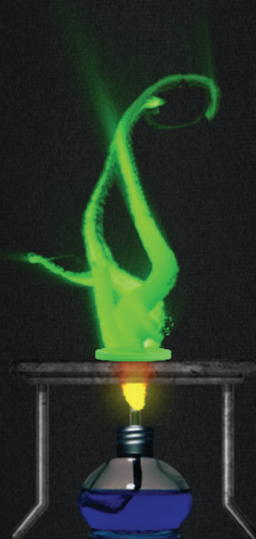
< Revenir



Gluconate de calcium



Feu



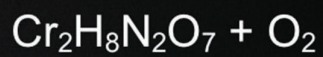
? Aide

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.

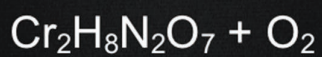
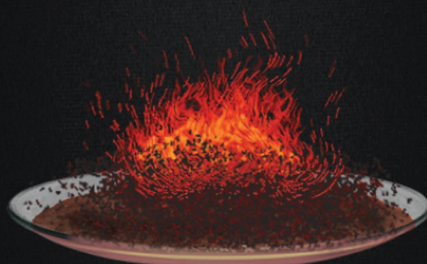
FR



< 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



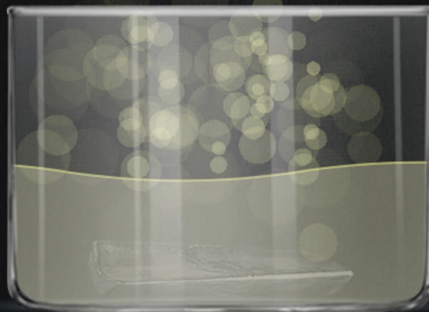
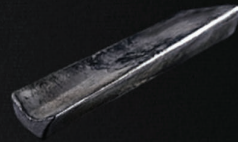
< Revenir

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



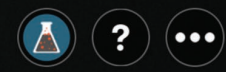


Tableau périodique des éléments

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------------------------------|--|---|---|--------------------------------------|---|--|--|---|---|--|--|--|--|--|--|---------------------------------------|--|
| 1 H Hydrogène 1.0079 | | | | | | | | | | | | | | | | | 2 He Hélium 4.0026 |
| 3 Li Lithium 6.941 | 4 Be Béryllium 9.0122 | Légende | | | | | | | | | | 5 B Bore 10.811 | 6 C Carbone 12.011 | 7 N Azote 14.007 | 8 O Oxygène 15.999 | 9 F Fluor 18.998 | 10 Ne Néon 20.180 |
| 11 Na Sodium 22.990 | 12 Mg Magnésium 24.305 | <ul style="list-style-type: none"> Métaux alcalins Métaux alcalino-terreux Métaux de transition Lanthanides Actinides Autres métaux Métalloïdes Non-métaux Halogènes Gaz nobles | | | | | | | | | | 13 Al Aluminium 26.982 | 14 Si Silicium 30.974 | 15 P Phosphore 30.974 | 16 S Soufre 32.065 | 17 Cl Chlore 35.453 | 18 Ar Argon 39.948 |
| 19 K Potassium 39.098 | 20 Ca Calcium 40.078 | 21 Sc Scandium 44.956 | 22 Ti Titane 47.867 | 23 V Vanadium 50.942 | 24 Cr Chrome 51.996 | 25 Mn Manganèse 54.938 | 26 Fe Fer 55.845 | 27 Co Cobalt 58.933 | 28 Ni Nickel 58.693 | 29 Cu Cuivre 63.546 | 30 Zn Zinc 65.38 | 31 Ga Gallium 69.723 | 32 Ge Germanium 72.64 | 33 As Arsenic 74.922 | 34 Se Sélénium 78.96 | 35 Br Brome 79.904 | 36 Kr Krypton 83.798 |
| 37 Rb Rubidium 85.468 | 38 Sr Strontium 87.62 | 39 Y Yttrium 88.906 | 40 Zr Zirconium 91.224 | 41 Nb Niobium 92.906 | 42 Mo Molybdène 95.96 | 43 Tc Technétium [98] | 44 Ru Ruthénium 101.07 | 45 Rh Rhodium 102.91 | 46 Pd Palladium 106.42 | 47 Ag Argent 107.87 | 48 Cd Cadmium 112.41 | 49 In Indium 114.82 | 50 Sn Étain 118.71 | 51 Sb Antimoine 121.76 | 52 Te Tellure 127.60 | 53 I Iode 126.90 | 54 Xe Xénon 131.29 |
| 55 Cs Césium 132.91 | 56 Ba Baryum 137.33 | 57-71 Lanthanides | 72 Hf Hafnium 178.49 | 73 Ta Tantale 180.95 | 74 W Tungstène 183.84 | 75 Re Rhénium 186.21 | 76 Os Osmium 190.23 | 77 Ir Iridium 192.22 | 78 Pt Platine 195.08 | 79 Au Or 196.97 | 80 Hg Mercure 200.59 | 81 Tl Thallium 204.38 | 82 Pb Plomb 207.2 | 83 Bi Bismuth 208.98 | 84 Po Polonium [209] | 85 At Astate [210] | 86 Rn Radon [222] |
| 87 Fr Francium [223] | 88 Ra Radium [226] | 89-103 Actinides | 104 Rf Rutherfordium [263.11] | 105 Db Dubnium [268] | 106 Sg Seaborgium [271] | 107 Bh Bohrium [270] | 108 Hs Hassium [269] | 109 Mt Meitnérium [278] | 110 Ds Darmstadtium [281] | 111 Rg Roentgenium [281] | 112 Cn Copernicium [285] | 113 Nh Nihonium [286] | 114 Fl Flerovium [289] | 115 Mc Moscovium [285] | 116 Lv Livermorium [293] | 117 Ts Tennessé [294] | 118 Og 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

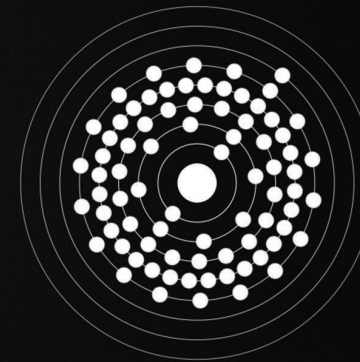
197
19.3 g/cm³
1064.18 °C
2856 °C

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 ³ |
| Point de fusion | 1064.18 °C |
| Point d'ébullition | 2856 °C |
| Électrons | 79 |
| Protons | 79 |
| Neutrons | 118 |



02. Propriétés thermiques

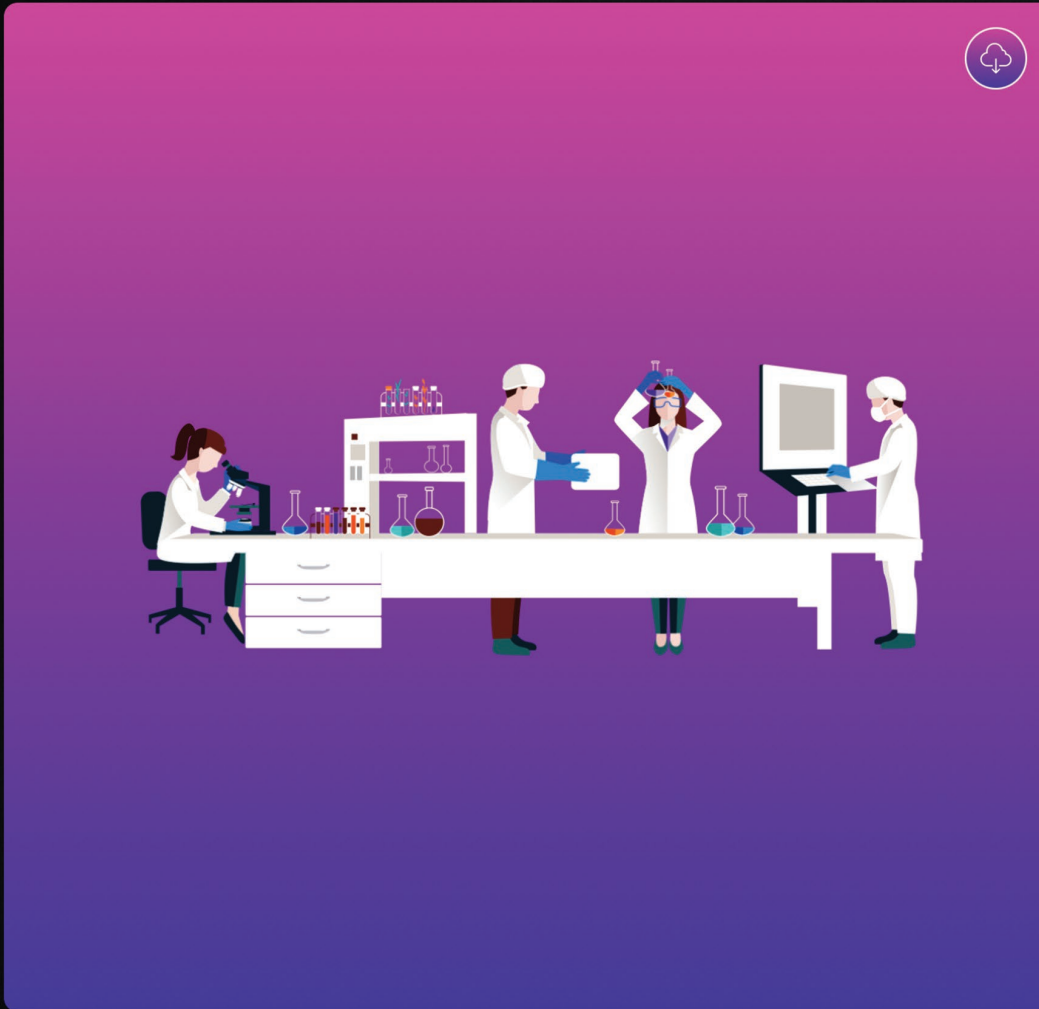
| | |
|---------------------------|------------|
| Phase | Solide |
| Point de fusion | 1064.18 °C |
| Point d'ébullition | 2856 °C |
| Point de fusion absolu | 1337.33 K |
| Point d'ébullition absolu | 3129 K |
| Pression critique | N/A |
| Température critique | N/A |

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

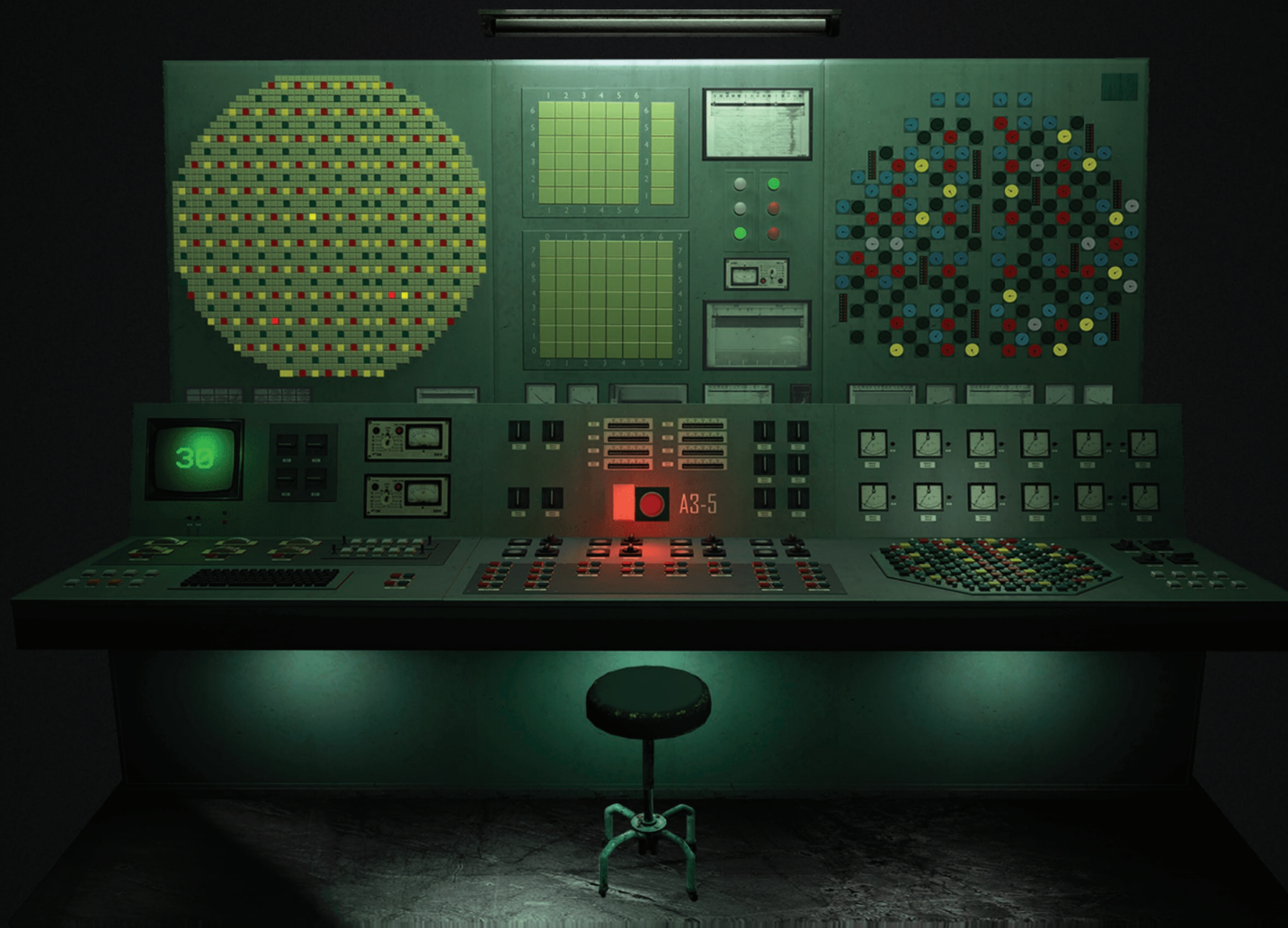


FR



← 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

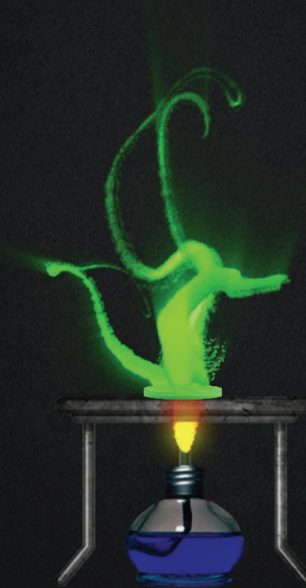


← Revenir

Gluconate de calcium et feu

Gluconate de calcium

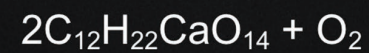
Feu



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

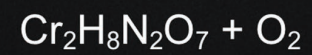
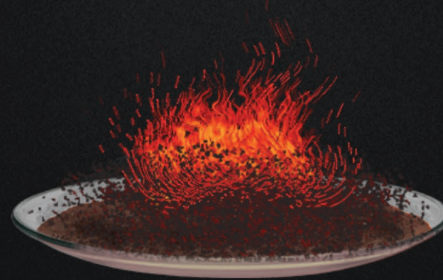


< Revenir

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



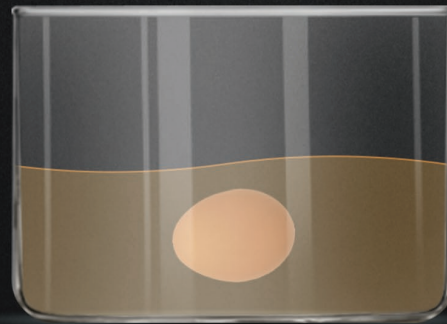
< Revenir

Oeuf élastique

Vinaigre



Oeuf dur



CH_3COOH + 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



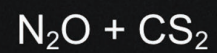
← Revenir

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





Periodic Table PRO 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



AWWARDS

