



Periodic Table PRO

Laboratorul de chimie din buzunar tău.





Misiunea noastră este să educăm generațiile tinere cu ajutorul tehnologiei. Chimia este una dintre materiile fascinante iar valoarea sa este dată de calitatea actului educațional.

Credem cu tărie că educația trebuie să includă elemente care să stimuleze procesele cognitive vizuale și totodată să insufle elevilor plăcerea de a învăța.

Periodic Table PRO pune la dispoziția tuturor elevilor informații concise, un laborator virtual precum și un mediu dedicat testării cunoștințelor dobândite în cadrul cursurilor de chimie.



Tabelul Periodic al Elementelor



Grupe

2

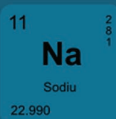
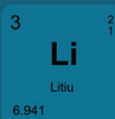
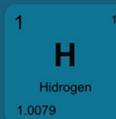
4



6

Grupa 01

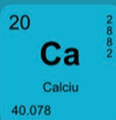
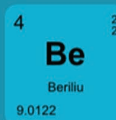
7 elemente



+4

Grupa 02

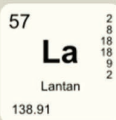
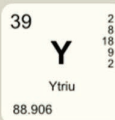
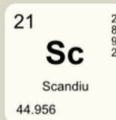
6 elemente



+3

Grupa 03

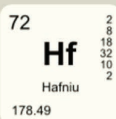
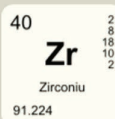
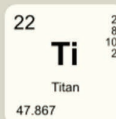
4 elemente



+1

Grupa 04

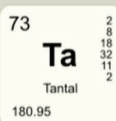
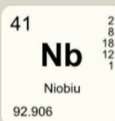
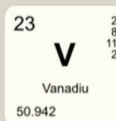
6 elemente



+3

Grupa 05

6 elemente



+3

RO



Tabelul Periodic al Elementelor



Listă

2

4

6

1 H Hidrogen 1.0079	2 He Heliu 4.0026	3 Li Litiu 6.941	4 Be Beriliu 9.0122
5 B Bor 10.811	6 C Carbon 12.011	7 N Azot 14.007	8 O Oxigen 15.999
9 F Fluor 18.998	10 Ne Neon 20.180	11 Na Sodiu 22.990	12 Mg Magneziu 24.305
13 Al Aluminiu 26.982	14 Si Siliciu 28.086	15 P Fosfor 30.974	16 S Sulf 32.065
17 Cl Clor 35.453	18 Ar Argon 39.948	19 K Potasiu 39.098	20 Ca Calciu 40.078
21 Sc Scandiu 44.956	22 Ti Titan 47.867	23 V Vanadiu 50.942	24 Cr Crom 51.996
25 Mn Mangan 54.938	26 Fe Fier 55.845	27 Co Cobalt 58.933	28 Ni Nichel 58.693

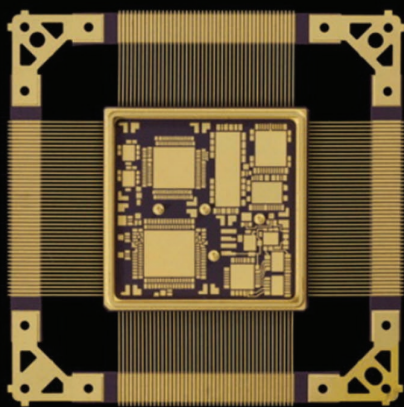
RO



Înapoi

Aur

Aurul este unul dintre puținele elemente care se găsesc pur și simplu pe jos. Această pepită de o uncie a fost găsită în Alaska în 1890 de către Hogamorth Marion, pe când se afla într-o călătorie pentru a le vinde încălțări eschimoșilor. Serios.



Glisați pentru mai multe detalii

RO



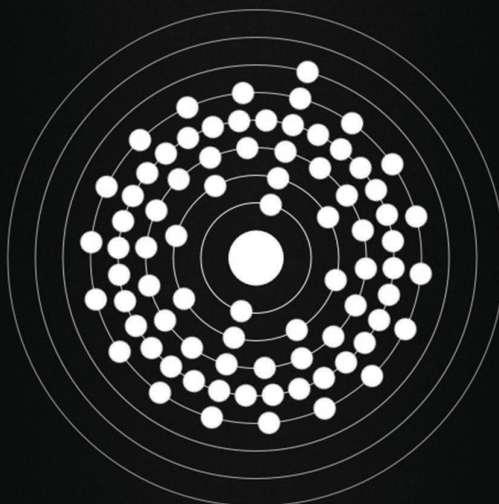
< Înapoi

Aur



01. General

Simbol	Au
Număr atomic	79
Masă atomică	197
Densitate	19.3 g/cm ³
Punct de topire	1064.18 °C
Punct de fierbere	2856 °C
Electroni	79
Protoni	79
Neutroni	118



02. Proprietăți termice

Stare	Solid
Punct de topire	1064.18 °C
Punct de fierbere	2856 °C
Punctul absolut de topire	1337.33 K
Punctul absolut de fierbere	3129 K

< Înapoi

Detaliile elementului - PDF




RO



< Înapoi

Experimente



 Ai găsit 0 din cele 11 secrete.

Cernobâl



"Câinele care latră"



Cesiu și apă



Triiodură de azot



Tunul



Oul elastic

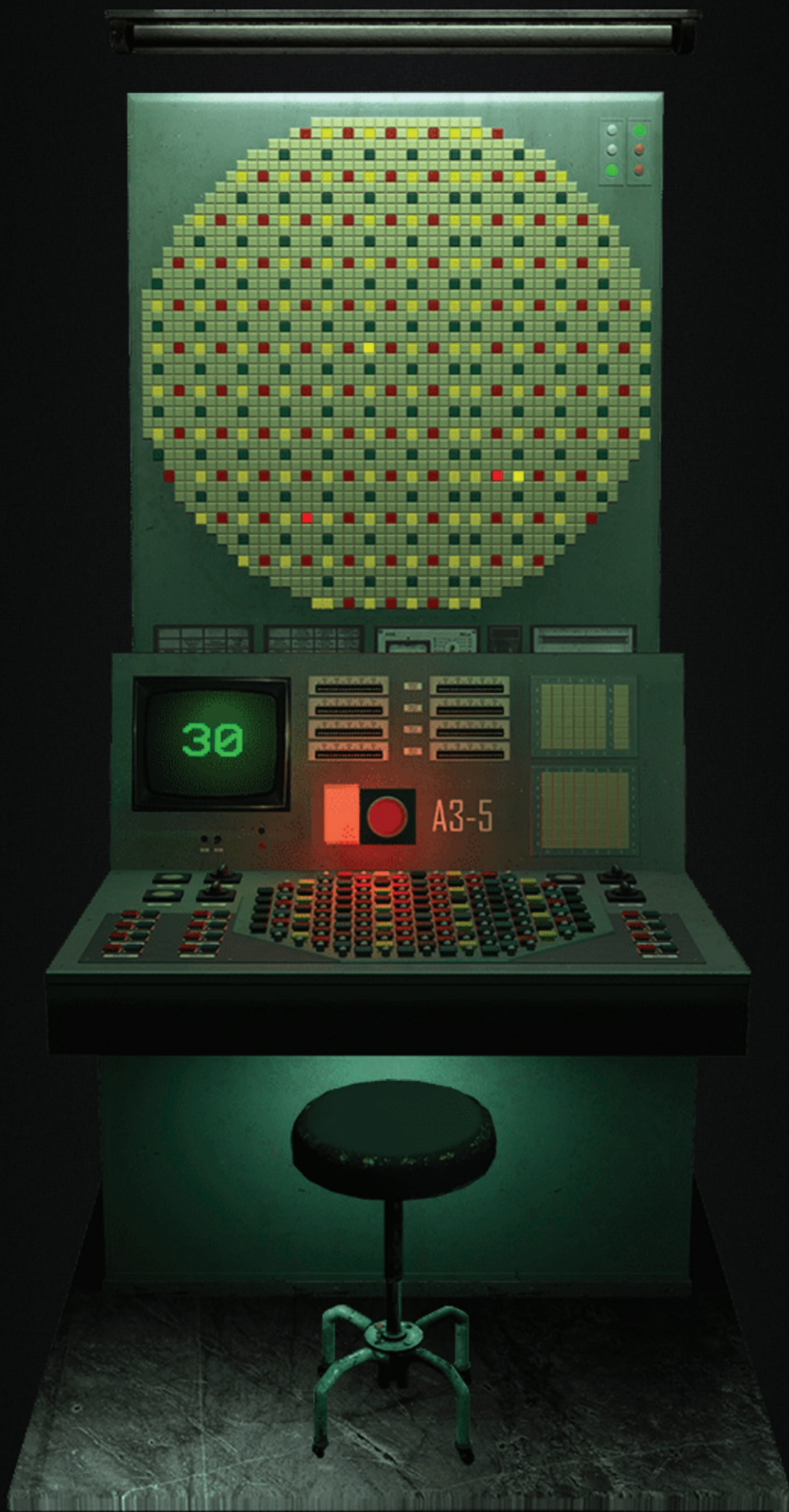


RO



← Înapoi

Cernobâl



R0



< Înapoi

Suc acidulat + bomboane

Suc acidulat



Bomboane



Suc acidulat + bomboane

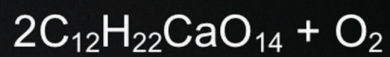
? Ajutor

În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre o băutură răcoritoare și o grămadă de bomboane. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO



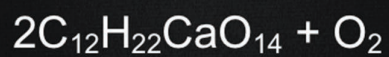
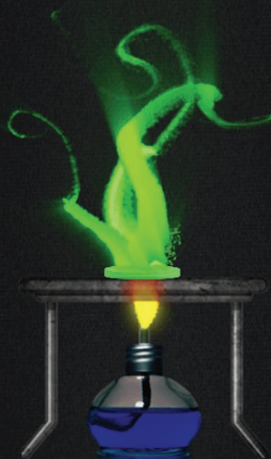
< Înapoi



Gluconat de calciu



Foc



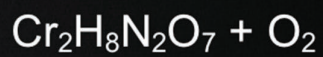
? Ajutor

În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre gluconat de calciu și foc. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO



< Înapoi



Foc



? Ajutor

În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre dicromat de amoniu și foc. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO



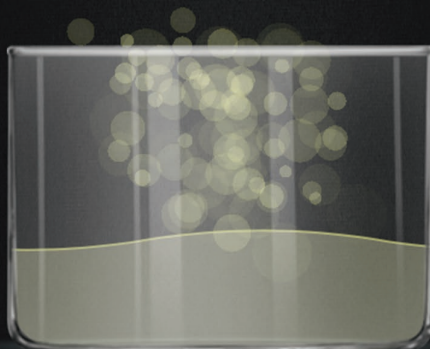
< Înapoi

HCl + Mg

Acid clorhidric



Magneziu



HCl + Mg

? Ajutor

În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre soluția de acid clorhidric și magneziu. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO





Tabelul Periodic al Elementelor

1																		18																																																																																																																																																																																																																																																																																																																	
1																		2																																																																																																																																																																																																																																																																																																																	
H Hidrogen 1.0079																		He Heliu 4.0026																																																																																																																																																																																																																																																																																																																	
3																		4																		13																		14																		15																		16																		17																		10																																																																																																																																																																																																					
Li Litiu 6.941																		Be Beriliu 9.0122																		B Bor 10.811																		C Carbon 12.011																		N Azot 14.007																		O Oxygen 15.999																		F Fluor 18.998																		Ne Neon 20.180																																																																																																																																																																																																					
11																		12																		13																		14																		15																		16																		17																		18																																																																																																																																																																																																					
Na Sodiu 22.990																		Mg Magneziu 24.305																		Al Aluminiu 26.982																		Si Siliciu 28.086																		P Fosfor 30.974																		S Sulf 32.065																		Cl Clor 35.453																		Ar Argon 39.948																																																																																																																																																																																																					
19																		20																		21																		22																		23																		24																		25																		26																		27																		28																		29																		30																		31																		32																		33																		34																		35																		36																	
K Potasiu 39.098																		Ca Calciu 40.078																		Sc Scandiu 44.956																		Ti Titan 47.867																		V Vanadiu 50.942																		Cr Crom 51.996																		Mn Mangan 54.938																		Fe Fier 55.845																		Co Cobalt 58.933																		Ni Nichel 58.693																		Cu Cupru 63.546																		Zn Zinc 65.38																		Ga Galiu 69.723																		Ge Germaniu 72.64																		As Arsen 74.922																		Se Seleniu 78.96																		Br Brom 79.904																		Kr Kripton 83.798																	
37																		38																		39																		40																		41																		42																		43																		44																		45																		46																		47																		48																		49																		50																		51																		52																		53																		54																	
Rb Rubidiu 85.468																		Sr Strontiu 87.62																		Y Ytriu 88.906																		Zr Zirconiu 91.224																		Nb Niobiu 92.906																		Mo Molibden 95.96																		Tc Technetiu [98]																		Ru Ruteniu 101.07																		Rh Rodiu 102.91																		Pd Paladiu 106.42																		Ag Argint 107.87																		Cd Cadmium 112.41																		In Indiu 114.82																		Sn Staniu 118.71																		Sb Stibiu 121.76																		Te Telur 127.60																		I Iod 126.90																		Xe Xenon 131.29																	
55																		56																		57-71																		72																		73																		74																		75																		76																		77																		78																		79																		80																		81																		82																		83																		84																		85																		86																	
Cs Cesiu 132.91																		Ba Bariu 137.33																		Lantanide																		Hf Hafniu 178.49																		Ta Tantal 180.95																		W Wolfram 183.84																		Re Reniu 186.21																		Os Osmiu 190.23																		Ir Iridiu 192.22																		Pt Platina 195.08																		Au Aur 196.97																		Hg Mercur 200.59																		Tl Taliu 204.38																		Pb Plumb 207.2																		Bi Bismut 208.98																		Po Poloniu [209]																		At Astatin [210]																		Rn Radon [222]																	
87																		88																		89-103																		104																		105																		106																		107																		108																		109																		110																		111																		112																		113																		114																		115																		116																		117																		118																	
Fr Franciu [223]																		Ra Radiu [226]																		Actinide																		Rf Rutherfordiu [263.11]																		Db Dubniu [268]																		Sg Seaborgiu [271]																		Bh Bohriu [270]																		Hs Hassiu [269]																		Mt Meitneriu [278]																		Ds Darmstadtium [281]																		Rg Roentgeniu [281]																		Cn Coperniciu [285]																		Nh Nihonium [286]																		Fl Fleroviu [289]																		Mc Moscoviu [285]																		Lv Livermoriu [293]																		Ts Tennessee [294]																		Og Oganesson [294]																	

Legendă

- Metale alcaline
- Metale alcalino-pământoase
- Metale de tranziție
- Lantanide
- Actinide
- Metale post-tranziție
- Metaloizi
- Nemetale
- Halogeni
- Gaze nobile

Lantanide

Actinide

RO



← Înapoi

79

Au

196.97

2
8
18
32
18
1



Aur

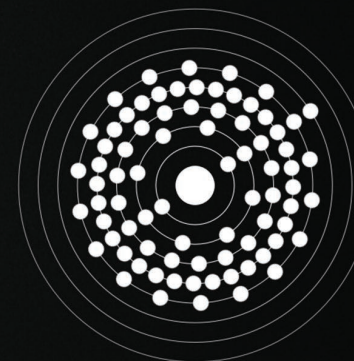
Masă atomică 197
Densitate **19.3 g/cm³**
Punct de topire 1064.18 °C
Punct de fierbere 2856 °C

Aurul este unul dintre puținele elemente care se găsesc pur și simplu pe jos. Această pepită de o uncie a fost găsită în Alaska în 1890 de către Hogamorth Marion, pe când se afla într-o călătorie pentru a le vinde încălțări eschimoșilor. Serios.

Detaliile elementului - PDF

01. General

Simbol	Au
Număr atomic	79
Masă atomică	197
Densitate	19.3 g/cm ³
Punct de topire	1064.18 °C
Punct de fierbere	2856 °C
Electroni	79
Protoni	79
Neutroni	118



02. Proprietăți termice

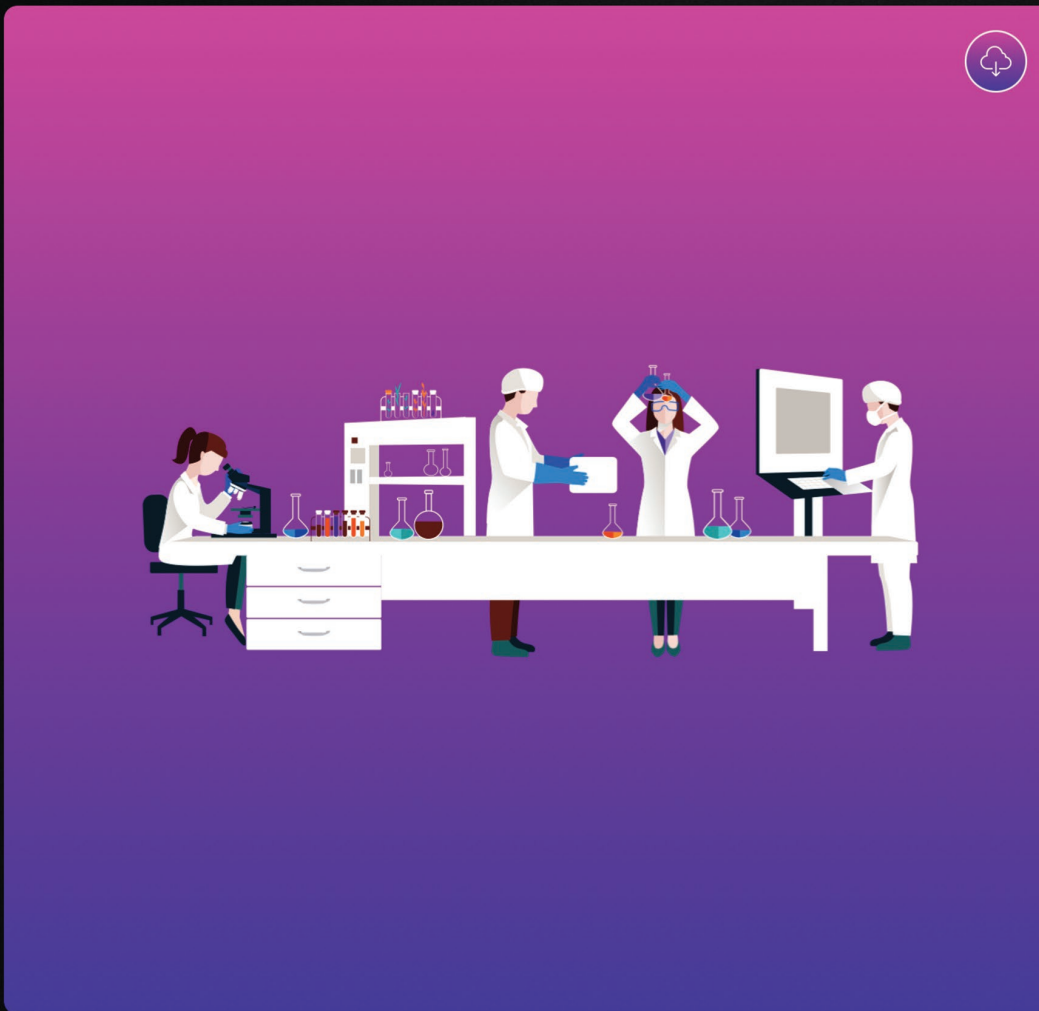
Stare	Solid
Punct de topire	1064.18 °C
Punct de fierbere	2856 °C
Punctul absolut de topire	1337.33 K
Punctul absolut de fierbere	3129 K
Presiune critică	N/A
Temperatură critică	N/A

RO



< Înapoi

Experimente



🔹 Ai găsit 0 din cele 11 secrete.

Cernobâl



"Câinele care latră"



Cesiu și apă



Triiodură de azot



Tunul



Oul elastic



Vulcanul



Șarpele de foc

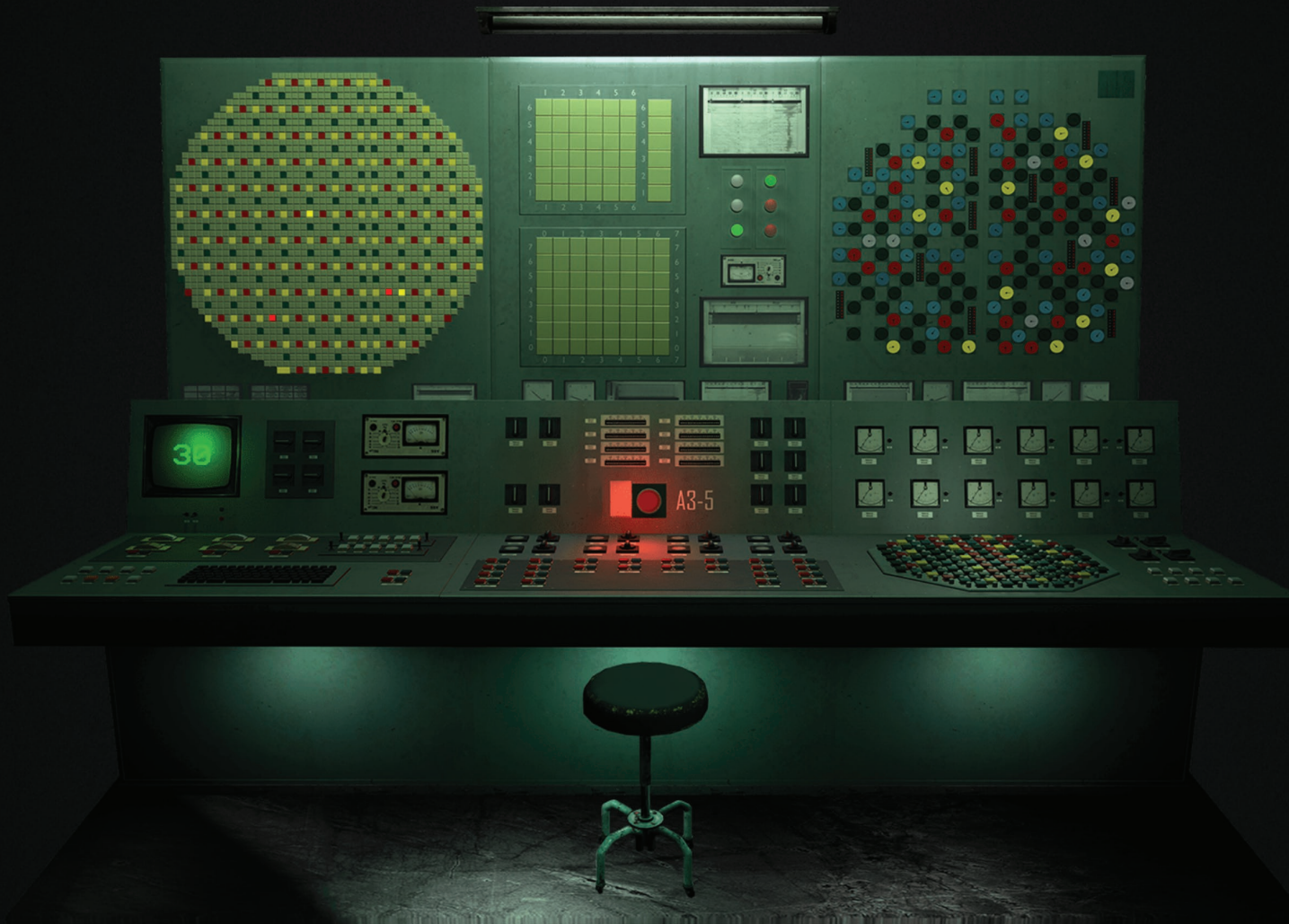


R0



← Înapoi

Cernobâl



RO



< Înapoi

Tunul

Suc acidulat



Bomboane



Suc acidulat + bomboane

Ajutor



În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre o băutură răcoritoare și o grămadă de bomboane. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO

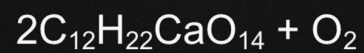
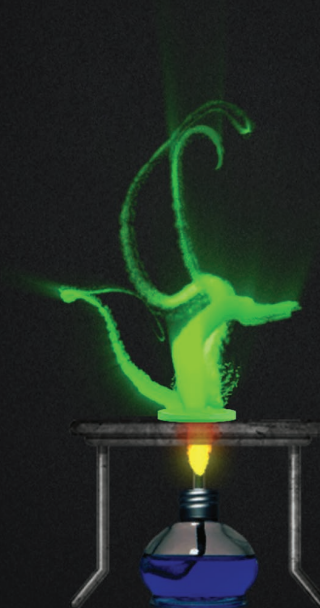


< Înapoi

Gluconat de calciu și foc

Gluconat de calciu

Foc



Ajutor



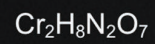
În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre gluconat de calciu și foc. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO

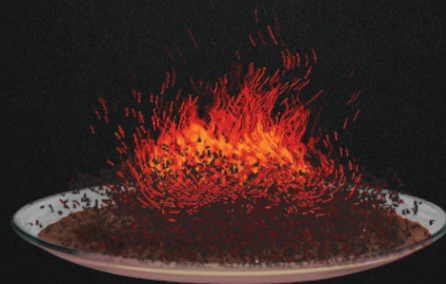


< Înapoi

Vulcanul



Foc



Ajutor



În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre dicromat de amoniu și foc. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO



< Înapoi

Acid clorhidric și magneziu

Acid clorhidric



Magneziu



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

Ajutor



În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre soluția de acid clorhidric și magneziu. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO



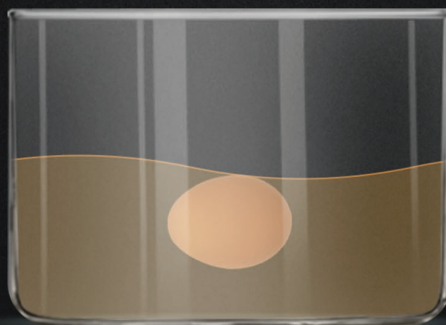
< Înapoi

Oul elastic

Oțet



Ou fiert



CH_3COOH + Ou fiert

Ajutor



În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre oțet și un ou fiert. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO



< Înapoi

"Câinele care latră"

Oxid de azot



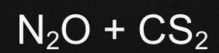
Disulfură de carbon



Ajutor



În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre oxidul de azot și disulfura de carbon. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.



RO





Periodic Table PRO este o aplicație de referință și pune la dispoziția tuturor elevilor, profesorilor și celor pasionați de chimie:

- Un laborator virtual pentru efectuarea experimentelor distractive
- Informații concise pentru toate elementele chimice
- Suport multilingvistic pentru limbile română, engleză, germană, rusă, franceză, italiană, spaniolă, turcă, chineză și japoneză
- 'In memoriam Chernobyl'
- Secrete gata să fie descoperite
- Căutare rapidă și filtrarea informațiilor
- PDF-uri descărcabile pentru fiecare element chimic
- Galerii de prezentare și clipuri video

Meritele proiectului au fost recunoscute internațional de către Best Mobile App Awards, Awwwards & WebStock Awards:

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



AWWWARDS

