



# Mendeleev.me

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 insuflă elevilor plăcerea de a învăța.

Mendeleev 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

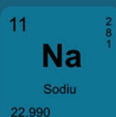
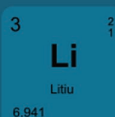
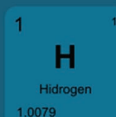
4



6

## Grupa 01

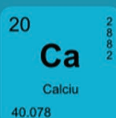
7 elemente



+4

## Grupa 02

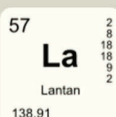
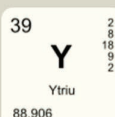
6 elemente



+3

## Grupa 03

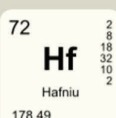
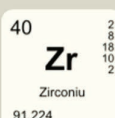
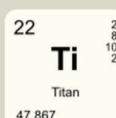
4 elemente



+1

## Grupa 04

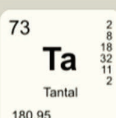
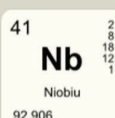
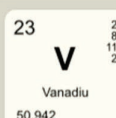
6 elemente



+3

## Grupa 05

6 elemente



+3

RO



# Tabelul Periodic al Elementelor



Listă

2

4

6

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

RO

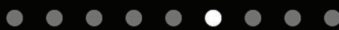
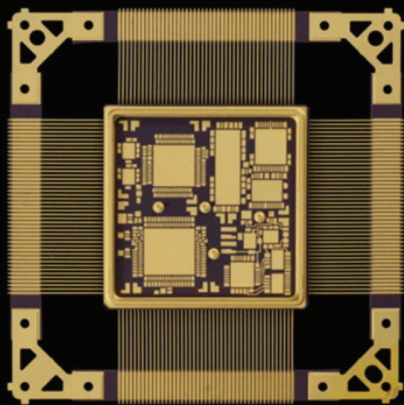



← Înapoi

## 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



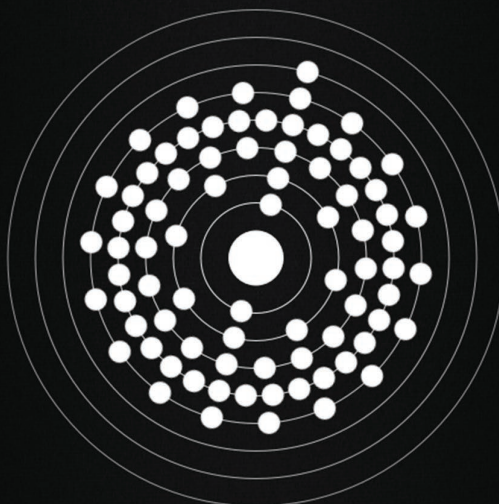
< Înapoi

Aur



### 01. General

Simbol	Au
Număr atomic	79
Masă atomică	197
Densitate	19.3 g/cm <sup>3</sup>
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

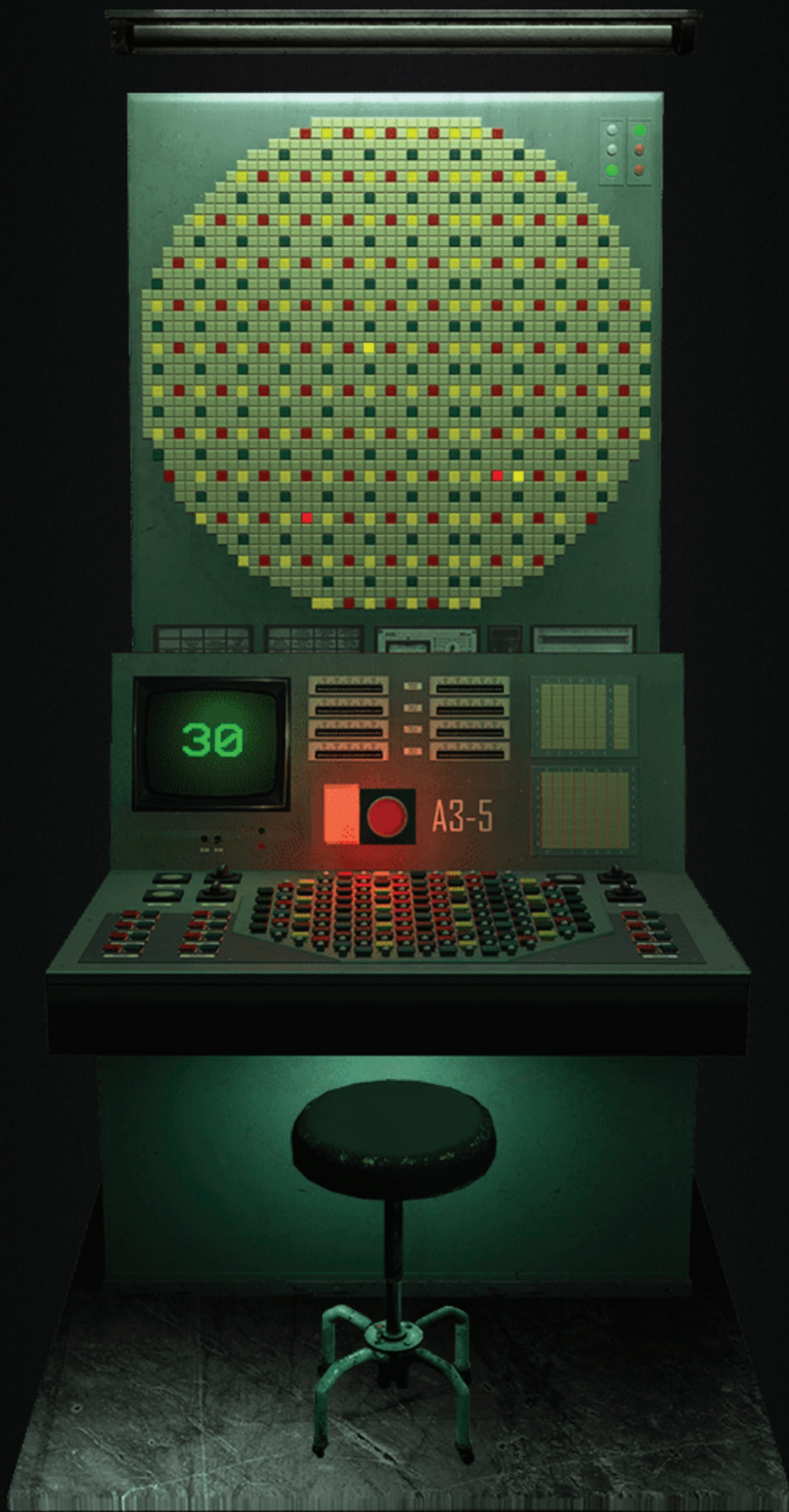


RO



← Înapoi

Cernobâl



R0





← Înapoi

## Suc acidulat + bomboane

Suc acidulat



Bomboane



Suc acidulat + bomboane

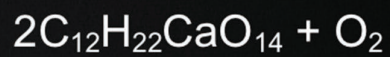
? Ajutor

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



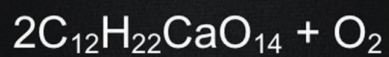
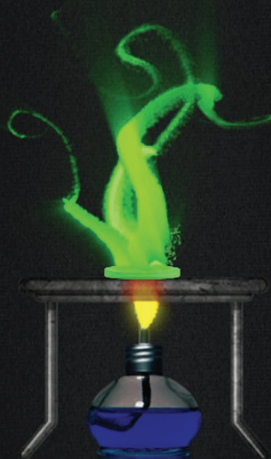
< Înapoi



Gluconat de calciu



Foc



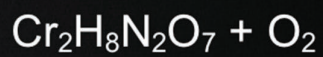
? Ajutor

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.

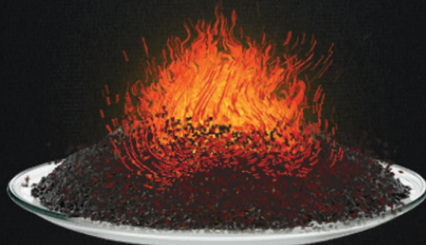
RO



< 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



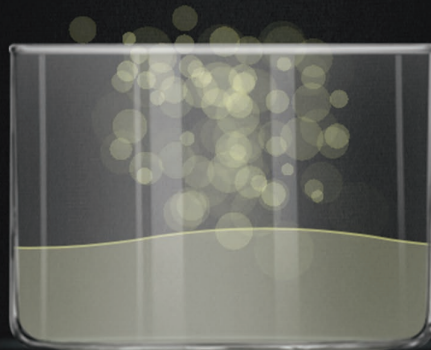
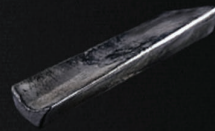
< Înapoi

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 <b>H</b> Hidrogen 1.0079																	2 <b>He</b> Heliu 4.0026				
3 <b>Li</b> Litiu 6.941	4 <b>Be</b> Beriliu 9.0122	Legendă										5 <b>B</b> Bor 10.811	6 <b>C</b> Carbon 12.011	7 <b>N</b> Azot 14.007	8 <b>O</b> Oxygen 15.999	9 <b>F</b> Fluor 18.998	10 <b>Ne</b> Neon 20.180				
11 <b>Na</b> Sodiu 22.990	12 <b>Mg</b> Magneziu 24.305	Metale alcaline		Metale alcalino-pământoase		Metale de tranziție		Lantanide		Actinide		Metale post-tranziție		Metaloizi		Nemetale		Halogeni		Gaze nobile	
19 <b>K</b> Potasiu 39.098	20 <b>Ca</b> Calciu 40.078	21 <b>Sc</b> Scandiu 44.956	22 <b>Ti</b> Titan 47.867	23 <b>V</b> Vanadiu 50.942	24 <b>Cr</b> Crom 51.996	25 <b>Mn</b> Mangan 54.938	26 <b>Fe</b> Fier 55.845	27 <b>Co</b> Cobalt 58.933	28 <b>Ni</b> Nichel 58.693	29 <b>Cu</b> Cupru 63.546	30 <b>Zn</b> Zinc 65.38	31 <b>Ga</b> Galiu 69.723	32 <b>Ge</b> Germaniu 72.64	33 <b>As</b> Arsen 74.922	34 <b>Se</b> Seleniu 78.96	35 <b>Br</b> Brom 79.904	36 <b>Kr</b> Kripton 83.798				
37 <b>Rb</b> Rubidiu 85.468	38 <b>Sr</b> Strontiu 87.62	39 <b>Y</b> Ytriu 88.906	40 <b>Zr</b> Zirconiu 91.224	41 <b>Nb</b> Niobiu 92.906	42 <b>Mo</b> Molibden 95.96	43 <b>Tc</b> Technetiu [98]	44 <b>Ru</b> Ruteniu 101.07	45 <b>Rh</b> Rodiu 102.91	46 <b>Pd</b> Paladiu 106.42	47 <b>Ag</b> Argint 107.87	48 <b>Cd</b> Cadmium 112.41	49 <b>In</b> Indiu 114.82	50 <b>Sn</b> Staniu 118.71	51 <b>Sb</b> Stibiu 121.76	52 <b>Te</b> Telur 127.60	53 <b>I</b> Iod 126.90	54 <b>Xe</b> Xenon 131.29				
55 <b>Cs</b> Cesiu 132.91	56 <b>Ba</b> Bariu 137.33	57-71 Lantanide		72 <b>Hf</b> Hafniu 178.49	73 <b>Ta</b> Tantal 180.95	74 <b>W</b> Wolfram 183.84	75 <b>Re</b> Reniu 186.21	76 <b>Os</b> Osmiu 190.23	77 <b>Ir</b> Iridiu 192.22	78 <b>Pt</b> Platina 195.08	79 <b>Au</b> Aur 196.97	80 <b>Hg</b> Mercur 200.59	81 <b>Tl</b> Taliu 204.38	82 <b>Pb</b> Plumb 207.2	83 <b>Bi</b> Bismut 208.98	84 <b>Po</b> Poloniu [209]	85 <b>At</b> Astatin [210]	86 <b>Rn</b> Radon [222]			
87 <b>Fr</b> Franciu [223]	88 <b>Ra</b> Radiu [226]	89-103 Actinide		104 <b>Rf</b> Rutherfordiu [263.11]	105 <b>Db</b> Dubniu [268]	106 <b>Sg</b> Seaborgiu [271]	107 <b>Bh</b> Bohriu [270]	108 <b>Hs</b> Hassium [269]	109 <b>Mt</b> Meitneriu [278]	110 <b>Ds</b> Darmstadtium [281]	111 <b>Rg</b> Roentgeniu [281]	112 <b>Cn</b> Coperniciu [285]	113 <b>Nh</b> Nihonium [286]	114 <b>Fl</b> Fleroviu [289]	115 <b>Mc</b> Moscoviu [285]	116 <b>Lv</b> Livermoriu [293]	117 <b>Ts</b> Tennessine [294]	118 <b>Og</b> Oganesson [294]			

Lantanide

Actinide

RO



< Înapoi

79

Au

196.97

2  
8  
18  
32  
18  
1



Aur

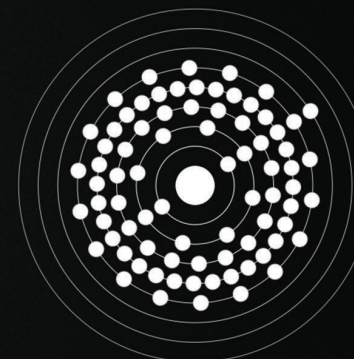
Masă atomică 197  
Densitate **19.3 g/cm<sup>3</sup>**  
Punct de topire 1064.18 °C  
Punct de fierbere 2856 °C

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 <sup>3</sup>
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

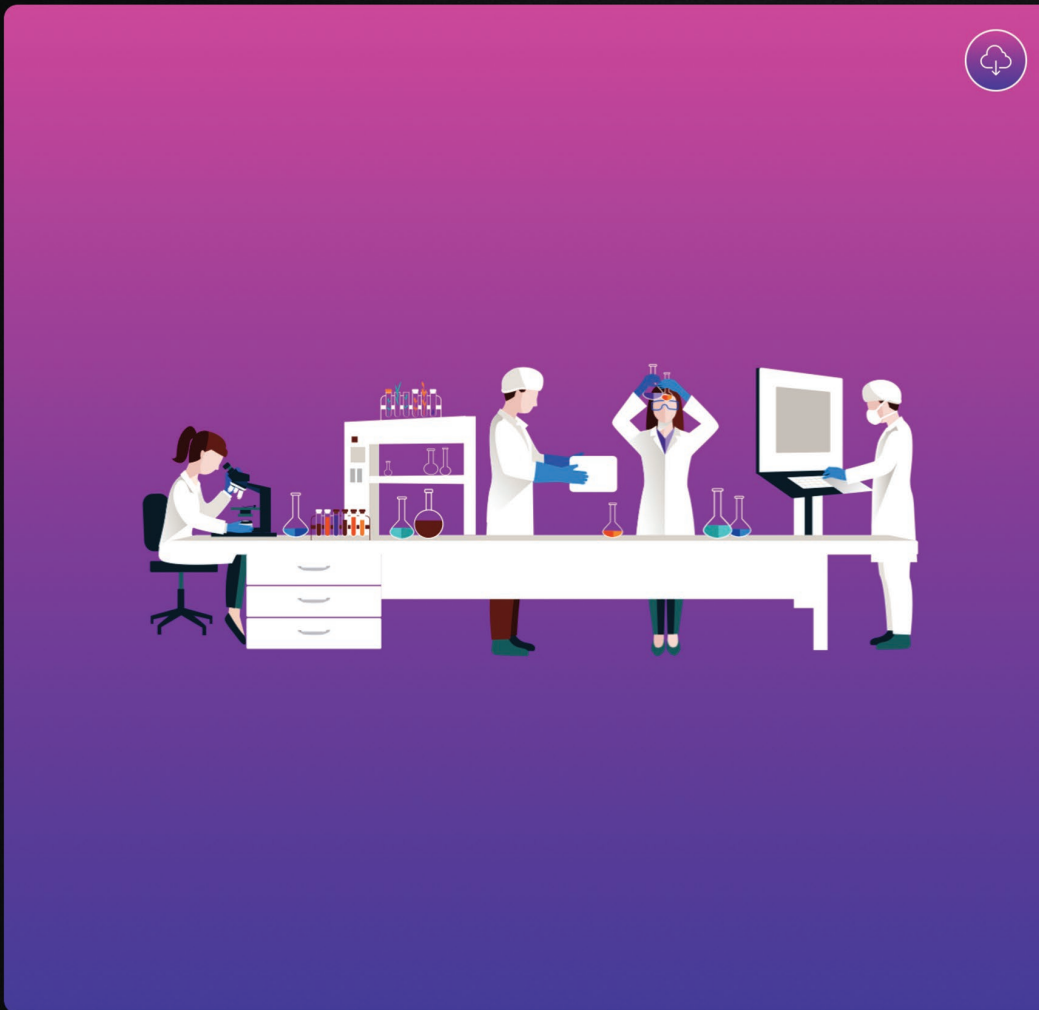
RO



⋮

< 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

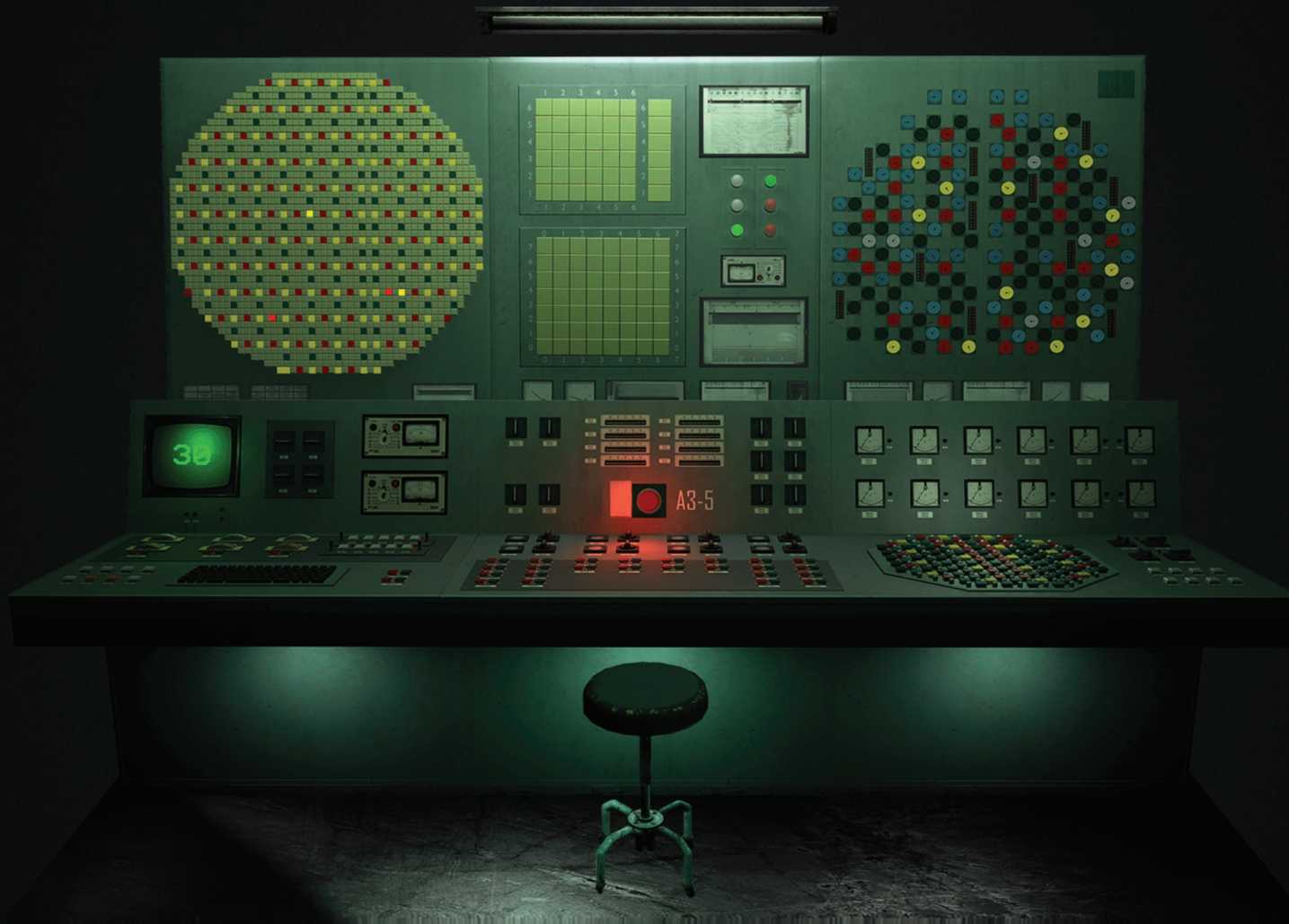


R0



← 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

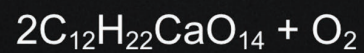
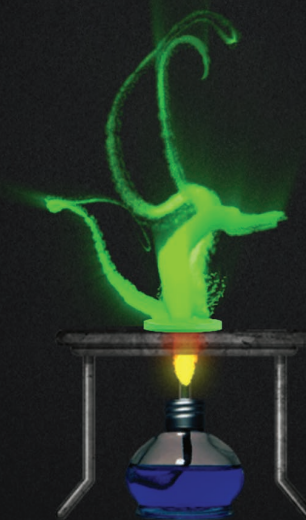


< Înapoi

Gluconat de calciu și foc

Gluconat de calciu

Foc



Ajutor



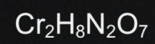
În acest experiment puteți vizualiza reacția dintre gluconat de calciu și foc. Pentru a realiza experimentul trageți elementele care pulsează în paharul din centrul ecranului.

RO

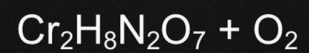
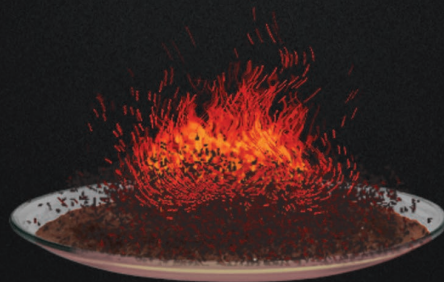


< Înapoi

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



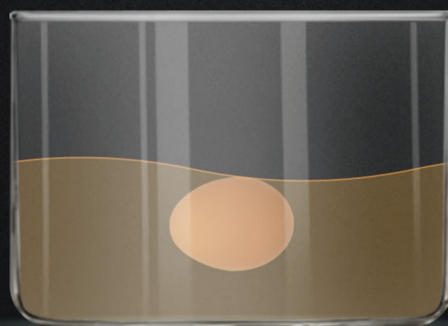
< Înapoi

Oul elastic

Oțet



Ou fiert



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



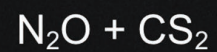
Disulfură de carbon



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





Mendeleev 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**

