

# TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS

GRUPE 1

1	1.0079 Hydrogène <b>H</b> -259 0.09 -253	2	4.0026 Hélium <b>He</b> -272 0.17 -269	13	10.811 Bore <b>B</b> 2075 2.46 4000	14	12.011 Carbone <b>C</b> 3550 4827 3.51	15	14.007 Azote <b>N</b> -210 1.17 -196	16	15.999 Oxygène <b>O</b> -218 1.33 -183	17	18.998 Fluor <b>F</b> -220 1.58 -188	18	20.180 Néon <b>Ne</b> -249 0.84 -246																								
3	6.941 Lithium <b>Li</b> 181 0.53 1347	4	9.012 Béryllium <b>Be</b> 1278 1.85 2970	13	26.982 Aluminium <b>Al</b> 660 2.70 2467	14	28.086 Silicium <b>Si</b> 1410 2.33 2355	15	30.974 Phosphore <b>P</b> 44 1.82 280	16	32.065 Soufre <b>S</b> 113 2.06 445	17	35.453 Chlore <b>Cl</b> -101 2.95 -35	18	39.948 Argon <b>Ar</b> -189 1.66 -186																								
11	22.990 Sodium <b>Na</b> 98 0.97 883	12	24.305 Magnésium <b>Mg</b> 649 1.74 1090	19	39.098 Potassium <b>K</b> 64 0.86 774	20	40.078 Calcium <b>Ca</b> 839 1.54 1484	21	44.956 Scandium <b>Sc</b> 1541 2.99 2831	22	47.867 Titane <b>Ti</b> 1660 4.51 3287	23	50.942 Vanadium <b>V</b> 1890 6.09 3380	24	51.996 Chrome <b>Cr</b> 1857 7.14 2672	25	54.938 Manganèse <b>Mn</b> 1244 7.44 1962	26	55.845 Fer <b>Fe</b> 1535 7.87 2750	27	58.933 Cobalt <b>Co</b> 1495 8.89 2870	28	58.693 Nickel <b>Ni</b> 1453 8.91 2732	29	63.546 Cuivre <b>Cu</b> 1083 8.92 2567	30	65.409 Zinc <b>Zn</b> 420 7.14 907	31	69.723 Gallium <b>Ga</b> 30 5.91 2403	32	72.64 Germanium <b>Ge</b> 937 5.32 2830	33	74.922 Arsenic <b>As</b> 615* 5.72 615*	34	78.96 Sélénium <b>Se</b> 217 4.82 685	35	79.904 Brome <b>Br</b> -7 3.14 59	36	83.798 Krypton <b>Kr</b> -157 3.48 -152
37	85.468 Rubidium <b>Rb</b> 39 1.53 688	38	87.62 Strontium <b>Sr</b> 769 2.63 1384	39	88.906 Yttrium <b>Y</b> 1522 4.47 3338	40	91.224 Zirconium <b>Zr</b> 1852 6.51 4377	41	92.906 Niobium <b>Nb</b> 2468 8.58 4742	42	95.94 Molybdène <b>Mo</b> 2617 10.28 4612	43	97.907 Technétium <b>Tc</b> *	44	101.07 Ruthénium <b>Ru</b> 2172 11.49 4877	45	102.91 Rhodium <b>Rh</b> 2310 12.45 3900	46	106.42 Palladium <b>Pd</b> 1966 12.41 3727	47	107.87 Argent <b>Ag</b> 962 10.49 2212	48	112.41 Cadmium <b>Cd</b> 321 8.64 765	49	114.82 Indium <b>In</b> 156 7.31 2080	50	118.71 Etain <b>Sn</b> 232 7.29 2270	51	121.76 Antimoine <b>Sb</b> 631 6.69 1750	52	127.6 Tellure <b>Te</b> 450 6.25 990	53	126.91 Iode <b>I</b> 114 4.94 184	54	131.29 Xénon <b>Xe</b> -112 4.49 -107				
55	132.91 Césium <b>Cs</b> 28 1.9 678	56	137.33 Baryum <b>Ba</b> 725 3.65 1640	72	178.49 Hafnium <b>Hf</b> 2227 13.31 4602	73	180.95 Tantale <b>Ta</b> 2996 16.68 5425	74	183.84 Tungstène <b>W</b> 3410 19.26 5660	75	186.21 Rhénium <b>Re</b> 3180 21.03 5627	76	190.23 Osmium <b>Os</b> 3045 22.61 5027	77	192.22 Iridium <b>Ir</b> 2410 22.65 4130	78	195.08 Platine <b>Pt</b> 1772 21.45 3827	79	196.97 Or <b>Au</b> 1064 19.32 2807	80	200.59 Mercure <b>Hg</b> -39 13.55 357	81	204.38 Thallium <b>Tl</b> 304 11.85 1457	82	207.2 Plomb <b>Pb</b> 328 11.34 1740	83	208.98 Bismuth <b>Bi</b> 271 9.8 1560	84	208.98 Polonium <b>Po</b> *	85	209.99 Astate <b>At</b> *	86	222.02 Radon <b>Rn</b> *						
87	223.02 Francium <b>Fr</b> *	88	226.03 Radium <b>Ra</b> *	104	261.11 Rutherfordium <b>Rf</b> *	105	262.11 Dubnium <b>Db</b> *	106	266.12 Seaborgium <b>Sg</b> *	107	264.13 Bohrium <b>Bh</b> *	108	277 Hassium <b>Hs</b> *	109	268.14 Meitnérium <b>Mt</b> *	110	281 Darmstadtium <b>Ds</b> *	111	280 Roentgenium <b>Rg</b> *	112	285 Copernicium <b>Cn</b> *	113	284 Nihonium <b>Nh</b> *	114	287 Flérovium <b>Fl</b> *	115	288 Moscovium <b>Mc</b> *	116	291 Livermorium <b>Lv</b> *	117	294 Tennessine <b>Ts</b> *	118	294 Oganesson <b>Og</b> *						

Numéro atomique (nb. de protons) 1 1.0079 Masse atomique en u (arrondie)

Nom de l'élément Hydrogène

Symbole **H**

Temp. de fusion (arrondie) en °C -259 0.09

Temp. d'ébullition (arrondie) en °C -253

Masse volumique en g/cm³, pour les gaz en g/l (20°C, 1013 mbar)

-253 0.09

■ Métaux  
■ Métalloïdes  
■ Non-métaux

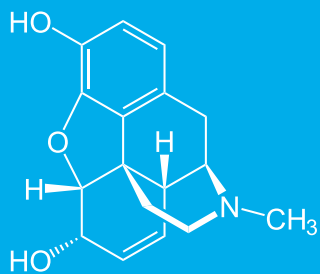
\* : Eléments radioactifs  
 ♁ : Liquides  
 ☁ : Gaz  
 ⚗ : Eléments synthétiques

\*sublime à 615°C à pression atmosphérique normale (1013 mbar)

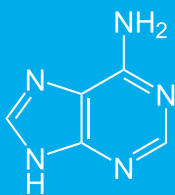
57	138.91 Lanthane <b>La</b> 921 6.16 3457	58	140.12 Cérium <b>Ce</b> 799 6.77 3426	59	140.91 Praséodyme <b>Pr</b> 931 6.48 3512	60	144.24 Néodyme <b>Nd</b> 1021 7 3068	61	144.91 Prométhium <b>Pm</b> *	62	150.36 Samarium <b>Sm</b> 1077 7.54 1791	63	151.96 Europium <b>Eu</b> 822 5.25 1597	64	157.25 Gadolinium <b>Gd</b> 1313 7.89 3266	65	158.93 Terbium <b>Tb</b> 1356 8.25 3123	66	162.50 Dysprosium <b>Dy</b> 1412 8.56 2562	67	164.93 Holmium <b>Ho</b> 1474 8.78 2695	68	167.26 Erbium <b>Er</b> 1497 9.05 2900	69	168.93 Thulium <b>Tm</b> 1545 9.32 1947	70	173.04 Ytterbium <b>Yb</b> 819 6.97 1194	71	174.97 Lutétiun <b>Lu</b> 1663 9.84 3395
89	227.03 Actinium <b>Ac</b> *	90	232.04 Thorium <b>Th</b> *	91	231.04 Protactinium <b>Pa</b> *	92	238.03 Uranium <b>U</b> *	93	237.05 Neptunium <b>Np</b> *	94	244.06 Plutonium <b>Pu</b> *	95	243.06 Américium <b>Am</b> *	96	247.07 Curium <b>Cm</b> *	97	247.07 Berkélium <b>Bk</b> *	98	251.08 Californium <b>Cf</b> *	99	252.08 Einsteinium <b>Es</b> *	100	257.10 Fermium <b>Fm</b> *	101	258.10 Mendélévium <b>Md</b> *	102	259.10 Nobélium <b>No</b> *	103	262.11 Lawrencium <b>Lr</b> *



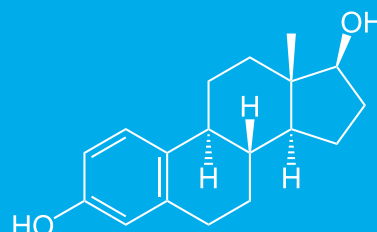
# QUELQUES COMPOSÉS FAMILIERS



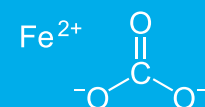
1. Morphine



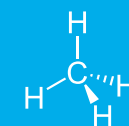
3. Adénine



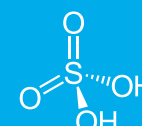
5. Estradiol



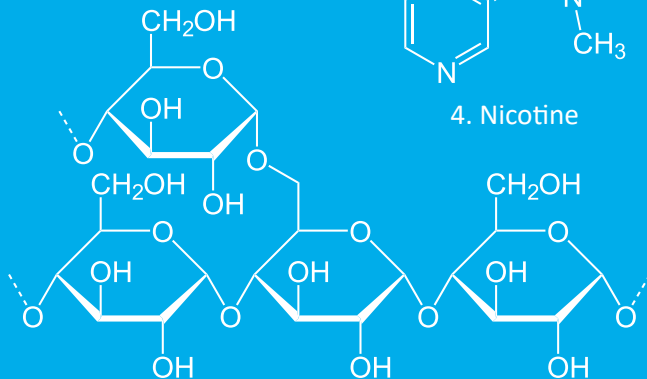
8. Carbonate de fer



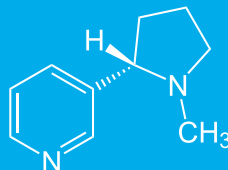
12. Méthane



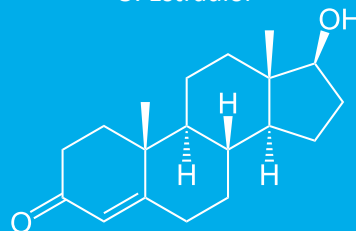
19. Acide sulfurique



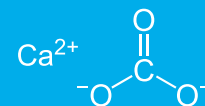
2. Amylopectine



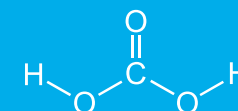
4. Nicotine



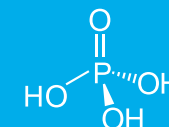
6. Testostérone



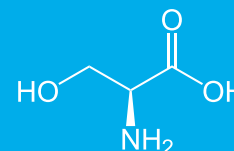
9. Carbonate de calcium



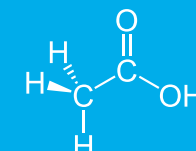
13. Acide carbonique



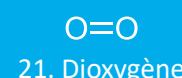
20. Acide phosphorique



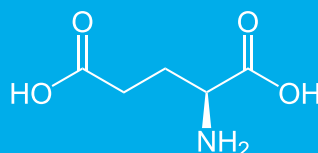
10. Sérine



14. Acide acétique



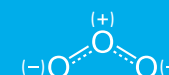
21. Dioxygène



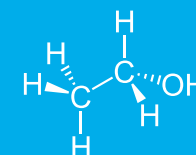
7. Acide glutamique



11. Dioxyde de carbone



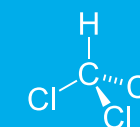
22. Ozone



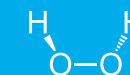
15. Ethanol



23. Eau



16. Chloroforme



24. peroxyde d'hydrogène



17. Cyanure



25. Dichlore



18. Diazote



26. Chlorure de sodium

A chaque composé correspond une description, trouvez-la!

- A. L'une des quatre bases azotées de l'ADN
- B. Connus des fausses blondes du salon de coiffure
- C. Composant principal de l'amidon des plantes
- D. Ce composé protège les graines de certaines plantes des animaux voraces
- E. Composant principal du calcaire, des coquillages et des coquilles d'escargot
- F. La seule molécule présente sous forme solide, liquide et gazeuse dans notre vie quotidienne
- G. Hormone sexuelle masculine
- H. Provoque les yeux rouges à la piscine
- I. Un solvant utilisé auparavant comme anesthésique
- J. Un minéral de grande valeur
- K. Produit par des bactéries et utilisé dans la vinaigrette
- L. Hormone sexuelle féminine
- M. Responsable du « syndrome du restaurant chinois »

- N. Produit lors de la combustion des matériaux et lors de la respiration cellulaire; gaz à effet de serre
- O. Composant principal de l'air (78,1%)
- P. Fait pétiller de nombreuses boissons
- Q. Composant principal du gaz naturel et du grisou, inflammable
- R. Produit par fermentation du sucre dans les cellules de levure
- S. Obtenue à partir du pavot somnifère
- T. Le minéral le plus important pour les humains et les animaux
- U. L'un des acides aminés et composants des protéines
- V. Rend la pluie acide
- W. Neurotoxine puissante
- X. Enveloppe la Terre et la protège contre les rayons UV
- Y. Une chaîne constituée par plusieurs de ces molécules forme la colonne vertébrale de l'ADN
- Z. Composant de l'atmosphère terrestre (20,9%)

Solution & infos  
sur [SimplyScience.ch](http://SimplyScience.ch)

