

# TABLEAU PÉRIODIQUE

Source : www.iupac.org

		Nombre de masse <sup>1</sup> → A												Symbole de l'élément → X																
		Numéro atomique → Z												Nom de l'élément → nom																
		Masse molaire atomique <sup>2</sup> (g·mol <sup>-1</sup> ) → M												Nom de l'élément → Nom de l'élément																
1	<b>H</b> hydrogène 1,0																													
2	<b>Li</b> lithium 7,0	<b>Be</b> béryllium 9,0																												
3	<b>Na</b> sodium 23,0	<b>Mg</b> magnésium 24,3																												
4	<b>K</b> potassium 39,1	<b>Ca</b> calcium 40,1	<b>Sc</b> scandium 45,0																											
5	<b>Rb</b> rubidium 85,5	<b>Sr</b> strontium 87,6	<b>Y</b> yttrium 88,9	<b>Zr</b> zirconium 91,2																										
6	<b>Cs</b> césium 132,9	<b>Ba</b> baryum 137,3	<b>Hf</b> hafnium 178,5	<b>Ta</b> tantalum 180,9	<b>W</b> tungstène 183,8																									
7	<b>Fr</b> francium 223	<b>Ra</b> radium 226	<b>Rf</b> rutherfordium 261	<b>Ta</b> tantalum 180,9	<b>W</b> tungstène 183,8	<b>Re</b> rhenium 186,2																								
8			<b>Db</b> dubnium 262	<b>Nb</b> niobium 92,9	<b>Mo</b> molybdène 95,9	<b>Tc</b> technétium 98,9	<b>Ru</b> ruthénium 101,1	<b>Rh</b> rhodium 102,9	<b>Pd</b> palladium 106,4	<b>Ni</b> nickel 58,7	<b>Cu</b> cuivre 63,5	<b>Zn</b> zinc 65,4																		
9			<b>Sg</b> seaborgium 266	<b>Mo</b> molybdène 95,9	<b>Tc</b> technétium 98,9	<b>Ru</b> ruthénium 101,1	<b>Rh</b> rhodium 102,9	<b>Pd</b> palladium 106,4	<b>Ni</b> nickel 58,7	<b>Cu</b> cuivre 63,5	<b>Zn</b> zinc 65,4	<b>Ga</b> gallium 69,7	<b>Ge</b> germanium 72,6	<b>As</b> arsenic 74,9	<b>Se</b> sélénium 79,0	<b>Br</b> brome 79,9	<b>Kr</b> krypton 83,8													
10			<b>Hf</b> hafnium 178,5	<b>Nb</b> niobium 92,9	<b>Mo</b> molybdène 95,9	<b>Tc</b> technétium 98,9	<b>Ru</b> ruthénium 101,1	<b>Rh</b> rhodium 102,9	<b>Pd</b> palladium 106,4	<b>Ni</b> nickel 58,7	<b>Cu</b> cuivre 63,5	<b>Zn</b> zinc 65,4	<b>Ga</b> gallium 69,7	<b>Ge</b> germanium 72,6	<b>As</b> arsenic 74,9	<b>Se</b> sélénium 79,0	<b>Br</b> brome 79,9	<b>Kr</b> krypton 83,8	<b>Xe</b> xénon 131,3	<b>Rn</b> radon 222	<b>Og</b> oganesson 118									
11			<b>Rf</b> rutherfordium 261	<b>Nb</b> niobium 92,9	<b>Mo</b> molybdène 95,9	<b>Tc</b> technétium 98,9	<b>Ru</b> ruthénium 101,1	<b>Rh</b> rhodium 102,9	<b>Pd</b> palladium 106,4	<b>Ni</b> nickel 58,7	<b>Cu</b> cuivre 63,5	<b>Zn</b> zinc 65,4	<b>Ga</b> gallium 69,7	<b>Ge</b> germanium 72,6	<b>As</b> arsenic 74,9	<b>Se</b> sélénium 79,0	<b>Br</b> brome 79,9	<b>Kr</b> krypton 83,8	<b>Xe</b> xénon 131,3	<b>Rn</b> radon 222	<b>Og</b> oganesson 118									
12			<b>Hf</b> hafnium 178,5	<b>Nb</b> niobium 92,9	<b>Mo</b> molybdène 95,9	<b>Tc</b> technétium 98,9	<b>Ru</b> ruthénium 101,1	<b>Rh</b> rhodium 102,9	<b>Pd</b> palladium 106,4	<b>Ni</b> nickel 58,7	<b>Cu</b> cuivre 63,5	<b>Zn</b> zinc 65,4	<b>Ga</b> gallium 69,7	<b>Ge</b> germanium 72,6	<b>As</b> arsenic 74,9	<b>Se</b> sélénium 79,0	<b>Br</b> brome 79,9	<b>Kr</b> krypton 83,8	<b>Xe</b> xénon 131,3	<b>Rn</b> radon 222	<b>Og</b> oganesson 118									
13	<b>B</b> bore 10,8	<b>C</b> carbone 12,0	<b>N</b> azote 14,0	<b>O</b> oxygène 16,0	<b>F</b> fluor 19,0	<b>Ne</b> néon 20,2																								
14	<b>Al</b> aluminium 27,0	<b>Si</b> silicium 28,1	<b>P</b> phosphore 31,0	<b>S</b> soufre 32,1	<b>Cl</b> chlore 35,5	<b>Ar</b> argon 40,0																								
15	<b>Al</b> aluminium 27,0	<b>Si</b> silicium 28,1	<b>P</b> phosphore 31,0	<b>S</b> soufre 32,1	<b>Cl</b> chlore 35,5	<b>Ar</b> argon 40,0																								
16	<b>B</b> bore 10,8	<b>C</b> carbone 12,0	<b>N</b> azote 14,0	<b>O</b> oxygène 16,0	<b>F</b> fluor 19,0	<b>Ne</b> néon 20,2																								
17	<b>B</b> bore 10,8	<b>C</b> carbone 12,0	<b>N</b> azote 14,0	<b>O</b> oxygène 16,0	<b>F</b> fluor 19,0	<b>Ne</b> néon 20,2																								
18	<b>He</b> hélium 4,0																													

## Lanthanides

139	<b>La</b> lanthane 138,9	140	<b>Ce</b> cérium 140,1	141	<b>Pr</b> praseodyme 140,9	142	<b>Nd</b> néodyme 144,2	146	<b>Pm</b> prométhium	152	<b>Sm</b> samarium 150,4	153	<b>Eu</b> europium 152,0	158	<b>Gd</b> gadolinium 157,3	159	<b>Tb</b> terbium 158,9	164	<b>Dy</b> dysprosium 162,5	165	<b>Ho</b> holmium 164,9	166	<b>Er</b> erbium 167,3	169	<b>Tm</b> thulium 168,9	174	<b>Yb</b> ytterbium 173,0	175	<b>Lu</b> lutécium 175,0
-----	--------------------------------	-----	------------------------------	-----	----------------------------------	-----	-------------------------------	-----	-------------------------	-----	--------------------------------	-----	--------------------------------	-----	----------------------------------	-----	-------------------------------	-----	----------------------------------	-----	-------------------------------	-----	------------------------------	-----	-------------------------------	-----	---------------------------------	-----	--------------------------------

## Actinides

227	<b>Ac</b> actinium 227,0	232	<b>Th</b> thorium 232,0	231	<b>Pa</b> protactinium 231,0	238	<b>U</b> uranium 238,0	237	<b>Np</b> neptunium 237,0	244	<b>Pu</b> plutonium 244,0	243	<b>Am</b> américium 243,0	247	<b>Cm</b> curium 247,0	247	<b>Bk</b> berkélium 247,0	251	<b>Cf</b> californium 251,0	254	<b>Es</b> éinsteinium 254,0	257	<b>Fm</b> fermium 257,0	258	<b>Md</b> mendélévium 258,0	259	<b>No</b> nobélium 259,0	260	<b>Lr</b> lawrencium 260,0
-----	--------------------------------	-----	-------------------------------	-----	------------------------------------	-----	------------------------------	-----	---------------------------------	-----	---------------------------------	-----	---------------------------------	-----	------------------------------	-----	---------------------------------	-----	-----------------------------------	-----	-----------------------------------	-----	-------------------------------	-----	-----------------------------------	-----	--------------------------------	-----	----------------------------------

1. Le nombre de masse (nombre de nucléons) indiqué est celui de l'isotope stable majoritaire.  
2. La masse molaire indiquée est la masse molaire moyenne pondérée par l'abondance des isotopes.