

Tableau périodique des éléments

																		Gaz nobles																	
																		↓																	
																		Halogènes																	
																		↓																	
IA																	VIIIA																		
1 2,1 H Hydrogène 1,008																	2 4,002 He Hélium																		
Alcalins																		Alcalino-terreux																	
↓																		↓																	
3 1,0 Li Lithium 6,941	4 1,5 Be Béryllium 9,012																	5 2,0 B Bore 10,811	6 2,5 C Carbone 12,011	7 3,0 N Azote 14,007	8 3,5 O Oxygène 15,999	9 4,0 F Fluor 18,998	10 4,002 Ne Néon 20,180												
11 0,9 Na Sodium 22,989	12 1,2 Mg Magnésium 24,305																	13 1,5 Al Aluminium 26,982	14 1,8 Si Silicium 28,086	15 2,1 P Phosphore 30,974	16 2,5 S Soufre 32,066	17 3,0 Cl Chlore 35,453	18 3,0 Ar Argon 39,948												
		IIIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	VIIIIB		IB	IIB																									
19 0,8 K Potassium 39,098	20 1,0 Ca Calcium 40,078	21 1,3 Sc Scandium 44,956	22 1,5 Ti Titane 47,88	23 1,6 V Vanadium 50,942	24 1,6 Cr Chrome 51,996	25 1,5 Mn Manganèse 54,938	26 1,8 Fe Fer 55,847	27 1,8 Co Cobalt 58,933	28 1,8 Ni Nickel 58,693	29 1,9 Cu Cuivre 63,546	30 1,6 Zn Zinc 65,39	31 1,6 Ga Gallium 69,723	32 1,8 Ge Germanium 72,612	33 2,0 As Arsenic 74,921	34 2,4 Se Sélénium 78,96	35 2,8 Br Brome 79,904	36 2,8 Kr Krypton 83,800																		
37 0,8 Rb Rubidium 85,468	38 1,0 Sr Strontium 87,62	39 1,3 Y Yttrium 88,906	40 1,4 Zr Zirconium 91,224	41 1,6 Nb Niobium 92,906	42 1,8 Mo Molybdène 95,94	43 1,9 Tc Technétium 97,907	44 2,2 Ru Ruthénium 101,07	45 2,2 Rh Rhodium 102,906	46 2,2 Pd Palladium 106,42	47 1,9 Ag Argent 107,868	48 1,7 Cd Cadmium 112,411	49 1,7 In Indium 114,82	50 1,8 Sn Étain 118,710	51 1,9 Sb Antimoine 121,757	52 2,1 Te Tellure 127,60	53 2,5 I Iode 126,904	54 2,5 Xe Xénon 131,29																		
55 0,7 Cs Césium 132,905	56 0,9 Ba Baryum 137,327																	72 1,3 Hf Hafnium 178,49	73 1,5 Ta Tantale 180,948	74 1,7 W Tungstène 183,85	75 1,9 Re Rhénium 186,207	76 2,2 Os Osmium 190,200	77 2,2 Ir Iridium 192,22	78 2,2 Pt Platine 195,080	79 2,4 Au Or 196,967	80 1,9 Hg Mercure 200,59	81 1,8 Tl Thallium 204,383	82 1,8 Pb Plomb 207,2	83 1,9 Bi Bismuth 208,980	84 2,0 Po Polonium 208,982	85 2,2 At Astate 209,987	86 2,2 Rn Radon 222,018			
87 0,7 Fr Francium 223,019	88 0,9 Ra Radium 226,025																	104 Uuq (Unniquedim) (261)	105 Uup (Unnipentim) (262)	106 Uuh (Unnihexam) (263)	107 Uus (Unniseptim) (262)	108 Uuo (Unnioctim) (265)	109 Uue (Unnienim) (266)	110 Uun (Ununnim) (266)	111 Uuu (Ununim) (267)	112 Uub (Ununbim) (268)									
																		Lanthane																	
																		57 1,1 La Lanthane 138,905	58 1,1 Ce Cérium 140,115	59 1,1 Pr Praséodyme 140,907	60 1,1 Nd Néodyme 144,24	61 1,1 Pm Prométhium 144,912	62 1,2 Sm Samarium 150,36	63 1,2 Eu Europium 151,965	64 1,1 Gd Gadolinium 157,25	65 1,2 Tb Terbium 158,925	66 1,2 Dy Dysprosium 162,50	67 1,2 Ho Holmium 164,930	68 1,2 Er Erbium 167,26	69 1,2 Tm Thulium 168,934	70 1,2 Yb Ytterbium 173,04	71 1,2 Lu Lutécium 174,967			
																		Actinium																	
																		89 1,1 Ac Actinium 227,027	90 1,3 Th Thorium 232,038	91 1,5 Pa Protactinium 231,036	92 1,4 U Uranium 238,029	93 1,3 Np Neptunium 237,048	94 1,3 Pu Plutonium 244,064	95 1,3 Am Américium 243,061	96 1,3 Cm Curium 247,070	97 1,3 Bk Berkélium 247,070	98 1,3 Cf Californium 251,079	99 1,3 Es Einsteinium 252,083	100 1,3 Fm Fermium 257,095	101 1,3 Md Mendélévium 258,098	102 1,3 No Nobélium 259,100	103 1,3 Lr Lawrencium 260,105			

Reactions chimiques 2 : équilibre et oxydoreduction

Définition du domaine d'examen