



Tableau périodique des éléments

1 (Ia)		2 (IIa)		3 (IIIb)		4 (IVb)		5 (Vb)		6 (VIb)		7 (VIIB)		8 (VIII)		9 (VIII)	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
Fr	Ra	Ac	Unq	Unp	Unh	Uns	Uno	Une	Uuq	Uup	Uuh	Uus	Uuo	Uuq	Uup	Uuh	Uus

NOTE

1 * Stoechiométrie approximative de l'oxyde.
 ** 15 P : blanc
 33 As : 613°C : Subl. 817°C; 36 bar
 50 Sn : blanc

2 Les états d'oxydation entre parenthèses sont peu fréquents, quelques-uns très rares, sont omis.

3

- oxide basique
- oxide acide
- amphotère
- amphotère prédominance basique
- amphotère prédominance acide

4 L'absence de trait coloré signifie que, pour l'état d'oxydation correspondant, l'oxyde n'existe pas, ou est instable ou a des propriétés acido-basiques mal ou non définies.

lanthanides		actinides	
58	59	60	61
Ce	Pr	Nd	Pm
90	91	92	93
Th	Pa	U	Np
94	95	96	97
Pu	Am	Cm	Bk

Structure électronique

Affinité électronique (eV)
 ins. = pas d'ion négatif stable
 Energie de 1ère ionisation (eV)

Rayon covalent pour une liaison simple (nm)

Volume atomique (m³/mol x 10⁻⁶)

Conductivité thermique (W/m.K x 10² at 25°C)

Température de fusion (°C)

Masse atomique standard dans le système ¹²C=12

Nombre atomique

Etats d'oxydation

Caractère de l'oxyde } voir note

Structure cristalline

Électronégativité (Pauling)

Rayon atomique (nm)

Masse volumique à 20°C (kg/m³ x 10⁻³ pour les liquides et les solides et kg/m³ à 1 bar pour les gaz)

Résistivité électronique (ohm.m x 10⁻⁸ à 0°C)

Température d'ébullition (°C à 1 bar)

Chaleur de vaporisation (kJ/mol)

Chaleur de fusion (kJ/mol)

Chaleur spécifique (J/Kg.K x 10⁻³ at 25°C)

STRUCTURE CRISTALLINE

- cubique faces centrées
- cubique
- cubique centré
- hexagonal
- rhomboédrique
- tetragonal
- orthorhombique
- monoclinique

ISOTOPES SÉLÉC

Colonne 1 : isotop

Colonne 2 : durée s = m = h = d = y =

Colonne 3 : mode α : β : γ : δ : ε : ζ : η : θ : ι : κ : λ : μ : ν : ξ : ο : π : ρ : σ : τ : υ : φ : χ : ψ : ω : Ω

