

Tableau de Mendeleïev

La structure atomique est régie par les modes de vibration de la sphère et le principe d'exclusion de Pauli. Comme chaque mode de vibration peut contenir deux éléments chimiques, la classification périodique doit donc comprendre un nombre pair de colonnes.

Classification périodique des éléments de Mendeleïev corrigée																			
	Bloc s		Bloc f	Bloc d										Bloc p					
<i>l</i>	0		3	2										1					
Nombre d'électrons dans la sous-couche en remplissage																			
	1	2	1...14	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	1	2	3	4	5	6
	n noeuds sphériques : 2 éléments		3 noeuds : 14 éléments	Deux noeuds de vibration parallèles ou méridiens : 10 éléments par ligne										Un noeud de vibration parallèle ou méridien : 6 éléments par ligne					
n	m=0													m=0	m=1				
K 1	H	He		m=0	m=1	m=2								He					
L 2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	
M 3	Na	Mg												Al	Si	P	S	Cl	Ar
N 4	K	Ca		Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
O 5	Rb	Sr		Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
P 6	Cs	Ba	57 à 70	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Q 7	Fr	Ra	89 à 102	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Uuu	Uub	113 Uuq	115 Uuh	117 Uuo			