CLASSIFICATION PERIODIQUE SIMPLIFIEE – Voir la légende

Le contenu du tableau n'est pas à connaître mais vous devez savoir l'utiliser – Structures électroniques de la dernière ligne hors programme

Périodes		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
		Hydrogène (H)			**LEGENDE →**	**Nom de l'élément (Son symbole)**	**← LEGENDE**		**Helium (He)**
	1	1,0 g/mol | Z = 1				**Masse molaire** | **Numéro atomique**			4,0 g/mol | Z = 2
		$K^{(1)}$			**LEGENDE →**	**Structure électronique**	**← LEGENDE**		$K^{(2)}$
	2	**Lithium (Li)**	**Beryllium (Be)**	**Bore (B)**	**Carbone (C)**	**Azote (N)**	**Oxygène (O)**	**Fluor (F)**	**Néon (Ne)**
		6,9 g/mol | Z = 3	9,0 g/mol | Z = 4	10,8 g/mol | Z = 5	12,0 g/mol | Z = 6	14,0 g/mol | Z = 7	16,0 g/mol | Z = 8	19,0 g/mol | Z = 9	20,2 g/mol | Z = 10
		$K^{(2)}\ L^{(1)}$	$K^{(2)}\ L^{(2)}$	$K^{(2)}\ L^{(3)}$	$K^{(2)}\ L^{(4)}$	$K^{(2)}\ L^{(5)}$	$K^{(2)}\ L^{(6)}$	$K^{(2)}\ L^{(7)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}$
	3	**Sodium (Na)**	**Magnesium (Mg)**	**Aluminium (Al)**	**Silicium (Si)**	**Phosphore (P)**	**Soufre (S)**	**Chlore (Cl)**	**Argon (Ar)**
		23,0 g/mol | Z = 11	24,3 g/mol | Z = 12	27,0 g/mol | Z = 13	28,1 g/mol | Z = 14	31,0 g/mol | Z = 15	32,1 g/mol | Z = 16	35,5 g/mol | Z = 17	39,9 g/mol | Z = 18
		$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(1)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(2)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(3)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(4)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(5)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(6)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(7)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(8)}$
	4	**Potassium (K)**	**Calcium (Ca)**	**Gallium (Ga)**	**Germanium (Ge)**	**Arsenic (As)**	**Sélénium (Se)**	**Brome (Br)**	**Krypton (Kr)**
		39,1 g/mol | Z = 19	40,1 g/mol | Z = 20	69,7 g/mol | Z = 31	72,6 g/mol | Z = 32	74,9 g/mol | Z = 33	79,0 g/mol | Z = 34	79,9 g/mol | Z = 35	83,8 g/mol | Z = 36
		$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(8)}\ N^{(1)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(8)}\ N^{(2)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(18)}\ N^{(3)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(18)}\ N^{(4)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(18)}\ N^{(5)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(18)}\ N^{(6)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(18)}\ N^{(7)}$	$K^{(2)}\ L^{(8)}\ M^{(18)}\ N^{(8)}$