

Classification périodique

Alcalins Réagissent violemment sur l'eau	Alcalino-terreux Réagissent avec l'eau ; ions forment des précipités avec CO_3^{2-} et OH^-					Halogènes Ions forment des précipités avec Ag^+ et réagissent avec MnO_4^-	Gaz rares Non réactifs
Hydrogène Z = 1 1_1H Structure électronique : (K) ¹ Lewis : H Ions : H^+ , H							Hélium Z = 2 4_2He Structure électronique : (K) ² Lewis : He Ions : -
Lithium Z = 3 3_3Li Structure électronique : (K) ² (L) ¹ Lewis : Li Ion : Li^+	Béryllium Z = 4 4_4Be Structure électronique : (K) ² (L) ² Lewis : Be Ion : Be^{2+}	Bore Z = 5 5_5B Structure électronique : (K) ² (L) ³ Lewis : B Ion : B^{3+}	Carbone Z = 6 6_6C Structure électronique : (K) ² (L) ⁴ Lewis : C Ion : -	Azote Z = 7 7_7N Structure électronique : (K) ² (L) ⁵ Lewis : N Ion : N^{3-}	Oxygène Z = 8 8_8O Structure électronique : (K) ² (L) ⁶ Lewis : O Ion : O^{2-}	Fluor Z = 9 9_9F Structure électronique : (K) ² (L) ⁷ Lewis : F Ion : F^-	Néon Z = 10 ${}^{10}_{10}Ne$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ Lewis : Ne Ions : -
Sodium Z = 11 ${}^{11}_{11}Na$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ¹ Lewis : Na Ion : Na^+	Magnésium Z = 12 ${}^{12}_{12}Mg$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ² Lewis : Mg Ion : Mg^{2+}	Aluminium Z = 13 ${}^{13}_{13}Al$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ³ Lewis : Al Ion : Al^{3+}	Silicium Z = 14 ${}^{14}_{14}Si$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ⁴ Lewis : Si Ion : -	Phosphore Z = 15 ${}^{15}_{15}P$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ⁵ Lewis : P Ion : P^{3-}	Soufre Z = 16 ${}^{16}_{16}S$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ⁶ Lewis : S Ion : S^{2-}	Chlore Z = 17 ${}^{17}_{17}Cl$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ⁷ Lewis : Cl Ion : Cl^-	Argon Z = 18 ${}^{18}_{18}Ar$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ⁸ Lewis : Ar Ion : -
Potassium Z = 19 ${}^{19}_{19}K$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ⁸ (N) ¹ Lewis : K Ion : K^+	Calcium Z = 20 ${}^{20}_{20}Ca$ Structure électronique : (K) ² (L) ⁸ (M) ⁸ (N) ² Lewis : Ca Ion : Ca^{2+}						
1 e- externe $n_1 = 1$ NaH, LiH	2 e- externes $n_1 = 2$ BeCl ₂ , MgCl ₂ , CaCl ₂	3 e- externes $n_1 = 3$ BH ₃ , AlH ₃ , BCl ₃ et AlCl ₃	4 e- externes $n_1 = 4$ CH ₄ , SiH ₄ , CO ₂ , SiO ₂	5 e- externes $n_1 = 3$ NH ₃ , PH ₃	6 e- externes $n_1 = 2$ H ₂ O, H ₂ S	7 e- externes $n_1 = 1$ HF, HCl	0 e- externe $n_1 = 0$ -