



Classification des corps purs : Métaux et Non-métaux

Les corps purs simples sont classés en deux catégories :

Les métaux (symbole : **M**)

Les non-métaux (symbole : **X**)

1.1. Caractéristiques

Métaux (M)	Non-métaux (X)
<p><u>Propriétés physiques :</u></p> <ul style="list-style-type: none"> Bons conducteurs électriques Malléables Eclat métallique Bons conducteurs thermique Masse volumique $> 2,5 \text{ g/cm}^3$ Typiquement : Solides, point de fusion élevé 	<ul style="list-style-type: none"> Mauvais conducteurs électriques Non malléables (cassants) Mats Mauvais conducteurs thermique Masse volumique $< 2,5 \text{ g/cm}^3$ Typiquement : solides, liquides, gazeux, point de fusion peu élevé
 <p>Plomb (Pb) Cuivre (Cu)</p>	 <p>Soufre (S) Carbone (C)</p>

1.2. Localisation dans le tableau périodique

Les métaux et non-métaux sont séparés dans le tableau périodique par une limite en forme d'escalier. Il s'agit d'une limite conventionnelle¹, en effet, la transition entre des éléments ayant des caractéristiques métalliques et ceux ayant des caractéristique non métallique est progressive. De part et d'autre de cette limite se trouvent des « métalloïdes » qui possèdent des caractéristiques propre aux deux catégories.

Métaux (M)										Non-Métaux (X)								
1	H															He		
2	Li	Be														Ne		
3	Na	Mg														Ar		
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Ac	Unq	Unp	Unh	Uns											
			6	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
			7	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

+ d'infos et d'exemples : <http://lachimie.net/13.métaux.htm>

¹ Définie par convention, par choix. Elle ne reflète pas nécessairement la réalité, mais a été fixée par les chimistes pour des raisons de facilité.