CHAPITRE 1 LES METAUX DE LA VIE QUOTIDIENNE

Les **métaux** constituent des éléments indispensables dans la chimie. Ils sont présents dans notre vie quotidienne.

Les métaux les plus souvent utilisés sont le fer, l'aluminium, le cuivre, l'argent et l'or.

Dans la nature, on les trouve sous forme de minerai. Ils sont ensuite travaillés pour leur donner les formes qu'on connait actuellement.

I) Comment reconnaitre quelques métaux usuels?

Pour reconnaitre et différencier les différents métaux usuels, on se base sur leurs différentes caractéristiques :

- * Leur couleur
- * Leur comportement **magnétique** (sont-ils oui ou non attirés par un aimant ?)
 - * Leur **masse** (1 cm³ de métal étudié)
 - * Leur **corrosion** (attaque de l'air)

⇒ Activité : compléter le tableau des caractéristiques des métaux à l'aide de votre livre ou de wikipedia :

Métal	Photographie	Couleur	Corrosion	Comportement magnétique	Densité
Or			,		g/cm³
Cuivre				-	g/cm³
Argent	0				g/cm³
Fer					g/cm³
Aluminium					g/cm³

II) Les métaux et les alliages

En mélangeant un métal avec un ou plusieurs autres éléments, sous de fortes températures, on peut obtenir des **alliages**.

Un alliage a toujours de meilleures propriétés que les métaux dont il dérive.

Exemples:

Acier = fer + carbone

Laiton = zinc + cuivre

Bronze = cuivre + étain

III) Le tri et le recyclage

⇒ Activité p. 19 (côté exercices)

Après utilisation, les métaux peuvent être collectés, triés et recyclés.

On recycle les métaux usuels pour 2 principales raisons :

- éviter l'épuisement des ressources naturelles.
- dépenser moins d'énergie pour la fabrication du nouveau métal.

⇒ Doc : recyclage de l'acier et de l'aluminium



