La matière se divise en deux groupes: les métaux et les non-  
métaux.

En raison de leurs propriétés particulières, les métaux sont   
employés d'une multitude de façons.

Les gens se servent des métaux depuis longtemps. On a   
commencé par le cuivre, ensuite le bronze, le fer et l'acier.   
Maintenant, on emploie aussi les alliages, des mélanges de   
métaux, pour fabriquer des pièces d'avion, des broches, des   
fonds de casseroles, etc. Les propriétés du métal choisi   
correspondent à l'utilisation qui en sera faite.

**Transformation physiques et réactions   
chimiques - Section 1.7 Pages 28-30**

Dans notre vie quotidienne, on peut observer une multitude   
de transformations de la matière.

Par exemple:

* cuire un oeuf
* brûler de l'essence dans ton auto
* congeler de l'eau

Comment peux-tu identifier une transformation?

**Changement :**

**-de couleur**

**-de température**

**-d’état et**

**-de propriétés**

**Types de transformation :**

* **physique**
* **chimique**

Nous pouvons en apprendre beaucoup   
en observant une chandelle. Les   
propriétés physiques de la chandelle,   
telles que sa couleur, sa texture et sa   
masse volumique, n'empêchent pas la   
cire de se transformer. Ainsi, la cire   
fond à une température précise, c'est-à-  
dire qu'elle atteint son point de fusion,   
puis elle se transforme en gaz à son   
point d'ébullition. Ces propriétés   
physiques ont une incidence sur la   
capacité de la chandelle à subir une   
transformation physique. Quelle soit   
fondue ou vaporisée, la cire reste   
toujours de la cire.

Transformation physique

Dans une transformation physique, la matière reste   
inchangée, même si son état ou sa forme est modifiée. C'est-  
à-dire que la substance reste la même substance (pas de   
nouvelle substance formée), même si elle change de forme   
ou d'état.

***Les six transformations physiques sont:***

Fusion, ébullition, congélation, condensation, sublimation,   
dissolution

**La plupart des transformations physiques sont   
facilement réversibles.**

Transformation chimique

Dans une transformation chimique, la substance originale est   
changé en une ou plusieurs nouvelles substances ayant des   
propriétés complètement différentes.

**La plupart des transformations chimiques sont   
difficilement réversibles parce qu'une nouvelle substance   
a été créée. Les transformations chimiques sont   
TOUJOURS impliquées dans la création d'une ou de   
plusieurs nouvelles substances.**

***Exemples de transformations chimiques:***

brûler, cuire et rouiller