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