

Chapitre 3

Section 3.3: Les changements physiques et les changements chimiques

Les changements physiques

- L'apparence d'une substance peut changer.
- Les liaisons retenant les atomes ensemble dans les molécules.
- Les ions n'ont pas été brisés.
- Il n'y a pas formation de nouvelles liaisons.

Des exemples de changement physique

- La fusion
 - Solide → liquide
- L'évaporation
 - Liquide → gaz
- La condensation
 - Gaz → liquide



Des exemples de changement physique

- La congélation
 - Liquide → solide
- La dissolution
 - La formation d'une solution par le mélange de 2 substances



Les changements chimiques

- Produit de nouvelles substances.
- Ces substances ont des propriétés nouvelles, perceptibles ou non.
- Il y a formation de nouvelles liaisons pendant que des autres se brisent.
- Les substances initiales s'appellent les réactifs et les substances formées par la réaction s'appellent les produits.
- Tous les éléments qui se trouvent dans les réactifs se trouvent dans les produits dans la même quantité.
- Les éléments sont conservés mais pas les composés.

Des exemples de changement chimique

- Quelquefois c'est facile de voir:
- Quelquefois c'est difficile de voir:



Au travail...

- Page 89 questions 1-3
- Page 95 questions 1-3