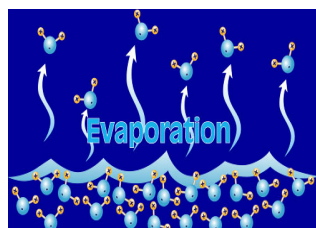
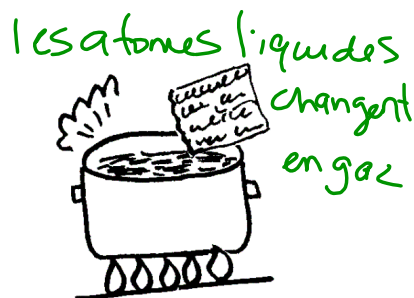
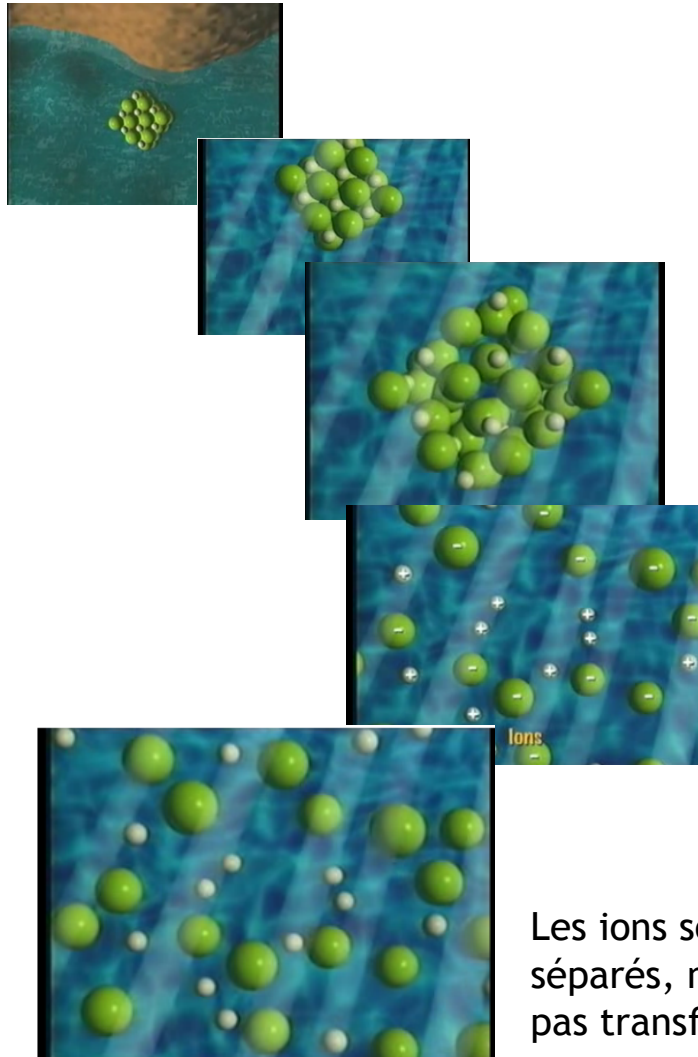


Les changements physiques

Exemple : la dissolution d'un sel.



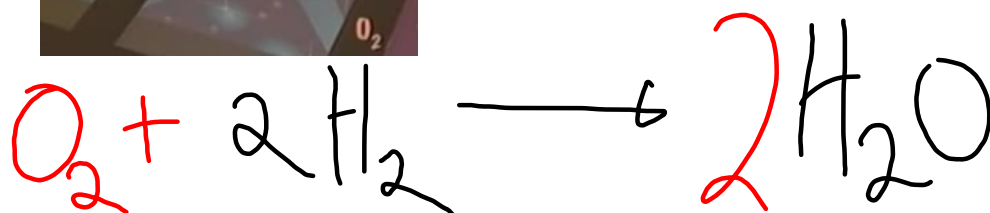
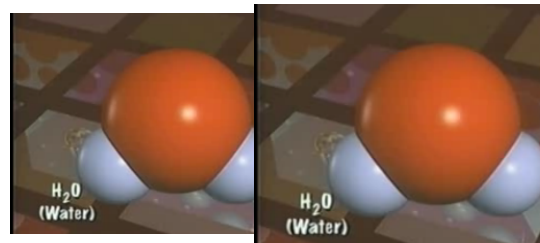
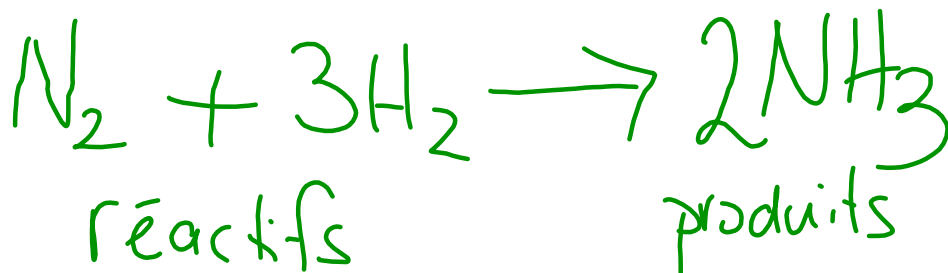
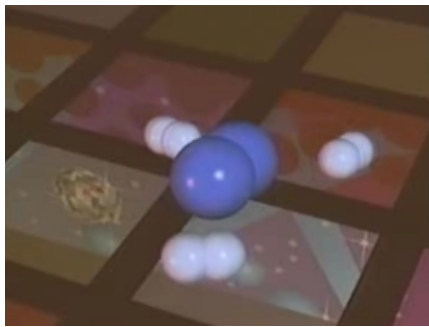
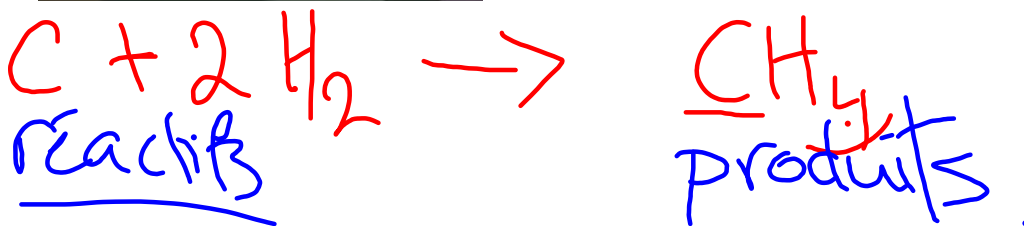
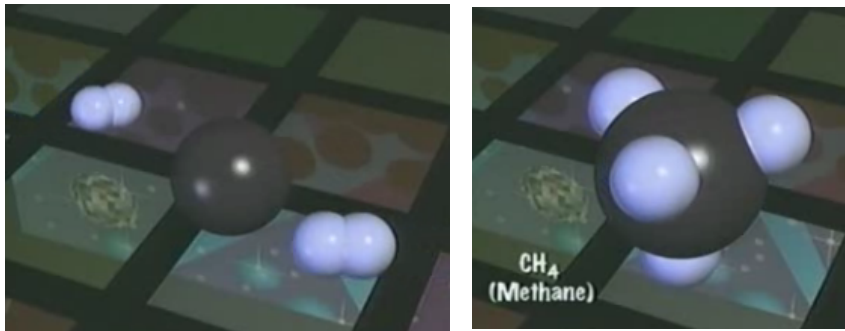
Les changements physiques:

Dans un changement physique, les molécules ne sont pas transformées, mais elles changent de place ou de mouvement.

Donc, il n'y a pas de nouvelle substance formée.

Exemples: dissoudre du sel
les changements
d'état
(évaporation,
condensation,
fusion.....)

Des changements chimiques



Réaction ou changement chimique?

Les molécules qui étaient présentes au commencement de la réaction sont transformées en nouvelles molécules -- mais en utilisant les mêmes atomes.

Les atomes ne sont ni créés ni détruits dans les changements chimiques mais ils sont recombinaés en nouvelles molécules.

Les indications d'un changement chimique:

Puisqu'on ne voit pas les molécules on doit observer le changement, et essayer de figurer si des substances différentes ont été formées.

Voici des indications qui indiquent qu'un changement chimique a eu lieu:

1. Changement de couleur
2. Formation de bulles de gaz.
3. Production ou absorption de chaleur, de lumière et de bruit.
4. Formation d'un précipité (un nouveau solide formé dans une solution).
5. Difficile à inverser.

