

Chapitre O3 : Acides, bases et métaux

Rappels :

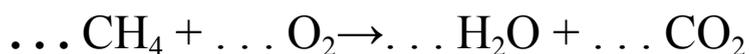
Déf : Une **transformation physique** ne change pas la nature ni les propriétés caractéristiques de la matière. Les atomes et les molécules ne changent pas.

Ex : changement d'état, dissolution...

Déf : Une **transformation chimique** change la nature et les propriétés caractéristiques de la matière. Les atomes ne changent pas mais sont réassemblés en de nouvelles molécules. Il y a donc des substances qui disparaissent, **les réactifs**, et des substances qui apparaissent, **les produits**.

Lors de transformations physique ou chimique, **la masse se conserve** car les atomes ne peuvent pas disparaître.

Ex : combustion du méthane : **(à toi de l'équilibrer voir conseils plus bas)**



Conseil pour équilibrer les équations :

je rappelle qu'il faut autant d'atomes dans les réactifs (à gauche) que dans les produits (à droite), possibilité de faire le tableau et suivre l'ordre CHO, voir le cours de 4ème au besoin