

Module 2: Les réactions chimiques

Section 9: Les réactions de neutralisation

Résultats d'apprentissages

- perform experiments, using appropriate instruments and procedures, to identify substances as acids, bases, or salts, based on their characteristic properties (212-8, 213-5)
- describe how neutralization involves tempering the effects of an acid with a base or vice versa (321-2)
- classify simple acids, bases, and salts based on their characteristics, name, and formula (319-2)

Réactions de neutralisation

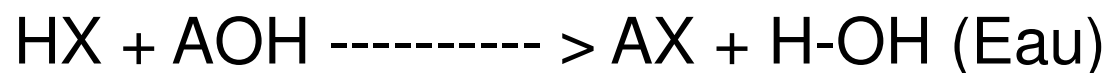
On appelle une réaction de neutralisation, toute réaction impliquant un acide et une base.

Les réactions de neutralisation sont un type particulier de déplacement double.

La formule générale est :



ou



Exemples de réactions de neutralisation

Écris l'équation balancée des réactions de neutralisation suivantes et nomme le sel:

Acide sulfurique + Hydroxyde de sodium ---- > ???

Acide nitrique + Hydroxyde de magnésium ---- > ???

Acide iodhydrique + Hydroxyde de calcium ---- > ???

Travail

- Formatif
- Sommatif
 - Quiz
 - Test