

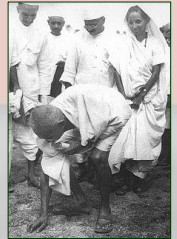
Les sels

PowerPoint 5.2

Les catégories de composés

Comment les composés sont-ils catégorisés?

- Les composés ioniques et les composés covalents
- Les acides et les bases
- Les sels



CaSO_4



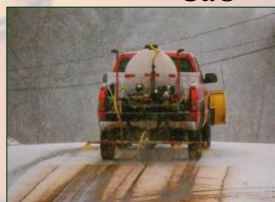
CaO



$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$



CaCl_2



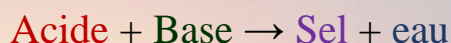
MgCl_2



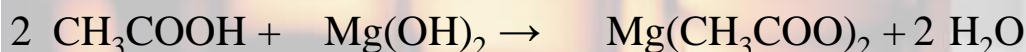
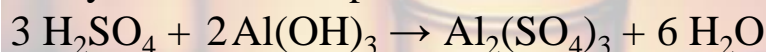
NaCl , et aussi KI et NaI

Les sels

Les sels sont des composés ioniques qui peuvent se former lors d'une réaction entre un acide et une base (une neutralisation).

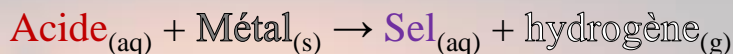


Essayez d'écrire les produits de réactions des neutralisations suivantes,

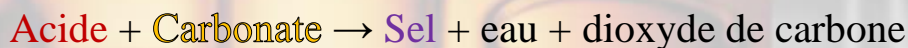


D'autres réactions qui produisent des sels

- La plupart des métaux produit un sel et de l'hydrogène gazeux, $\text{H}_{2(\text{g})}$, dans la présence d'un acide.



- Les carbonates produisent un sel, de l'eau, et du dioxyde de carbone dans la présence d'un acide.

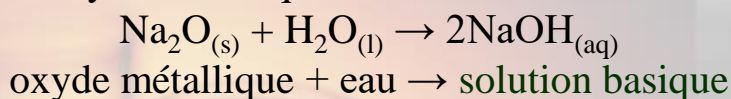


Des réactions avec des oxydes

Un oxyde est un composé ionique qui contient au moins un atome ou ion d'oxygène combiné à un ou à plusieurs autres éléments.

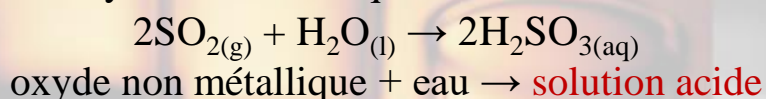
Un oxyde métallique est un métal lié à, au moins, un oxygène.

➤ Avec l'eau, les oxyde métalliques forment des **solutions basiques**.



Un oxyde non métallique est un non métal lié à, au moins, un oxygène.

➤ Avec l'eau, les oxyde non métalliques forment des **solutions acides**.



➤ La pluie acide peut se former avec des oxydes non métalliques et l'eau

Des questions de révision

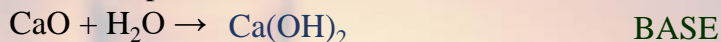
1. Qu'est-ce que c'est le pH?
2. Quelle serait la différence entre un acide de pH 3 et un acide de pH 4 en termes de $[\text{H}^+]$?
3. Citez si chacun des composés suivants sont acides, basiques, ou neutres.



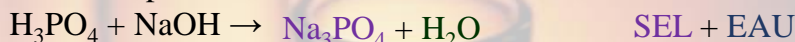
4. Que seront les produits de la réaction suivante?



5. Que seront les produits de la réaction suivante?



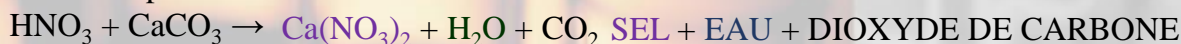
6. Que seront les produits de la réaction suivante?



6. Que seront les produits de la réaction suivante?

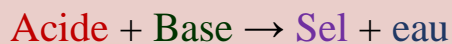


7. Que seront les produits de la réaction suivante?

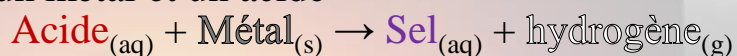


Récapitulons!

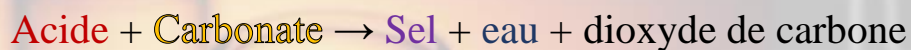
Réaction de neutralisation



Réaction entre un métal et un acide



Réaction entre un carbonate et un acide



Réaction entre un oxyde métallique et l'eau



Réaction entre un oxyde non métallique et l'eau

