

# ACIDES ET BASES

## LIENS VIDEO

Théorie de BRÖNSTED

$$[H_3O^+] \times [HO^-] = K_e$$

Le pH

$$[H_3O^+] \times [HO^-] = K_e$$

Les couples acido-basiques

$$[H_3O^+] \times [HO^-] = K_e$$

Le produit ionique de l'eau

$$[H_3O^+] \times [HO^-] = K_e$$

Les pictogrammes

$$[H_3O^+] \times [HO^-] = K_e$$

Neutralisation acido-basique

$$[H_3O^+] \times [HO^-] = K_e$$