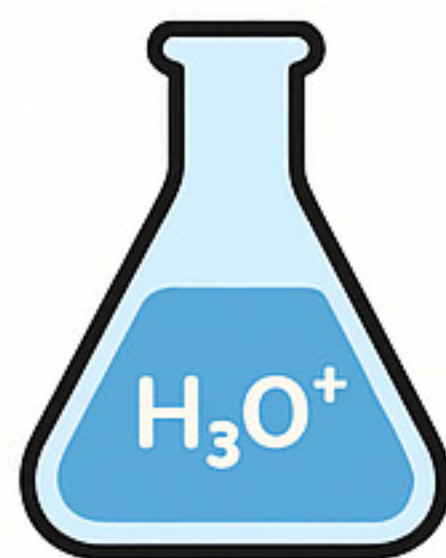


Calculer le pH d'une solution



$$\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+]$$

$[\text{H}_3\text{O}^+]$ est la concentration en ions oxonium (mol/L)

Échelle de pH



0

neutre

14

acide

basique

Acide fort

$$\text{pH} = -\log C_A$$

Base forte

$$\text{pH} = 14 + \log C$$

Acide faible

$$\text{pH} = 1/2 \text{ pKa} - 1/2 \log C$$

Base faible

$$\text{pH} = 7 + 1/2 \text{ pKa} + 1/2 \log C$$



À retenir

Pour un acide fort:

$$\text{pH} = -\log C_A$$

Pour une base forte:

$$\text{pH} = 14 + \log C_B$$