

# Ce qu'il faut savoir (acides et bases)

- Connaître la définition d'un acide et d'une base selon Bronsted-Lowry
- Connaître la définition de la constante d'acidité  $K_a$ , de la constante de basicité  $K_b$  et du produit ionique de l'eau  $K_e$  ainsi que les relations qui les lient
- Connaître la définition du pH et du pOH d'une solution et la relation qui les lie dans une solution aqueuse (diluée) à 298 K.
- Calculer le pH d'un acide fort et d'un acide faible dans l'eau à 298 K
- Calculer le pH d'une base forte et d'une base faible dans l'eau à 298 K
- Calculer le pH d'une solution tampon dans l'eau à 298 K
- Calculer le pH d'une solution tampon après l'addition d'un acide fort ou d'une base forte dans l'eau à 298 K
- Calculer le pH d'une solution aqueuse obtenue à partir de mélanges remarquables d'acides et de bases obtenus lors de réactions de titrage