

Réactions acido-basiques

- constante d'acidité ;
 - diagramme de prédominance, de distribution ;
 - exemples usuels d'acides et bases : nom, formule et nature – faible ou forte – des acides sulfurique, nitrique, chlorhydrique, phosphorique, acétique, de la soude, l'ion
- Identifier le caractère acido-basique d'une réaction en solution aqueuse.

Écrire l'équation de la réaction modélisant une transformation en solution aqueuse en tenant compte des caractéristiques du milieu réactionnel (nature des espèces chimiques en présence, pH...) et des observations expérimentales.

hydrogénocarbonate, l'ammoniac.