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.