

Nom, prénom :

Réactions acide-base

6^e D

Pour toutes les réactions proposées, identifier les espèces chimiques présentes dans chaque solution initiale, encadrer les espèces majoritaires acide et basique susceptibles de réagir lors du mélange de ces solutions.

Ecrire l'équation ionique de la réaction potentielle entre l'acide et la base, calculer la valeur de la constante d'équilibre de la réaction. Ecrire l'équation moléculaire bilan.

a) CH_3COOH et HCl b) NH_4Br et NaHSO_3 c) H_2S et NH_3