

af + bf : $K_c = \frac{K_{a1} \text{NH}_4^+ / \text{NH}_3}{K_{a2} \text{H}_2\text{SO}_3 / \text{HSO}_3^-} = \frac{6 \cdot 10^{-10}}{1,6 \cdot 10^{-2}} = 3,75 \cdot 10^{-8} < 10^{-3}$
 + Br^- / + Na^+ // // + $\text{Na}^+ + \text{Br}^-$
 éq. impossible

éq. moléculaire



Réactifs donnés au départ

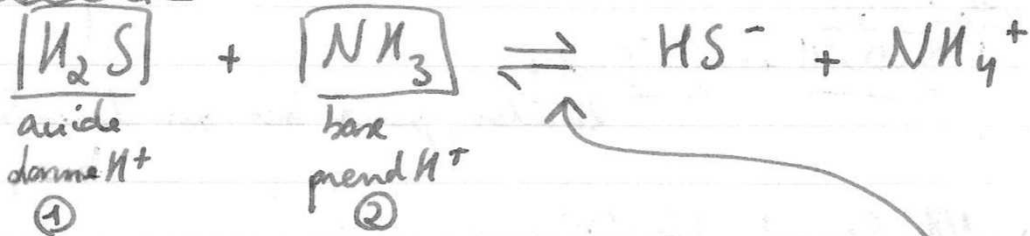
produits obtenus dans l'éq. ionique

ions spect. non pris pour l'éq. ionique

$\boxed{H_2S}$ ♂
 acide faible
 réagit peu
 rete majoritaire
 dans l'eau

$\boxed{NH_3}$
 base faible
 réagit peu
 dans l'eau
 rete majoritaire

eq. ionique



$$K_c = \frac{K_{a1} H_2S / HS^-}{K_{a2} NH_4^+ / NH_3} = \frac{1 \cdot 10^{-7}}{6 \cdot 10^{-10}} = 166,7$$

$1000 < K_c < 10000$

eq. moléculaire



Réactifs présents au départ

produits obtenus dans l'eq. ionique
 si ion à rassembler avec contre ion de signe opposé