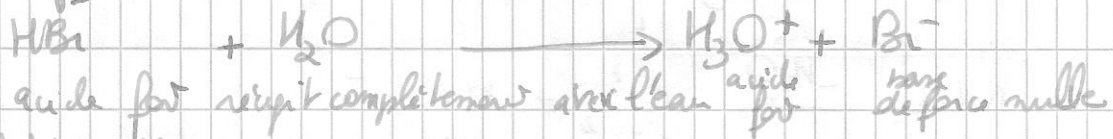


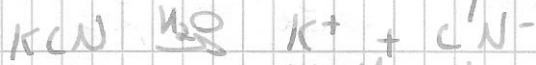
4B f) HBr et HCOOH



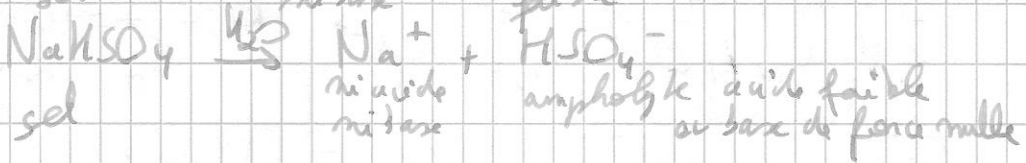
HCOOH

acide faible, réagit peu avec l'eau
pas de base → pas de réaction acide base.

4C g) KCN et NaHSO₄

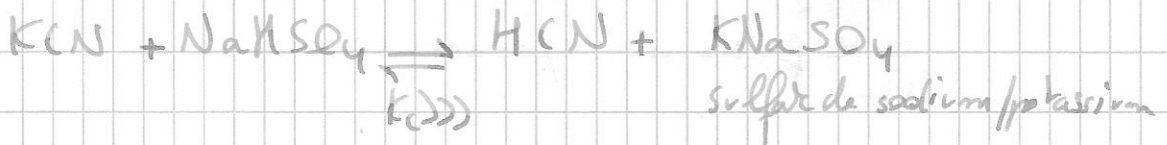


sel ni acide ni base base faible



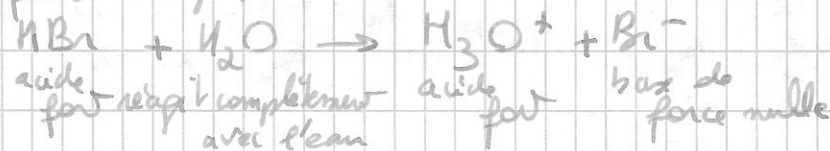
1) $\text{HSO}_4^- / \text{SO}_4^{2-}$ $K_{a1} = 1,25 \cdot 10^{-2}$ $K_c = \frac{K_{a1}}{K_{a2}} = 25000000$ $K_c \gg \gg$

2) HCN / CN^- $K_{a2} = 5 \cdot 10^{-10}$



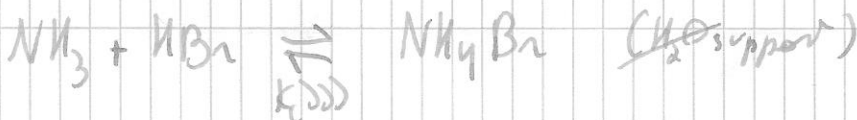
h) NH₃ et HBr

NH₃
base faible réagit peu avec l'eau



1) $\text{H}_3\text{O}^+ / \text{H}_2\text{O}$ $K_{a1} = 55,5$ $K_c = \frac{K_{a1}}{K_{a2}} = 9,2 \cdot 10^{10}$ $K_c \gg \gg$

2) $\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3$ $K_{a2} = 6 \cdot 10^{-10}$



i) HClO_4

acide faible réagit peu avec l'eau



acide fort réagit complètement
avec l'eau

base de
force nulle

acide
fort

pas de base \rightarrow pas de réaction acide-base