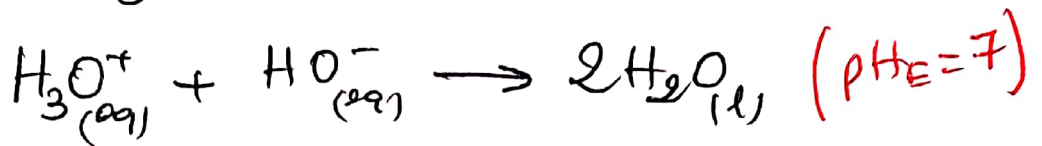


* Cas d'un acide fort ($AH + H_2O \xrightarrow{\text{total}} H_3O^+ + A^-$):

On dose H_3O^+ dans S_A avec HO^- dans S_B

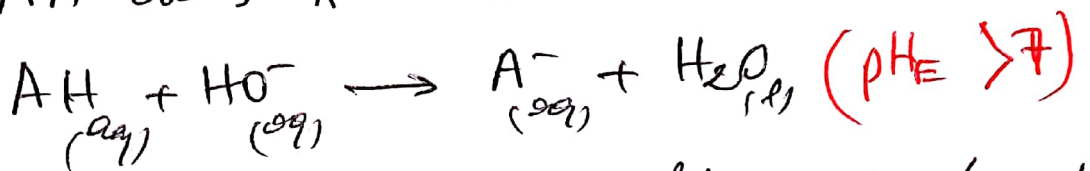


- dans S_A : $[H_3O^+] = C_A$; V_A } $\Rightarrow C_A \cdot V_A = C_B V_{BE}$
 - dans S_B : $[HO^-] = C_B$; V_{BE} }

* Cas d'un acide faible ($AH + H_2O \rightleftharpoons^{limit\acute{e}} A^- + H_3O^+$):

dans ce cas on a : $[AH]_{\text{dans } S_A} \approx C_A$

on dose AH dans S_A avec HO^- dans S_B



- dans S_A : $[AH] \approx C_A$; V_A $\xrightarrow{\text{dilution}}$ $[AH] \approx C'_A$; V'_A

- dans S_B : $[HO^-] = C_B$; V_{BE}

$\Rightarrow C_A V_A = C'_A \cdot V'_A = C_B V_{BE}$ ne change pas.

Exercice:

On dose une solution acide S_A ($C_A = ?$; $V_A = 20 \text{ mL}$)
 avec une solut. basique S_B ($C_B = ?$; $V_{BE} = 15 \text{ mL}$)

On dilue S_A n fois et S_B $(n+1)$ fois et on dose

$V_A = 20 \text{ mL}$ avec S'_A avec S'_B , le volume atteint

l'equivalence est $V'_{BE} = 18 \text{ mL}$,

determiner n .