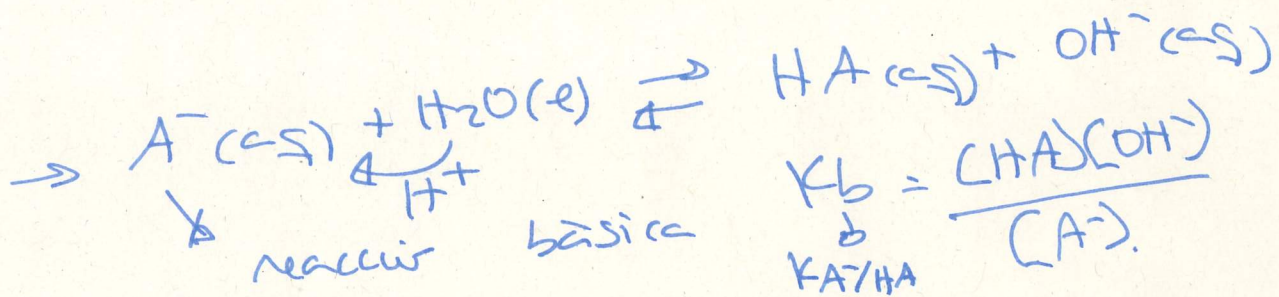
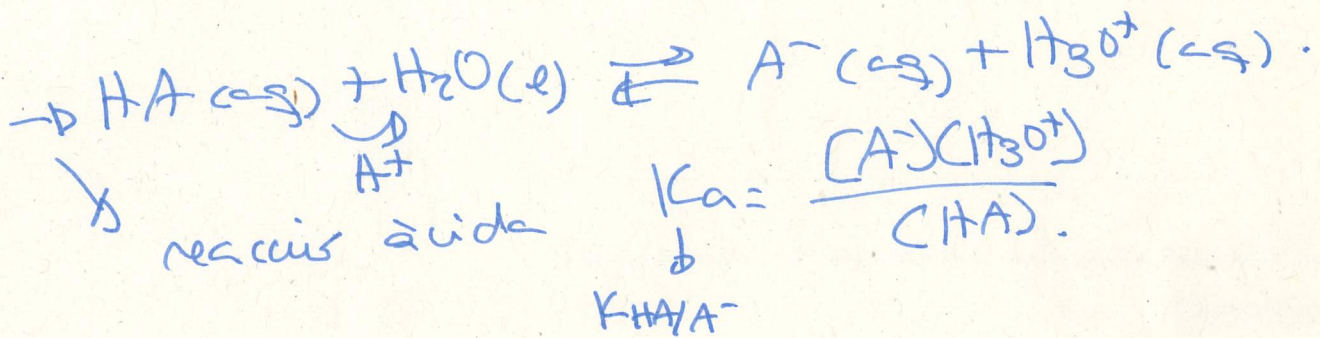


• Relació entre K_a i K_b per un mateix parell acid-base conjugat. $\boxed{HA/A^-}$



\rightarrow Si fais $K_a \cdot K_b$ obtinc:

$$K_a \cdot K_b = \frac{[A^-][H_3O^+]}{[HA]} \cdot \frac{[HA][OH^-]}{[A^-]}$$

\downarrow reduïm

$$\frac{[A^-][H_3O^+][HA][OH^-]}{[HA][A^-]} = K_a \cdot K_b$$

$$[H_3O^+][OH^-] = K_a \cdot K_b$$

$$K_w = [H_3O^+][OH^-] = 10^{-14}$$

$\boxed{K_w = K_a \cdot K_b}$ \rightarrow per un mateix parell acid/base