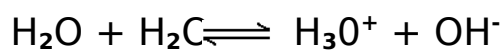


IONSKI PRODUKT VODE



$$K_c = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{OH}^-]}{[\text{H}_2\text{O}]^2}$$

$$K_{\text{H}_2\text{O}} = [\text{H}_3\text{O}^+][\text{OH}^-] = 10^{-14} \quad \square \quad [\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{OH}^-] = 10^{-7}\text{M}$$

IONSKI PRODUKT VODE: produkt ionov v vodi

$[\text{H}_3\text{O}^+] > 10^{-7}\text{M}$: koncentracija je kislá

$[\text{OH}^-] < 10^{-7}\text{M}$: koncentracija je kislá

$[\text{H}_3\text{O}^+] < 10^{-7}\text{M}$: koncentracija je bazična

$[\text{OH}^-] > 10^{-7}\text{M}$: koncentracija je bazična