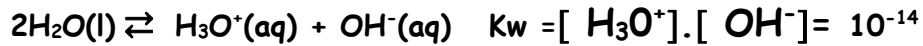


UR PURUAREN AUTOIONIZAZIOA(25°C) ETA DISOLUZIO BATEN pH-a

UR PURUAREN AUTOIONIZAZIOA (25°C) gutxi baina ionizatuta dago



*Kw, uraren autoionizazioaren konstantea

$$\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+] \rightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}}$$

$$\text{pOH} = -\log[\text{OH}^-] \rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-\text{pOH}}$$

$$\text{pH} + \text{pOH} = 14$$

DISOLUZIO BATEN AZIDOTASUNA

$[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{OH}^-]$ ur puruan	Disoluzioa NEUTROA da : $[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{OH}^-] = 10^{-7}\text{M}$ izango dira $K_w = 10^{-14}$ delako.
$[\text{H}_3\text{O}^+] > [\text{OH}^-]$ esan nahi du uretan azido bat dagoela $[\text{H}_3\text{O}^+]$ handitu delako.	Disoluzioa AZIDOA da $[\text{H}_3\text{O}^+] > 10^{-7}\text{M}$ eta $[\text{OH}^-] < 10^{-7}\text{M}$ izango dira, $K_w = 10^{-14}$ delako $\rightarrow \text{pH} < 7$
$[\text{H}_3\text{O}^+] < [\text{OH}^-]$ esan nahi du uretan base bat dagoela $[\text{OH}^-]$ handitu delako	Disoluzioa BASIKOA da $[\text{OH}^-] > 10^{-7}\text{M}$ $[\text{H}_3\text{O}^+] < 10^{-7}\text{M}$ izango dira, $K_w = 10^{-14}$ delako $\rightarrow \text{pH} > 7$

pH < 7	[H ₃ O ⁺] > [OH ⁻]	AZIDOA
pH > 7	[H ₃ O ⁺] < [OH ⁻]	BASIKOA
pH = 7	[H ₃ O ⁺] = [OH ⁻]	NEUTROA

