

Caracterul soluției	MARE ← MICĂ							Neutră	← MICĂ MARE						
	← CREȘTE ACIDITATEA								CREȘTE BAZICITATEA →						
pH	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
[H ₃ O ⁺] acid	1	10 ⁻¹	10 ⁻²	10 ⁻³	10 ⁻⁴	10 ⁻⁵	10 ⁻⁶	10 ⁻⁷	10 ⁻⁸	10 ⁻⁹	10 ⁻¹⁰	10 ⁻¹¹	10 ⁻¹²	10 ⁻¹³	10 ⁻¹⁴
[HO ⁻] bază	10 ⁻¹⁴	10 ⁻¹³	10 ⁻¹²	10 ⁻¹¹	10 ⁻¹⁰	10 ⁻⁹	10 ⁻⁸	10 ⁻⁷	10 ⁻⁶	10 ⁻⁵	10 ⁻⁴	10 ⁻³	10 ⁻²	10 ⁻¹	1
pOH	14	13	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	0
Caracterul soluției	← CREȘTE ACIDITATEA							Neutră	CREȘTE BAZICITATEA →						
	MARE ← MICĂ								← MICĂ MARE						

FORMULE :

$$[\text{H}_3\text{O}^+][\text{HO}^-] = 10^{-14} \text{ mol}^2/\text{l}^2$$

$$\text{pH} = -\lg[\text{H}_3\text{O}^+]$$

$$\text{pOH} = -\lg[\text{HO}^-]$$

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

SOLUȚIE NEUTRĂ

$$\text{pH} = \text{pOH} = 7$$

SOLUȚIE ACIDĂ

$$\text{pH} < 7$$

SOLUȚIE BAZICĂ

$$\text{pH} > 7$$