

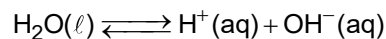


Nome: _____ Data: / / 2025

Professor: RODOLPHO CAEIRO DOS SANTOS 1º Ano do Ensino Médio Turma: _____

(Gabarito) Teste de Química I – 4º Bimestre**Questão 1:**

Será básica.

(1,0 ponto)**Questão 2:**

$$K_W = [\text{H}^+] \times [\text{OH}^-]$$

(1,0 ponto)**Questão 3:**

A 25 °C, o valor de $K_W = 1,0 \times 10^{-14}$. Nesse caso, a condutividade elétrica da água será baixa. Pois, as concentrações dos íons H^+ e OH^- serão muito pequenas.

(1,0 ponto)**Questão 4:**

Cálculo do valor da concentração de íons H^+ em uma amostra que está no limite inferior de pH:

Limite inferior = 6,0.

$$\text{pH} = -\log[\text{H}^+] \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-\text{pH}}$$

$$\text{pH} = 6,0$$

$$[\text{H}^+] = 10^{-\text{pH}} \Rightarrow [\text{H}^+] = 1,0 \times 10^{-6} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

(1,0 ponto)**Questão 5:**

Letra B.

(1,0 ponto)