

**RESOLUÇÃO COMENTADA
BAHIANA DE MEDICINA / 2026.1****QUÍMICA****QUESTÃO 4****Resolução:**

A) $\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$

$$6 = -\log [\text{H}^+]$$

$$\log [\text{H}^+] = -6$$

$$[\text{H}^+] = 10^{-6} \text{ mol/L}$$

B) A massa da amostra analisada é superior à quantidade máxima que pode ser dissolvida para uma certa quantidade de solvente.

C) Ca : $8/40 = 0,2 \text{ mol Ca}$

$$\text{C} : 4,5/12 = 0,375 \cong 0,4 \text{ mol C}$$

$$\text{O} : 12,8/16 = 0,8$$

$$0,2 : 0,4 : 0,8 \therefore 1 : 2 : 4 \quad \text{CaC}_2\text{O}_4$$