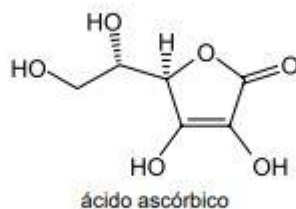


Questão 75

Considere a fórmula estrutural do ácido ascórbico (vitamina C).



Um comprimido efervescente contendo 1 g de vitamina C foi dissolvido em água, de modo a obter-se 200 mL de solução. A concentração de ácido ascórbico na solução obtida é, aproximadamente,

- (A) 0,01 mol/L.
- (B) 0,05 mol/L.
- (C) 0,1 mol/L.
- (D) 0,2 mol/L.
- (E) 0,03 mol/L.

ALTERNATIVA E

Ácido Ascórbico

$C_6H_8O_6 = 176 \text{ g/mol}$

$1\text{g} \leftrightarrow 0,2 \text{ L}$

$X \leftrightarrow 1\text{L}$

$X = 5\text{g}$ de Ácido Ascórbico em 1L de solução

$1\text{mol} \leftrightarrow 176\text{g}$

$Y \leftrightarrow 5\text{g}$

$Y = 0,028\text{mol}$ de Ácido Ascórbico em 1L

$M = 0,03 \text{ mol/L}$