

Problema020: Calcula la concentración de la disolución que resulta de diluir 25 mL de una disolución 0,86M de nitrato de potasio, KNO_3 , hasta 500 mL.

Es un problema de dilución.

$$M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{0,86\text{M} \cdot 0,025\text{L}}{0,500\text{L}} = \frac{0,0215\text{mol}}{0,500\text{L}} = \underline{\underline{0,043\text{M}}}$$