

Definição: É da concentração de uma solução por meio de solvente não volátil.

Agora é sua vez: Complete o exemplo a seguir:

Adiciona-se
200 mL de água

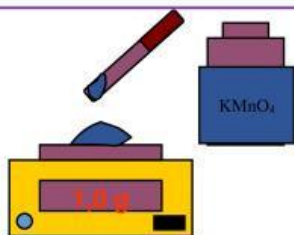


$V_i = 300 \text{ mL de solução}$
 $C_i = 0,2 \text{ mol/L de NaOH}$
Solução Inicial



$V_F = 500 \text{ mL de solução}$
 $C_F = ? \text{ mol/L de NaOH}$
Solução Final

Ao adicionar 200 mL de água à solução inicial, qual será a nova concentração obtida?



Sabendo que cada espátula contém 1g.
 $MM(KMnO_4) = 158 \text{ g/mol}$
 Solubilidade $KMnO_4 = 8 \text{ g/100 mL}$ de água a 25°C

Diagram illustrating the dilution process:

SOLUÇÃO ESTOQUE (Stock Solution): $m = 1\text{g}$, $V = 100 \text{ mL}$

Transfer: 2 mL

SOLUÇÃO DILUÍDA (Diluted Solution): $V = 100 \text{ mL}$

Labels for both solutions:

Molaridade: _____
 Concentração Comum: _____

Em relação a solução estoque, a solução é:



Bom Estudo!!!
 Profa. Ana (QuimicAna)