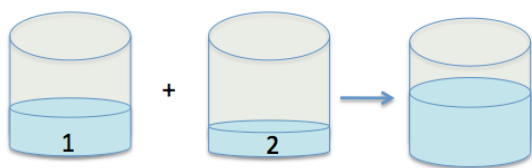


### Mistura de Soluções de mesmo Solutivo:



$$C_1V_1 + C_2V_2 = C_FV_F$$

$$M_1V_1 + M_2V_2 = M_FV_F$$

$$V_F = V_1 + V_2$$

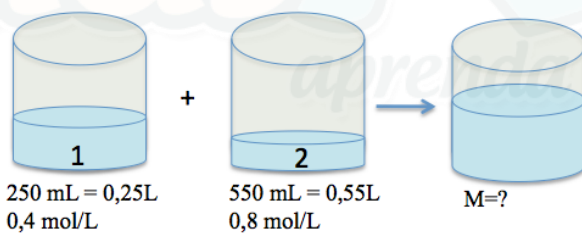
C = concentração em g/L

V = volume da solução (L)

M = molaridade ou concentração em mol/L

### Exercício Resolvido:

Misturamos 250 mL de solução 0,4 mol/L de um dado soluto com 550 mL de solução 0,8 mol/L do mesmo soluto. Calcule a molaridade da solução final.



$$M_1V_1 + M_2V_2 = M_FV_F$$
$$0,25 \cdot 0,4 + 0,55 \cdot 0,8 = M \cdot (0,25 + 0,55)$$
$$M = 0,675 \text{ mol/L}$$