

Diluição de Soluções:

C = concentração em g/L

V = volume da solução (L)

M = molaridade ou concentração em mol/L



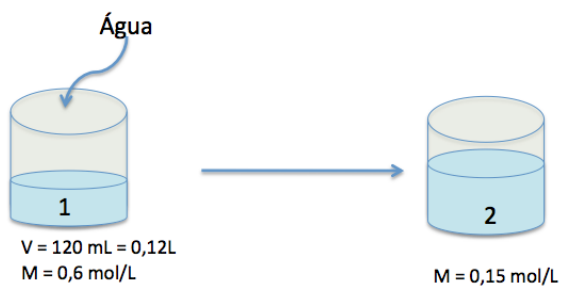
$$C_1V_1 = C_2V_2$$

$$M_1V_1 = M_2V_2$$

$$V_2 = V_1 + V_{H_2O}$$

Exercício Resolvido:

Que volume de água devemos adicionar a 120 mL de solução 0,6 mol/L para torná-la 0,15 mol/L?



$$M_1V_1 = M_2V_2$$
$$0,6 \cdot 0,12 = 0,15 \cdot V_2$$
$$V_2 = 0,48$$

$$V_2 = V_1 + V_{H_2O}$$