

preparare la seguente soluzione:

3,75 g di CuNO_3 in 400 mL di soluzione
determinare la conc molare

$$C = n/V = 0,030\text{mol} / 0,40 \text{ L} = 0,075 \text{ mol/L}$$

$$\text{MM} = 126 \text{ g/mol}$$

$$n = 3,75/126 = 0,030 \text{ mol}$$

determinare la massa di soluto disciolto nella seguente soluzione

250 mL di K_2SO_4 0,15 M

$$n = CV = 0,15 * 0,25 = 0,0375 \text{ mol}$$

$$m = n\text{MM} = 0,0375\text{mol} * 174\text{g/mol} = 6,53 \text{ g}$$

$$\text{MM} = 78+32+64 = 174 \text{ g/mol}$$

quanto HCl 0,75M è necessario per preparare 500mL di soluzione 0,05M ?

$$C_1 V_1 = C_2 V_2$$

$$V_1 = C_2 V_2 / C_1 = 0,05\text{M} * 500\text{mL} / 0,75\text{M} = 33,3 \text{ mL}$$