

④ COMPITO D'INTERESSE

Occorrono 70g di HCl. Quanti millilitri bisogna prelevare

da una soluzione commerciale di acido cloridrico

al 37,2% e $d = 1,20 \text{ g/ml}$

DATI

70g di HCl finali

HCl = 37,2% $d = 1,20 \text{ g/ml}$

In 100g

$$100 \text{ g sol} : 37,2 \text{ g di HCl} = x \text{ g di sol} : 70 \text{ g di HCl}$$

$$x = 188 \text{ g}$$

$$V = \frac{188 \text{ g}}{1,20 \text{ g/ml}} = 156,8 \text{ ml}$$