* Concentrazione soluzione concentrata di HCl (d=1,19g/ml):
* Concentrazione soluzione HCl diluita: (d=1,05g/ml)
* Volume necessario di acido per la preparazione della sol.

12,07\*xmL=2,88\*1000ml ; x=**238,60mL**

* Concentrazione soluzione concentrata di NH3 (d=0,88g/ml)
* Concentrazione soluzione diluita: (d=0,90g/ml)
* Volume necessario:  
  16,28M\*xmL=14,79M\*1000mL; x=**908,48mL**