

**ESERCIZI SULLE DILUIZIONI (E CONVERSIONI) : esempi svolti in aula non presenti nell'eserciziario**

- a) Sia data una soluzione di cloruro di sodio 0.1 M. quanto dovrà essere il rapporto tra il volume finale ed iniziale affinché:
- a) si abbia una soluzione 0.01 M ?
  - b) si abbia una soluzione 0.05 M ?
  - c) contenga 1 mg di sale per millilitro ?
- b) Che volume di acido solforico al 50% ( $d_{\text{soluz.}}=1.395 \text{ g/mL}$ ) è necessario per preparare 500 mL una soluzione dell'acido che sia 0.4 N ?
- c) Che volume di acido solforico al 14.73% ( $d_{\text{soluz.}}=1.1 \text{ g cm}^{-3}$ ) reagisce con 120 mL di idrossido di sodio la cui concentrazione è 31 mg/mL ?