

Chimie 30S

Devoir: Dilutions

1. Suppose que tu reçois une solution de chlorure de sodium dans l'eau à 1,25mol/L. Quel volume dois-tu diluer pour préparer les solutions suivantes :
 - a. 50mL de $\text{NaCl}_{(\text{aq})}$ à 1,00mol/L
 - b. 200mL de $\text{NaCl}_{(\text{aq})}$ à 0,800mol/L
 - c. 250mL de $\text{NaCl}_{(\text{aq})}$ à 0,300mol/L
2. Quelle concentration de la solution obtient-on en diluant 50,0mL de nitrate de sodium aqueux à 0,720mol/L jusqu'à chacun des volumes :
 - a. 120mL
 - b. 400mL
 - c. 5,00L
3. On prépare une solution en ajoutant 600mL d'eau à 100mL de nitrate d'ammonium à 0,15M. Calcule la concentration molaire de la solution.