



ESERCIZI SOLUZIONI



Preparare, usare, diluire una soluzione con una data concentrazione

https://www.youtube.com/watch?v=UJPv2JVO_9Y

1. Una soluzione al 30,7% in peso di NH_3 ha una densità di 0,890 g/mL. Calcolare la molarità della soluzione ($\text{MM}_{\text{NH}_3} = 17,0 \text{ g/mol}$)

• SVOLGIMENTO:

Occorre conoscere il volume della soluzione per calcolare la molarità

2. Una soluzione acquosa contiene l'8% m/V di NaOH (MM = 40).
Calcolare la sua molarità

• SVOLGIMENTO:

Occorre ricavare il numero di moli per calcolare la molarità

3. Una soluzione contiene 90,0g di CaCl_2 in 440 mL di H_2O e ha una densità $d = 1,15 \text{ g/mL}$. Note le masse molari $\text{MM}_{\text{CaCl}_2} = 111 \text{ g/mol}$ e $d_{\text{H}_2\text{O}} = 1,00 \text{ g/mol}$. Calcolare:

- a) la percentuale in peso
- b) la conc in g/L
- c) le frazioni molari dei due componenti
- d) la molalità
- e) la molarità