

ESERCIZI SULLE MISURE DI CONCENTRAZIONE DELLE SOLUZIONI

1. Si prepara una soluzione acquosa di NH_3 al 27% m/m la cui densità è 0.900 g/mL. Calcolare la frazione molare del soluto e la massa di NH_3 contenuta in 1.00 L della soluzione. [0.281; 243 g]
2. Una soluzione acquosa di HBr al 48% m/m ha densità 1.488 g/mL. Calcolare molarità e molalità della soluzione. [8.84; 11.45]
3. Calcolare il volume di una soluzione acquosa al 37% m/m di HCl (densità 1.184 g/mL) che contiene 1.00 mol dell'acido. [83.3 mL]
4. Una soluzione 0.511 m (molale) di un composto di Massa Molare 342 g/mol ha densità 1.15 g/mL. Calcolare la molarità della soluzione. [0.501 M]
5. Si prepara una soluzione acquosa di NH_3 al 27% m/m la cui densità è 0.900 g/mL. Calcolare la frazione molare del soluto e la massa di NH_3 contenuta in 1.00 L della soluzione. [0.281; 243 g]
6. Una soluzione acquosa di HBr al 48% m/m ha densità 1.488 g/mL. Calcolare molarità e molalità della soluzione. [8.84; 11.45]
7. Calcolare il volume di una soluzione acquosa al 37% m/m di HCl (densità 1.184 g/mL) che contiene 1.00 mol dell'acido. [83.3 mL]
8. Una soluzione 0.511 m (molale) di un composto di Massa Molare 342 g/mol ha densità 1.15 g/mL. Calcolare la molarità della soluzione. [0.501 M]