

ESERCIZI DI CHIMICA SULLE CONCENTRAZIONI % (Seconda parte)

- 1) Calcolare i g di nitrato di cobalto e i mL di acqua distillata necessari per preparare 0,5 Kg di soluzione al 5% m/m.
- 2) Calcolare la c % m/m (di carbonio) sapendo che 2,5 Kg di acciaio contengono 62,5 g di carbonio.
- 3) Calcolare la c % m/m di carbonio di un acciaio ottenuto fondendo assieme 800 g di carbonio con 29 Kg di ferro.
- 4) [SOLO ITI MEC.]
Si uniscono 200 g di soluzione al 2% m/m acqua/zucchero con 300 g di soluzione al 3% m/m acqua/zucchero. Calcolare la c% m/m della soluzione ottenuta.
- 5) Si fanno bollire 150 g di una soluzione acquosa di solfato di rame al 7% m/m fino a perdere 60 g di acqua. Qual è la c % m/m della soluzione che rimane ?
- 6) Calcolare i mL di olio necessari a preparare 5 L di miscela al 5 % v/v.
- 7) Calcolare la c % v/v di 1,5 L di soluzione acquosa di acido cloridrico che contiene 450 mL di acido.
- 8) Calcolare i mL ed i g di etanolo contenuti in 5L di un vino al 12 % vol (d etanolo= 0,78 g/mL).
- 9) C'è più etanolo in 0,4 L di una birra al 5,5 % vol o in un bicchierino da 60 mL di un liquore al 30 % vol ?
- 10) Quanti mL di olio e quanti mL di benzina bisogna prendere per fare 1L di miscela al 2,5 % v/v ?

(inviare risultati: enricomaria.bruti@hotmail.it)