

**ESERCIZI SULLE CONCENTRAZIONI %**

1. Calcolare i gr di zucchero e i mL di acqua necessari a preparare 580,0 gr di una soluzione al 6,5 % m/m di zucchero in acqua.
2. Calcolare i gr di solfato di rame e i mL di acqua necessari a preparare 650 mL di una soluzione al 2,5 % m/V
3. A 125,0 mL di etanolo si aggiunge acqua fino a 400,0 mL. Calcolare la c% v/v della soluzione ottenuta.
4. Calcolare i mL e i gr di antigelo (glicole etilenico) necessari a preparare 2,50 L di soluzione acquosa al 2,7 % v/v.
5. Calcolare i gr di etanolo presenti in 0,75 L di lambrusco che ha una gradazione alcolica (% v/v) di 11,5 % vol.
6. A 30 mL di una grappa con un 45 % di alcool, un barman aggiunge acqua fino a 60 mL. Quale sarà la nuova gradazione alcolica ?
7. A 40 gr di olio si aggiunge benzina fino a raggiungere un volume finale di 860,0 mL. Calcolare la c% v/v della miscela ottenuta.
8. Calcolare i gr di cloruro di potassio (KCl) da pesare per preparare 250,0 mL di soluzione al 3,8 % m/V.
9. Si sciolgono 3,5 gr di cloruro di cobalto in 365 mL di acqua, quindi si porta a volume fino a 400,0 mL. Calcolare la c % m/V della soluzione ottenuta.
10. Calcolare quanti gr di C sono necessari per preparare 550,0 Kg di acciaio al 3,2 % m/m.
11. Si fondono assieme 387,5 gr di Cu con 64,7 gr di Zn. Calcolare la C% m/m dell'ottone ottenuto.
13. Per analizzare le polveri di silicio emesse da una azienda di ceramiche si aspirano i fumi per 5,0 minuti con un aspiratore con una potenza di 220 cm<sup>3</sup> al secondo. Dal filtro si ricavano 0,073 g di polveri. Calcolare la concentrazione mg/L delle polveri emesse.

---

**DATI DENSITA'**

d(antigelo) = 1,11 g/mL	d(olio) = 0,9 g/mL	d(acqua) = 1,0 g/mL
d(benzina) = 0,68 g/mL	d(etanolo) = 0.8 g/mL	d(glicerina) 0 1.3 g/mL