

VERIFICA

Rispondi alle seguenti domande (1 pt per ogni risposta)

- 1) Definisci la soluzione in chimica
- 2) Che cosa è la solubilità
- 3) Come si calcola la massa molare di Na_2CO_3 ? (Spiega cosa devi fare ed esegui il calcolo)

Vero o falso (0.4 per la risposta corretta, -0.2 per la risposta errata)

- 1) La concentrazione molare si esprime in moli/litro
- 2) La solubilità non dipende dalla temperatura
- 3) Le leghe sono miscugli eterogenei
- 4) La concentrazione % volume esprime la percentuale di moli di soluto rispetto alla totalità di moli della soluzione
- 5) E' possibile ottenere una soluzione 3 M di NaCl per diluizione di una soluzione NaCl 1,5 M

Problemi (1 pt ogni problema)

- 1) Calcola la concentrazione molare di una soluzione in cui sono disciolte 0,8 moli di NaOH in 250 mL di acqua distillata
- 2) Calcola la concentrazione molare in cui sono disciolti 5,2 g di Na_2SO_4 in 180 mL di acqua
- 3) Quanti grammi di NaBr devo pesare per preparare 2L di soluzione 0,5 M?
- 4) Devo preparare 8L di una soluzione al 18% di succo d'ananas. Quante bottiglie da 1L di succo devo comperare? Motiva la risposta
- 5) Devo preparare 250 mL di soluzione 0,3 M di HCl a partire da una soluzione 2,5 M. Quanti mL di soluzione madre devo prelevare?