

Meer oefeningen op: <http://www.wiskunde-fysica-chemie.be/>

een site voor bijlessen wiskunde-wetenschappen

1. Hoeveel mol opgeloste stof bevindt er zich in 1,0 liter 0,20 M CaCl_2 – oplossing?
2. Een halve liter van een bepaalde oplossing bevat 3,0 mol HCl. Bereken de molariteit van deze oplossing.
3. Hoeveel gram CaCl_2 bevindt er zich in 250 ml 0,60 M CaCl_2 – oplossing?
4. Bereken de molariteit van volgende oplossing: 585 mg NaCl in 100 ml.
5. Een HCl – oplossing bevat 1,0 mol HCl in 100 ml oplossing. Bereken de molariteit van deze oplossing.
6. 200 ml NaOH – oplossing bevat 5,0 g NaOH. Bereken de molariteit van deze oplossing.
7. Hoeveel is de normaliteit 0,4 M zwavelzuur (H_2SO_4)?
8. Hoeveel is de normaliteit van 25 g salpeterzuur (HNO_3) opgelost in 400 ml H_2O ?
9. Men lost 32 g H_3PO_4 op in 230 ml H_2O . Bereken de molariteit en normaliteit van deze oplossing.
10. Men wil 250 ml maken van een oplossing die 0,020 M KMnO_4 bevat. Hoeveel g KMnO_4 moet men daarvoor oplossen?
11. Bereken de molaire concentratie van de volgende oplossingen:
 - a. 73,5 g H_2SO_4 in 5000 ml oplossing
 - b. 146 g HCl in 125 ml oplossing
 - c. 1,8 mg NaOH in 10 ml oplossing
12. Hoeveel g $\text{Ca}(\text{OH})_2$ moet men oplossen in water om 5,0 liter te verkrijgen van een 0,30M oplossing?

13. Voor het uitvoeren van een redoxreactie (in zuur midden) lost men 0,850 g KMnO_4 op in 250 ml water. Bereken de concentratie.
14. Een HCl – oplossing met $d = 1,19$ bevat 38,32 massa% HCl. Bereken de molariteit van die oplossing.
15. Een NH_3 -oplossing met $d = 0,892$ bevat 30,00 massa% NH_3 . Bereken de molariteit van die oplossing.
16. Bereken de molariteit van 3 liter CaF_2 – oplossing die 7,8 g CaF_2 per liter bevat.
17. Hoeveel ml van een oplossing die 5 g $\text{Ca}(\text{OH})_2$ per liter bevat is equivalent met 50 ml 2 M HNO_3 .
18. Een staal van magnesium bevat als onzuiverheid 10 ppm calcium. Hoeveel calciumatomen zijn er in 50 g van dat staal.
19. Op het etiket van een fles HCl oplossing staan de volgende gegevens: 38,3 massaprocent; massadichtheid 1190 g / l. Bereken de molaire concentratie van de oplossing.