

Toets 8: concentraties

Naam: Raphael Lopes Cardoso nr.: 8

Datum: 27/4/2018 Klas: 4 Wa Score: 15 / 16

Leerkracht: Thomas Van Meir

Nodig: cursusblad, rekentoestel

Bijlage: PSE

$$N_A = 6,022 \cdot 10^{23}$$

1. Bereken het aantal ^{H_2CO_3} diwaterstofcarbonaat-moleculen in 275ml diwaterstofcarbonaat-oplossing met een molaire concentratie van 2,70 mol/l? (5p)
2. Men mengt 300 ml col^(reg)regular met 75 ml cola-life. Cola is een 0,31 mol/l suiker-oplossing. De suikerconcentratie in cola-life is 60 g/l. (Suiker = $C_{12}H_{22}O_{11}$)
 - a. Bereken het hoeveelheid stof aan suiker in dit mengsel. (3p)
 - b. Bereken de massaconcentratie van dit mengsel. (3p)
3. Je beschikt over een ^{$AgNO_3$} zilvernitraat-oplossing van 2,0 mol/l. Je wil 100 ml verdunde oplossing maken met een concentratie van 0,26 mol/l.
 - a. Welk labomateriaal uit glas (glaswerk) heb je hiervoor nodig (2 dingen)? Wat doe je met dit materiaal? (2p)
 - b. Bereken hoeveel ml je van de geconcentreerde oplossing nodig hebt om deze verdunning te maken. (3p)