

## Suiker

9. - plaats een cuvet met water in de lichtweg, en draai het tweede polarisatiefilter totdat maximale duisternis optreedt  
- plaats nu een cuvet met sacharose-oplossing in de cuvet, en draai hete tweede polarisatiefilter tot er weer maximale duisternis optreedt  
- meet de hoek tussen de eerste en tweede stand van het tweede polarisatiefilter

10.  $\alpha = [\alpha] \times l \times c \rightarrow 10,2 = 66,4 \times 1,0 \times c \rightarrow c = 0,154 \text{ g mL}^{-1}$   
de oplossing was 5x verdund, dus voor de onverdunde oplossing geldt :  
 $c = 5 \times 0,154 = 0,768 \text{ g mL}^{-1}$

1,00 mL onverdunde oplossing (diksap) heeft  $m = 1,20 \text{ g}$   
daarvan is 0,768 g sacharose dat is :  $(0,768/1,20) \times 100\% = 64,0 \text{ massa-\% sacharose}$

11. - van elke 100 g diksap is  $(100 - 92) = 8\%$  vaste stof (geen sacharose)  
- die 8 g zit helemaal in de melasse, de andere uitstroom bestaat voor 100% uit sacharose, en die 8 g is 40% van de melasse, de rest ( 60% ) is sacharose dat is : 12 g sacharose  
- gekristalliseerd :  $92 - 12 = 80 \text{ g sacharose}$ , dat is :  $(80/92) \times 100\% = 9 \times 10^1 \%$

12.

