

Eindexamen scheikunde havo 2003-I opg 3

© havovwo.nl

Mestverwerking

12. Door het indampen neemt de massa van de mest sterk af. Er zijn dan minder transportmiddelen nodig.
13. Indampen kost veel energie.
14. $6 \text{ CO}_2 + 6 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{ O}_2$
15. begin regel : 13
eind regel : 16
16. Het schoepenrad moet er voor zorgen dat de algen voldoende licht krijgen.
17. Nee, dat is geen juiste conclusie, er kunnen ook andere ionen aanwezig zijn die de geleiding veroorzaken.
18. Het ammonium-ion kan een H^+ -ion afstaan, en is dus een zuur. Ammoniumionen maken een oplossing zuur. (pH lager dan 7)
Het ammoniakmolecuul kan een H^+ -ion opnemen, en is daarmee een base. Het maakt een oplossing basisch. (pH hoger dan 7)
19. De koek kan *geen* ammoniakmoleculen bevatten omdat ammoniak een gas is. Het is bovendien goed oplosbaar in water.
De koek kan *wel* fosfaationen bevatten, omdat stoffen die fosfaationen bevatten vaak slecht oplosbaar zijn.
De koek kan *geen* nitraationen bevatten, omdat stoffen die nitraationen bevatten goed oplosbaar zijn.
20. In tekstfragment 2.
In regels 19 en 20 staat beter omschreven welke stoffen ontstaan.
In regels 15 en 16 staat de fotosynthese beter omschreven.
(Er zijn nog andere argumenten te bedenken die ook goed zijn).