

# Eindexamen scheikunde havo 2004-II

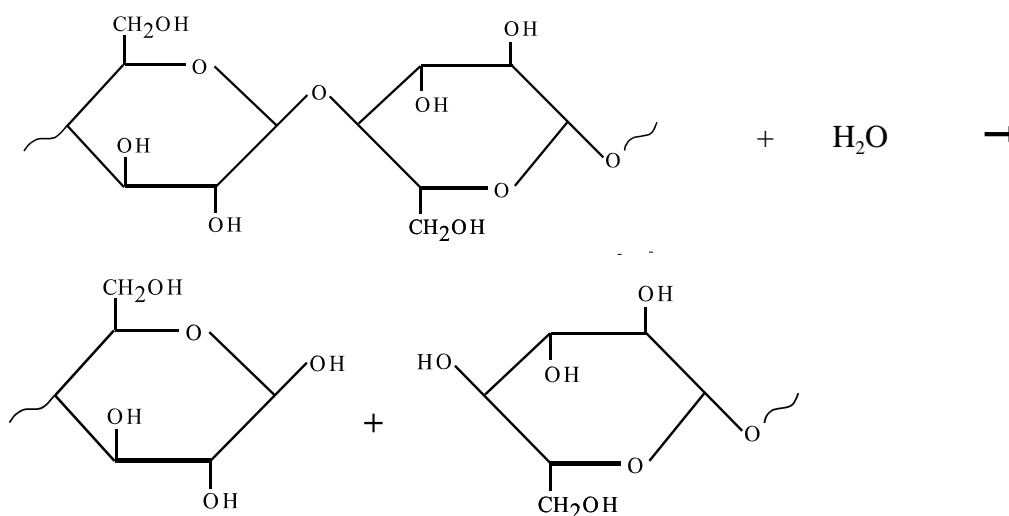
© havovwo.nl

---

## Inktvraat

17. Extractie ( gebruik maken van verschil in oplosbaarheid )
18. - in  $1,0 \times 10^3$  g water (= 1,0 kg ) lost maximaal op : 156 g  $\text{FeSO}_4$  ( TAB 45B)  
- in 15 g water lost maximaal (  $15 / 1000$  ) x 156 = 2,3 g  $\text{FeSO}_4$   
- (  $8,0 - 2,3$  ) = 5,7 g  $\text{FeSO}_4$  kan niet oplossen

19.



20. Het  $\text{Fe}^{2+}$ -ion staat een elektron af en wordt daardoor een  $\text{Fe}^{3+}$ -ion.  
Het  $\text{Fe}^{2+}$ -ion treedt dus op als reductor.
21. De meest voor de hand liggende maatregelen zijn :
- Het papier “ontzuren” , m.b.v. een base. De hydrolyse van het cellulose wordt dan niet meer gekatalyseerd.
  - Het papier drogen, dan wel droog bewaren. Er treedt dan minder of geen hydrolyse meer op, en er zijn geen “loslopende ijzer-ionen” die de oxidatie door zuurstof van het papier katalyseren.