

# Eindexamen scheikunde havo 2003-I opg 4

© havovwo.nl

---

## Vullingen

21.  $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + C_6H_{12}O_6$
22.  $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2 C_3H_6O_3$
23.  $OH^-$  en  $PO_4^{3-}$  kunnen allebei met een zuur reageren.
24.  $\{(25 \times 200,6)/(25 \times 200,6 + 32 \times 107,9 + 11 \times 118,7)\} \times 100\% = 51\%$
25. bindingstype in hydroxyapatiet : ionbinding  
bindingstype in amalgaam : metaalbinding
26. Amalgaam bevat kwik. In tabel 102B1 staat de ADI-waarde (aanvaardbare dagelijkse inname) van kwik vermeld.
27. methylpropeenzuur (ook goed : 2-methyl-2-propeenzuur)

28.

