

## Kater

8.  $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2 C_2H_6O + 2 CO_2$
9. Ethanol bevat een OH-groep en kan dus waterstofbruggen vormen met water.
10. De formules :  $C_2H_4O_2$  ,  $CO_2$  en  $H_2O$  .  
Er is te weinig zuurstof in  $C_2H_4O_2$  aanwezig om  $CO_2$  en  $H_2O$  te vormen.
11. - 2 flessen wijn bevatten  $2 \times 0,75 \text{ L} = 1,5 \text{ L}$  wijn, dat is :  $1,5 \times 10^3 \text{ mL}$   
-  $12\%$  van  $1,5 \times 10^3 \text{ mL} = (12 / 100) \times 1,5 \times 10^3 = 180 \text{ mL}$  ethanol  
- de dichtheid van ethanol =  $0,80 \text{ g per mL}$   
180 mL ethanol heeft dan een massa van :  $180 \times 0,80 = 1,4 \times 10^2 \text{ g}$  ethanol  
Dat is meer dan de 80 g die de lever per dag maximaal kan verdragen.
- 12.
- $$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & & \\ & | & | & | & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{OH} & & \\ & | & | & | & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & & \end{array}$$
- Dit is de structuurformule van 1-propanol.