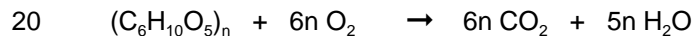


Houtas



21 Tussen 10 en 20 min ontleedt het $CaCO_3$. Doordat het CO_2 dat daarbij ontstaat ontsnapt, neemt de massa af. Uit de grafiek valt af te lezen dat er 15,0 mg CO_2 ontstaan is.

- 22
- $15,0 \text{ mg } CO_2 = 15,0 / 44,01 = 0,341 \text{ mmol } CO_2$
 - $0,341 \text{ mmol } CO_2$ is ontstaan uit $0,341 \text{ mmol } CaCO_3$
dat is : $0,341 \times 100,1 = 34,1 \text{ mg } CaCO_3$
 - dat is : $(34,1 / 48,0) \times 100 \% = 71,1 \%$

- 23
- K_2O ontleedt bij 623 K (= 350 °C), het daarbij gevormde zuurstof is een gas en :
 - het gevormde kalium kookt bij 1023 K (= 750 °C)

Bij 1200 °C is het kaliumoxide ontleed en is het kalium verdampt.

