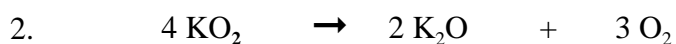


Eindexamen scheikunde havo 2002-II

© havovwo.nl

Zuurstofvoorziening

1. aantal protonen : 16
aantal elektronen : 17



3. Nodig gedurende 30 dagen : $30 \times 1,5 = 45 \text{ kg O}_2 = 45 \times 10^3 \text{ g O}_2$
 $45 \times 10^3 \text{ g O}_2 = 45 \times 10^3 / 32,0 \text{ mol O}_2 = 1,41 \times 10^3 \text{ mol O}_2$
 $1,41 \times 10^3 \text{ mol O}_2$ ontstaat uit $(4/3) \times 1,41 \times 10^3 \text{ mol KO}_2 = 1,88 \times 10^3 \text{ mol KO}_2$
dat is : $1,88 \times 10^3 \times (39,1 + 32,0) = 1,88 \times 10^3 \times 71,1 = 1,3 \times 10^5 \text{ g}$

nodig : $1,3 \times 10^2 \text{ kg KO}_2$

4. - weeg een hoeveelheid kaliumoxide
- leidt er gedurende enige tijd koolstofdioxide overheen
- weeg het kaliumoxide opnieuw

Als de massa van het kaliumoxide is toegenomen, heeft het kaliumoxide met koolstofdioxide gereageerd.