

Verdelgingsmiddel

1. aantal protonen : 15
aantal elektronen : 18
2. $\text{AlP} + 3 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{PH}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3$
3. De tabletten vallen sneller uiteen. Bij hogere temperatuur bewegen de moleculen sneller, botsen ze vaker en harder, waardoor reacties sneller verlopen.
4. In een tablet van Celphos van 3,0 g zit 56% AIP, dat is : $0,56 \times 3,0 = 1,68 \text{ g AIP}$
dat is : $1,68 / (27,0 + 31,0) = 1,68 / 58,0 = 2,90 \times 10^{-2} \text{ mol AIP}$
 $2,90 \times 10^{-2} \text{ mol AIP}$ reageert tot $2,90 \times 10^{-2} \text{ mol PH}_3$
dat is : $2,90 \times 10^{-2} \times (31,0 + 3,0) = 2,90 \times 10^{-2} \times 34,0 = 0,98 \text{ g PH}_3$
dat is ongeveer eenderde van 3,0 g
5. $3,5 \times 10^{-8} \text{ mol PH}_3 \text{ per dm}^3 = 3,5 \times 10^{-5} \text{ mol PH}_3 \text{ per m}^3$
 $3,5 \times 10^{-5} \text{ mol PH}_3 \text{ per m}^3 = 3,5 \times 10^{-5} \times (31,0 + 3,0) = 1,2 \times 10^{-3} \text{ g PH}_3 \text{ per m}^3$
 $1,2 \times 10^{-3} \text{ g PH}_3 \text{ per m}^3 = 1,2 \text{ mg PH}_3 \text{ per m}^3$
de MAC-waarde is dus overschreden.
6. Omdat er geen aluminiumfosfide meer was.
7. Aluminiumhydroxide.