Extra oefenopgaven A

Reactievergelijkingen opstellen

1. Tijdens de productie van salpeterzuur (HNO3), moet stikstofdioxide reageren met zuurstof en waterdamp.
2. Aceton is het hoofdbestanddeel van nagellakremover. Geef de reactievergelijking voor de verbranding van aceton (C3H6O).
3. Als een stukje witte fosfor (P4) aan de lucht wordt verbrand, dan ontstaat de vaste stof difosforpentaoxide.
4. Kwikoxide (HgO) ontleedt tot kwik en zuurstof.
5. Zilverbromide (AgBr) ontleedt tot zilver en broom.
6. Bij een reactie tussen ammoniak en stikstofmonooxide ontstaat stikstof en water.
7. Aluminium reageert met broom tot aluminiumbromide.
8. Ammoniumchloride (NH4CI) ontleed tot de elementen.

Atoommodel van Bohr

1. Geef de elektronenconfiguratie van de volgende deeltjes

B, Na, Ar

1. Noem een atoom dat evenveel schillen heeft als

Kr, K

1. Noem een atoom dat evenveel elektronen in de buitstente schil heeft als

Ca, F, Ne

1. Hoeveel protonen, neutronen en elektronen bevat een atoom Cl-35
2. Leg uit dat de massa van een atoom grotendeels bepaald wordt door de massa van de kern van dat atoom.