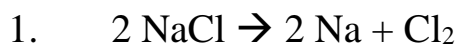
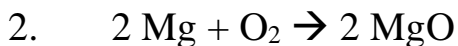


A – antwoorden

Stel de volgende reactievergelijkingen op gebruik makend van de wetten van behoud van massa en van behoud van atoomsoorten. Alle gegeven formules zijn correct, zodat je alleen de coëfficiënten (de kleinst mogelijke) moet invullen.



Ontleding van natriumchloride in natrium en chloor



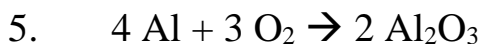
Verbranding van magnesium tot magnesiumoxide



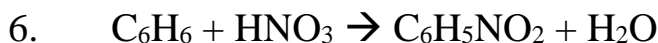
Synthese van ammoniak uit stikstof en waterstof



Reactie van koper(II)oxide met zoutzuur tot koper(II)chloride en water



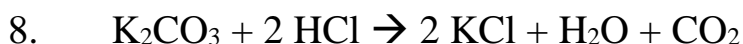
Verbranding van aluminium tot aluminiumoxide



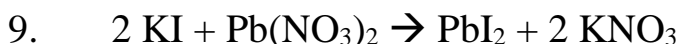
Reactie van benzeen met salpeterzuur tot nitrobenzeen en water



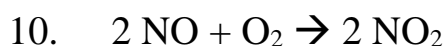
Verbranding van methaan tot koolstofdioxide en water



Reactie van kaliumcarbonaat en zoutzuur tot kaliumchloride, water en koolstofdioxide



Reactie van kaliumjodide met lood(II)nitraat tot lood(II)jodide en kaliumnitraat



Verbranding van stikstofmonoxide tot stikstofdioxide



Reactie van zwavelzuur met natriumhydroxide tot natriumsulfaat en water



Verbranding van fosfor tot difosforpentoxide



Reactie van ijzer(III)chloride met natriumhydroxide tot natriumchloride en ijzer(III)hydroxide



Reactie van aluminiumoxide met natrium tot natriumoxide en aluminium



Ontleding van calciumwaterstofcarbonaat in calciumcarbonaat, koolstofdioxide en water



Verbranding van waterstofsulfide tot water en zwaveldioxide

B – antwoorden

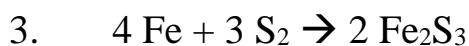
Stel de volgende reactievergelijkingen op gebruik makend van de wetten van behoud van massa en van behoud van atoomsoorten. Alle gegeven formules zijn correct, zodat je alleen de coëfficiënten (de kleinst mogelijke) moet invullen.



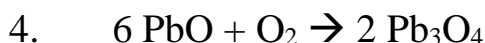
Synthese van zoutzuur uit waterstof en chloor



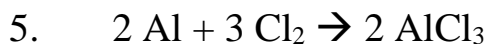
Synthese van fosforpentachloride uit fosfor en chloor



Synthese van ijzer(III)sulfide uit ijzer en zwavel



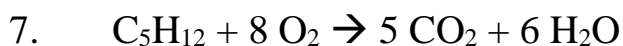
Verbranding van lood(II)oxide tot lood(II,IV)oxide



Synthese van aluminiumchloride uit aluminium en chloor



Reactie van fosfortrichloride en water tot fosforigzuur en zoutzuur



Verbranding van pentaan tot koolstofdioxide en water



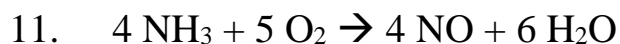
Reactie van magnesiumnitride en water tot magnesiumoxide en ammoniak



Ontleding van kaliumpermanganaat in kaliumoxide, mangaan(IV)oxide en zuurstof



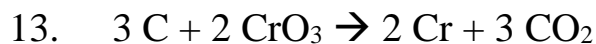
Synthese van calciumhydroxide uit calciumoxide en water



Verbranding van ammoniak tot stikstofmonoxide en water



Verbranding van kalium tot kaliumoxide



Reactie van koolstof met chroom(VI)oxide tot chroom en koolstofdioxide



Synthese van waterstofperchloraat uit dichloorheptoxide en water



Synthese van fosfortribromide uit fosfor en broom



Synthese van fosforzuur uit difosforpentoxide en water