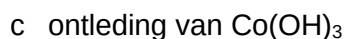
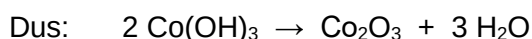

Opgave 1

De reactievergelijkingen van onderstaande reacties.



Bedenk dat er water vrij komt en er een oxide van Co overblijft. In dit oxide heeft Co dezelfde ionlading als in het hydroxide namelijk: 3+.



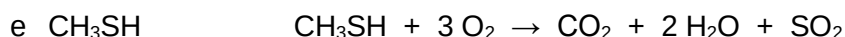
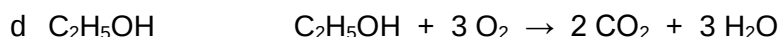
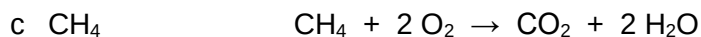
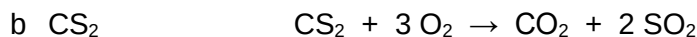
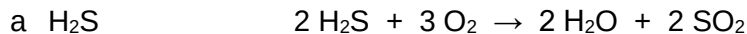
Hier ontstaat het loodoxide met ionlading 2+ voor lood.



Opgave 2

Verbrandingsproducten zijn vaak: SO_2 , CO_2 en H_2O .

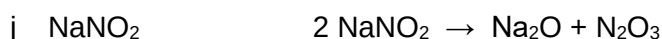
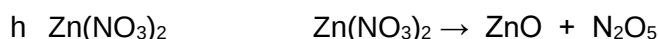
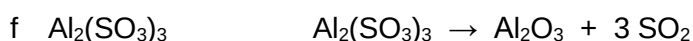
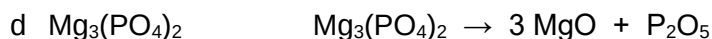
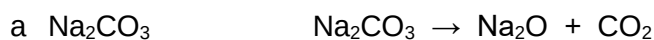
Verbrandingsreacties:

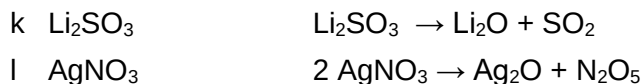


Opgave 3

Bij thermolyse van de volgende zouten ontstaat steeds het zure oxide en het basische oxide.

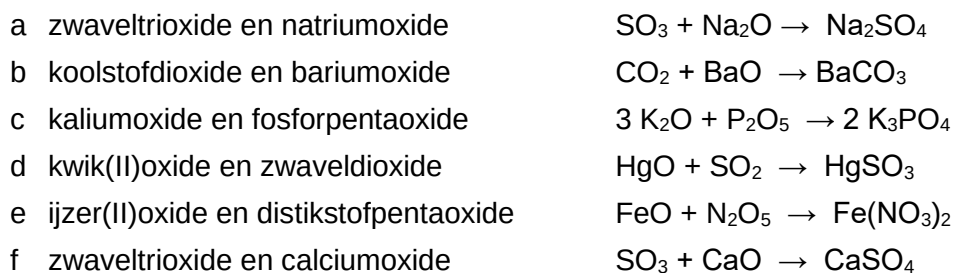
De reactievergelijking van de reactie bij verhitting:





Opgave 4

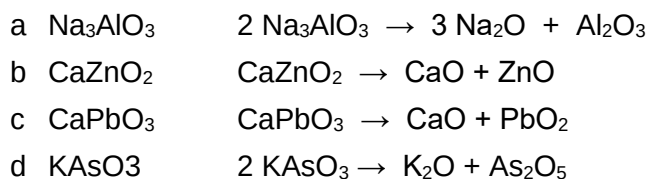
Reactie tussen:



Opgave 5

Bij thermolyse van de volgende zouten ontstaat steeds het zure oxide en het basische oxide.

De reactievergelijking van de reactie bij verhitting van:



Opgave 6

Zouten die ontstaan bij reactie tussen:

