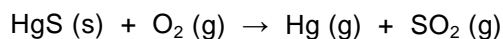


KWIK

In zouten kunnen twee soorten kwikionen voorkomen: Hg^+ en Hg^{2+} . Daardoor komen van een aantal kwikzouten ook twee soorten voor. Dit is bijvoorbeeld het geval bij HgSO_4 en Hg_2SO_4 . Om in de naamgeving HgSO_4 en Hg_2SO_4 van elkaar te onderscheiden, wordt een Romeins cijfer gebruikt.

- 1p ● 1 Wat is de naam van Hg_2SO_4 ?
- A kwik(I)sulfaat
 - B kwik(II)sulfaat
 - C kwik(I)sulfide
 - D kwik(II)sulfide

Kwik wordt gewonnen uit erts dat HgS bevat. Bij de productie laat men HgS met zuurstof reageren. Daarbij treedt de volgende reactie op:



Door het ontstane gasmengsel af te koelen, ontstaat vloeibaar kwik.

- 1p ○ 2 Bij de productie van kwik ontstaat behalve kwikdamp nog een ander gas.
→ Geef de naam van dat gas.
- 1p ● 3 Welke fase-overgang vindt plaats bij het afkoelen van het ontstane gasmengsel waardoor vloeibaar kwik ontstaat?
- A condenseren
 - B smelten
 - C stollen
 - D verdampen
- 1p ● 4 Zilveramalgaam is een legering van zilver en kwik.
Uit welk soort deeltjes bestaat zilveramalgaam?
- A atomen
 - B ionen
 - C moleculen