

ZWAVELOXIDEN

SO_2 is een giftig kleurloos gas met een prikkelende geur. Het ontstaat onder andere bij de verbranding van zwavelhoudende verbindingen. In de lucht wordt SO_2 langzaam omgezet in SO_3 . SO_3 reageert gemakkelijk met water, waarbij zwavelzuur ontstaat.

- 1p ● 1 Wat is de naam van SO_2 ?
- A zwavel(II)oxide
 - B zwavel(IV)oxide
 - C zwaveldioxide
 - D zwavelmonoxide
- 3p ○ 2 → Geef de reactievergelijking van de volledige verbranding van de verbinding met molecuulformule CH_4S waarbij onder andere SO_2 ontstaat.
- 1p ● 3 Met welke stof uit de lucht reageert SO_2 wanneer het wordt omgezet in SO_3 ?
- A koolstofdioxide
 - B stikstof
 - C waterdamp
 - D zuurstof
- 1p ● 4 Wanneer SO_3 reageert met (regen)water ontstaat H_2SO_4 .
Wat is de naam van H_2SO_4 ?
- A azijnzuur
 - B salpeterzuur
 - C zoutzuur
 - D zwavelzuur
- 1p ● 5 Joost voegt een beetje van een zoutoplossing toe aan regenwater waarin zich opgelost H_2SO_4 bevindt. Er ontstaat een neerslag.
Welk zout in oplossing kan Joost hebben toegevoegd?
- A bariumcarbonaat
 - B bariumchloride
 - C kopercarbonaat
 - D koperchloride