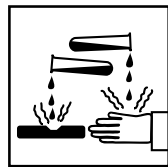


WATERSTOFPEROXIDE

- 1p ● 3 Waterstofperoxide wordt als 30% oplossing in de handel gebracht. Op de verpakking van deze oplossing staat het volgende pictogram:



Wat betekent dit pictogram?

- A bijtend
B giftig
C licht ontvlambaar
D schadelijk
- 2p ○ 4 Een oplossing van waterstofperoxide (H_2O_2) moet in het donker bewaard worden. Onder invloed van licht ontleedt waterstofperoxide namelijk in water en zuurstof.
→ Geef de vergelijking van de ontledingsreactie van waterstofperoxide.
- 1p ○ 5 Om de ontleding van waterstofperoxide te voorkomen kan men bij het bewaren van de oplossing van waterstofperoxide nog een andere maatregel nemen.
→ Noem een andere maatregel waardoor een oplossing van waterstofperoxide minder snel ontleedt.
- 2p ○ 6 Waterstofperoxide reageert met een oplossing die jodide-ionen bevat. De vergelijking van de reactie die dan optreedt, is hieronder onvolledig weergegeven:
- $$\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{I}^- \rightarrow 2 \dots + \text{I}_2$$
- Geef de formule van het soort deeltjes dat moet worden ingevuld om de vergelijking volledig te maken.
- 1p ● 7 In een apotheek maken ze een 3% oplossing van waterstofperoxide door de 30% oplossing te verdunnen met water.
Hoeveel mL water moet aan 10 mL waterstofperoxide-oplossing van 30% worden toegevoegd om een 3% oplossing te verkrijgen?
- A 3 mL
B 30 mL
C 90 mL
D 100 mL
- 1p ● 8 De kapper gebruikt voor het blonderen (het bleken) van haar een vloeistof die waterstofperoxide en ammoniak bevat.
Wat is de formule van ammoniak?
- A NH_3
B NH_3^+
C NH_4
D NH_4^+

- 1p ● 9 Wat is de pH van de blondeervloeistof die bestaat uit waterstofperoxide en ammoniak?
- A kleiner dan 7
 - B 7
 - C groter dan 7