

Onderzoek bruisend mineraalwater

Probleemstelling: Is er CO₂ aanwezig in bruisend mineraalwater?

Hypothese:

Benodigdheden

- Flesje sprankelend mineraalwater
- Grote glazen kom
- Helder kalkwater

Werkwijze

- Breng voldoende helder kalkwater in de glazen kom, zodat de stop en een stuk van de hals van het flesje onder het helder kalkwater zit.
- Houd het flesje onder het helder kalkwater en draai het open.

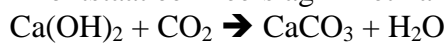
Waarneming

Zie filmpje

Voor	
Tijdens	
Na	

Interpretatie

Er ontstaat een neerslag in het kalkwater als er CO₂ vrijkomt.



Besluit

Er is CO₂ aanwezig in bruisend mineraalwater.

Reflectie

Was je hypothese juist?

Koppeling leerplan

- Leerplan: D/2012/7841/079 2de graad tso/kso Natuurwetenschappen

4.7.2 De chemische reactie

73 Verwoorden dat chemische reacties processen zijn waarbij andere stoffen gevormd worden en die gepaard gaan met energieomzettingen.

4.9 Chemische reacties

4.9.1 Inleiding

100 Uit experimentele waarnemingen afleiden wanneer een chemische reactie optreedt.

- Leerplan: 2de graad aso AV Chemie D/2006/0279/039

2 'VERANDEREN' VAN STOFFEN:

2.1 Mogelijke stofveranderingen

23 Uit waarnemingen in het dagelijkse leven en modelvoorstellingen kunnen afleiden of men te maken heeft met een chemische reactie (C18p)

6 ENKELE BELANGRIJKE REACTIESOORTEN RONDOM ONS

6.1 Reacties rondom ons tussen ionen in waterig milieu

30 Neerslagreacties uit de leefwereld kunnen herkennen als het gevolg van bepaalde ionencombinaties tot stoffen die weinig oplosbaar zijn in water en bezinken (C18 p-C19p)

Koppeling wetenschapsvakken

Chemie: soorten mengsels, scheidingstechnieken, oplosbaarheid, kwalitatief meten, chemische reacties, neerslagreactie

Fysica: /

Bio: gebruik van kalk bij zure bodem

