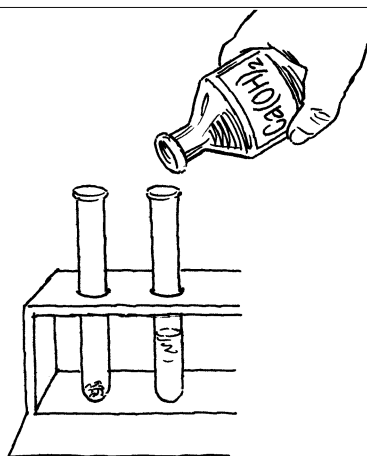


Ioner i kalk

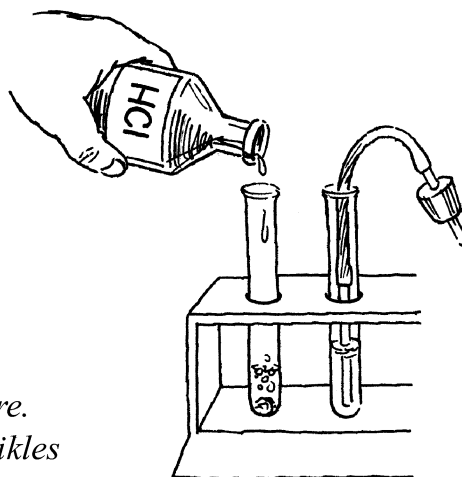
Påvis, hvilke ioner der er i calciumcarbonat, CaCO_3 .

Materialer

- Kalk, calciumcarbonat, CaCO_3
- 3 reagensglas
- Prop med hul
- 2 glastrør
- Slange
- Calciumreagens, $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$
- Saltsyre, HCl , 1 M
- Kalkvand, $\text{Ca}(\text{OH})_2$



Carbonat-ionen påvises ved først at tilsætte saltsyre. Hvis stoffet indeholder carbonat-ioner, vil der udvikles kuldioxid, som påvises med kalkvand.

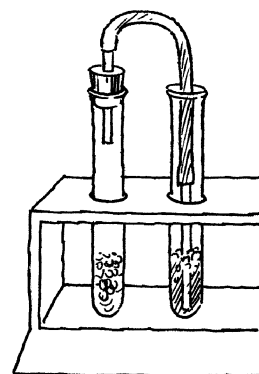


- Fyld en halv teskefuld calciumcarbonat i det ene reagensglas, og fyld det andet 1/3 med kalkvand.

- Tilsæt ca. 3 ml saltsyre.

- Forbind de to reagensglas via prop med hul, slange og glastrør som vist på tegningen.

- Beskriv dine iagttagelser i de to reagensglas. Skriv gerne reaktionsskemaer.



- Undersøg eventuelt flere salte eller handelsgødning for calcium-ioner.