

Kjennetegnet på en kjemisk reaksjon

Hvilke forandringer kan vi observere og bruke som kjennetegn på at det har skjedd en kjemisk reaksjon?

Innhold

1 kalsiumklorid (vannfritt) i stort rør
1 natriumhydrogenkarbonat i lite rør
1 BTB-løsning (bromtymolblått, indikatorløsning)
1 lynlåspose
2 tørkepapir

Sikkerhet

Vannfritt kalsiumklorid:



Advarsel

Gir alvorlig øyeirritasjon.

Tiltak

Benytt vernebriller



Gjennomføring



1. Beskriv BTB-løsningen og de to faste stoffene du har fått utdelt.



2. Tøm kalsiumklorid og natriumhydrogenkarbonat ned i lynlåsposen. Legg røret med BTB-løsningen inn posen. Korken skal sitte på, men det kan være lurt og kjenne etter at den ikke sitter for fast. Korken skal tas av inne i posen når posen er lukket.

3.

Klem ut så mye luft som mulig og lukk posen godt. Pass på at det ikke kommer noe pulver i "låsen". Da er det ikke sikkert at posen blir tett.



4. Ta korken av røret med BTB-løsning, uten å åpne posen, og la løsningen renne ut. Snu og vend litt på posen slik at alt blir godt blandet.



5. Følg nøye med! Hva ser du? Kjenn forsiktig på posen. Skriv ned alle forandringer du observerer.

Resultat

Hvilke forandringer har du observert?

Gassen som dannes i posen, er karbondioksid. Hva kan du gjøre for å bekrefte at gassen virkelig er karbondioksid og samtidig forvise deg om at det ikke er en annen gass?

Konklusjon

Kjennetegn på at det har skjedd en kjemisk reaksjon er:

Rydding

Sorter avfallet og legg det i riktige avfallsdunker:

- plastemballasje: Tomme plastrør, propper og den rene posen
- restavfall: Pose med tørkepapir og løsninger