NATURFAGSLOKALET

Kalkbrænding

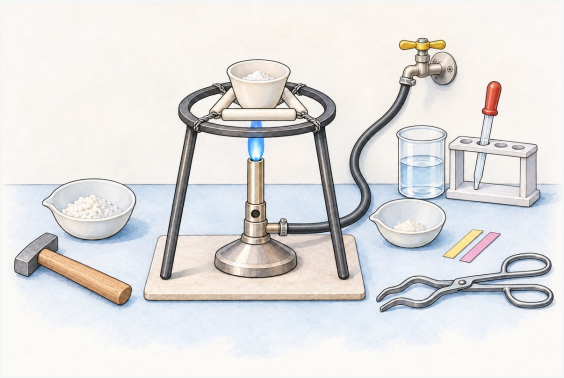
FORSØGSBESKRIVELSE

FORMÅL

Undersøg, hvordan kridt og opvarmet kalk kan give forskellige resultater med indikatorpapir.

NØGLEBEGREBER

Calciumcarbonat · Termisk spaltning · Basisk · pH



Materialer og opstilling

I skal bruge

- To lærerforberedte prøver: kridt og opvarmet kalk
- To porcelænsskåle og indikatorpapir
- Vand og spatler
- Evt. vægt til massedemonstration

Lærerens del

Kalkbrænding kræver meget høj temperatur og kan give ætsende produkter. Læreren står for opvarmning, afkøling og håndtering af prøverne.

Sådan undersøger I prøverne

01 Sammenlign og forudsig

Se de to lærerforberedte prøver. Forudsig, om de har samme pH.

02 Følg demonstrationen

Læreren laver to vandige prøver af materialerne.

03 Aflæs og notér

Brug indikatorpapir efter lærerens anvisning. Notér farve og pH.

04 Forklar

Brug kalkens kredsløb til at forklare forskellen.

Prøve	Farve / pH	Sur, neutral eller basisk?
Kridt + vand	_____	_____
Opvarmet kalk + vand	_____	_____

EFTERBEHANDLING

Hvad fortæller pH-forskellen? Hvorfor kan massen falde ved kalkbrænding?

SIKKERHED

Elevopgaven er observation og analyse. Varme, kalkstøv og blanding med vand håndteres alene af læreren. Beskyttelsesbriller anvendes efter lærerens instruktion.