# Labbrapport – Etanol

## Syfte

Ta reda på vad som händer när etanol bränns o/ dess gaser blandas med kalkvatten (med mål av att testa för CO2)

## Hypotes

Min teori är att kalkvattnet kommer att reagera med koldioxid, jag tror dessutom att etanolen kommer och sota under bränning.

## Materiell

Till experimentet används följande:

* Rundkolv
* E-kolv
* Glasstav
* Degel med lock
* Etanol
* Kalkvatten Ca(OH)2(aq)

## Metod

1. Ställ degeln på bänken och lägg ett upp och nerevänt lock ovanpå
2. Häll lite etanol i locket
3. Antänd etanolen. Håll en glasstav över lågan. Sotar lågan?
4. Håll rundkolven upp och ner över lågan. Vänd rundkolven och häll lite kalkvatten i den. Skaka om.

## Resultat

Efter experimentet så märkte jag att glasstaven hade faktiskt sotat.

Dessutom så märktes det att kalkvattnet reagerade med koldioxiden och blev grå-aktig. Detta händ p.g.a. en reaktion mellan ämnena:

$$ Col+Ca(OH)\_2(aq)\rarr{CaCo\_3+H\_2O} $$

När kalkvattnet reagerade på koldioxiden bildades det kalcium karbonat och vatten.

## Diskussion

Min hypotes verkade stämma rätt väl med resultatet, glasstaven sotade, och kalkvattnet reagerade med koldioxiden.