

### **Lärarexperiment**

Om du har tillfälle: Elda en brasa, gärna med björkved. Testa om *askan* innehåller något karbonat. Ta gärna med lite aska till träff 8!

### **Elevexperiment**

Välj ut något enkelt experiment av dem vi prövat under träff 7, eventuellt med egen design, att utföra i din klass.

Du kan välja bland karbonatförsök eller enkla brandsläckningsförsök.

Kanske testar du bakpulver och bikarbonat eller bakar en bulle med och utan bakpulver och pratar om bak. Kanske släcker du ljus....

Vill du pröva att göra syre för att jämföra med koldioxid? Och kanske diskutera brand och brandtriangeln?

Koldioxid släcker en brinnande sticka, syre som underhåller brand får en glödande sticka att tändas igen.

Syre framställer du genom att hälla lite torrjäst eller vanlig jäst i en mugg med 3% ig. väteperoxid, Väteperoxiden finns att köpa på apotek och ibland i livsmedelsaffären. Det var den vätskan vi använde när vi gjorde syrgas under träff 6. Vätskan går sönder till vatten och syrgas om man har något som sätter igång reaktionen. På träff 6 använde vi brunsten för att göra det men det går lika bra med jäst.

Häll väteperoxid till ungefär 2 cm höjd i muggen och sätt till *lite* jäst. Tänd en tandpetare eller annan trästicka, blås ut, och medan den fortfarande glöder stoppar du ned den i muggen. Då ska trästickan tändas igen. Använd inte tändstickor – de är behandlade så att de inte ska glöda.

OBS! träna först hemma i köket. Innehållet i muggen är inte miljöfarligt och kan tömmas i en vask.

### **En funderarfråga:**

Varför kan man inte ta hand om all "farlig" koldioxid genom att rena den med kalk?