

## Forsøgsvejledning – Øvelse 1: Gær i ballon Ølbrygning

### Materialer

- ½ L vandflaske
- 25 gram almindeligt bordsukker (sukrose)
- 250 ml vand
- En pakke gær
- To balloner
- En elastik

### Fremgangsmåde

- 1) Hæld 25 g sukker i vandflasken og fyld den op med ca. 250 ml vand (det er meget vigtigt at flasken ikke fyldes helt op med vand, da der dannes ret meget skum)
- 2) Tilsæt ca. halvdelen af gæren til flasken. Skru låget på flasken og ryst indholdet godt
- 3) Tag låget af flasken og sæt ballonen på (sørg for at ballonen sidder så langt nede om flaskehalsen som muligt)
- 4) Fastgør ballonen ekstra godt ved at bruge en elastik
- 5) Stil flasken et lunt sted, gerne ovenpå en radiator (det går hurtigst hvis temperaturen ligger på ca. 30°C)
- 6) Ballonen skulle gerne begynde at fyldes med luft inden for et par minutter.

Den gas, der er dannet i ballonen (ballon #1) kan undersøges på forskellige måder.

Oppust en ny ballon (#2) til cirka samme volumen som ballon #1.

- Slip de to balloner i samme højde og noter hvilken ballon der falder hurtigst
- Lad ballon #1 og #2 ligge til dagen efter og noter om ballonerne mister volumen
- Gassen i ballon #1 kan effektivt bruges til at slukke et fyrfadslys

### Efterbehandling

Hvorfor produceres der gas i ballon #1?

Hvilken gas indeholder ballon #1?