

A1

Forbrænding i et lukket rum

Hold et cylinderglass ned over et tændt fyrfadsllys, der flyder på vand.

Når luftens oxygen er brugt, slukkes lyset, og vandet stiger op i glasset

Mål hvor højt det stiger op:

ca. $\frac{1}{5}$ (20%) ($\frac{1}{7}$) mere realistisk

Dette forsøg duer imidlertid ikke til bestemmelse af luftens oxygen-indhold. Blandt andet har du jo set, at der ved stearins forbrænding dannes kuldioxid CO_2 , som også må fylde noget.

I lærebogen er omtalt, hvordan det kan gøres.

Kemi A1 og A2

Facit



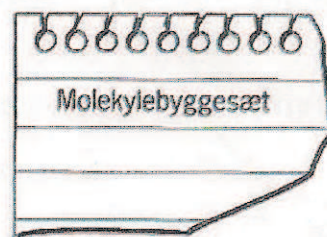
A2

En model af methans forbrænding

I laboratorieopgave 10, opgave 11, viste du med plastkuglerne, hvordan hydrogen brænder og danner vand.

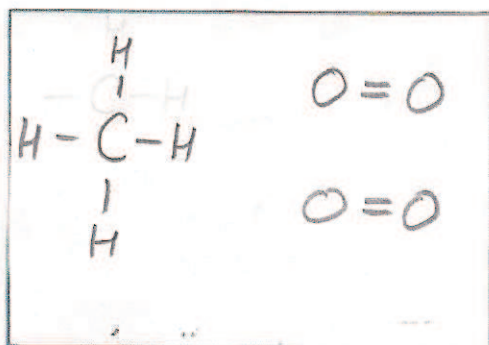
Prøv om du på tilsvarende måde kan lave en model af den reaktion, der sker, når methan CH_4 (naturgas) brænder:

methan + oxygen \rightarrow kuldioxid + vand

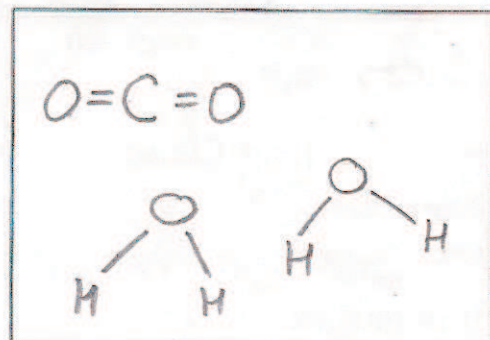


Tegn molekylerne:

Før reaktionen:



Efter reaktionen:



Skriv reaktions-skemaet:

