

BYG EN MODEL AF PLASTIKTYPEN POLYETHYLEN

FORMÅL

Formålet med denne øvelse er at undersøge, hvordan plastik er opbygget.

DET SKAL I BRUGE PER GRUPPE

Molymodkugler

SÅDAN GØR I

- Gå sammen to og to.
- Byg et ethen-molekyle som det, der er vist nedenfor.
- Kig på molekylet og find dobbeltbindingen.

I KLASSEN

- Læg jeres ethenmolekyler på en lang række.
- Jeres lærer starter nu den kemiske reaktion ved at "aktivere" den ene af bindingerne i dobbeltbindingen. Det sker ved, at bindingen bliver løs ved det ene kulstofatom.
- Det aktive molekyle reagerer med det næste ethenmolekyle, hvilket giver et nyt aktivt molekyle med fire C-atomer.
- Forsæt på samme måde med de andre ethenmolekyler, så I får et langt molekyle. Dette nye molekyle hedder polyethen.
- I virkeligheden vil kæden være meget længere. Ofte vil der være hundredetusinder C-atomer på en kæde.

KLASSEDISKUSSION

- Hvordan vil andre typer plastik være bygget op?
- Diskuter, hvordan den lange polyethenkæde kan nedbrydes igen?
- Hvorfor tror I, at det er svært at nedbryde plastik i naturen?

