

Modeller og kemiske reaktionsligninger

- TEORETISK UNDERSØGELSE AF RÅDNETANK

Byg et metan-molekyle med molekylemodeller

Metan har den kemiske formel CH_4 . Når man bygger molekyler med molekylmodeller, må der ikke være nogen tomme huller og ingen frie bindinger/strikkende pinde.

C er sort og har 4 huller, fordi C står i hovedgruppe 4.

H er hvid og har 1 hul, fordi H står i hovedgruppe 1.

Byg dit metanmolekyle og tag et foto af det.

Både C og H er ikke-metaller. Hvilken slags kemisk binding holder molekylet sammen?
Den slags bindinger kan have flere forskellige navne.

Når man brænder metan, bryder man de energirige kemiske bindinger mellem C og H. Det er energien i de kemiske bindinger i metanmolekylerne, som bliver frigivet, når vi brænder biogas.

