

”Uanset hvad du
venter, vil det
være anderledes”

INNOVATION

ER RESULTATET AF EN
KREATIV PROCES

HVOR MAN SER **MULIGHEDER**,

FÅR EN **IDÉ**, AFPRØVER DEN,

GENNEMFØRER DEN OG SKABER

VÆRDI I ET FAGLIGT,

KOMMUNIKATIVT OG

LÆRINGSMÆSSIGT SAMSPIL



LOKALET FØR SHINE-UP

INNOVATION! AMU REGI



”If you always do
what you always
did, you will
always get what
you always got”

LOKALET EFTER SHINE-UP

INNOVATION! AMU REGI



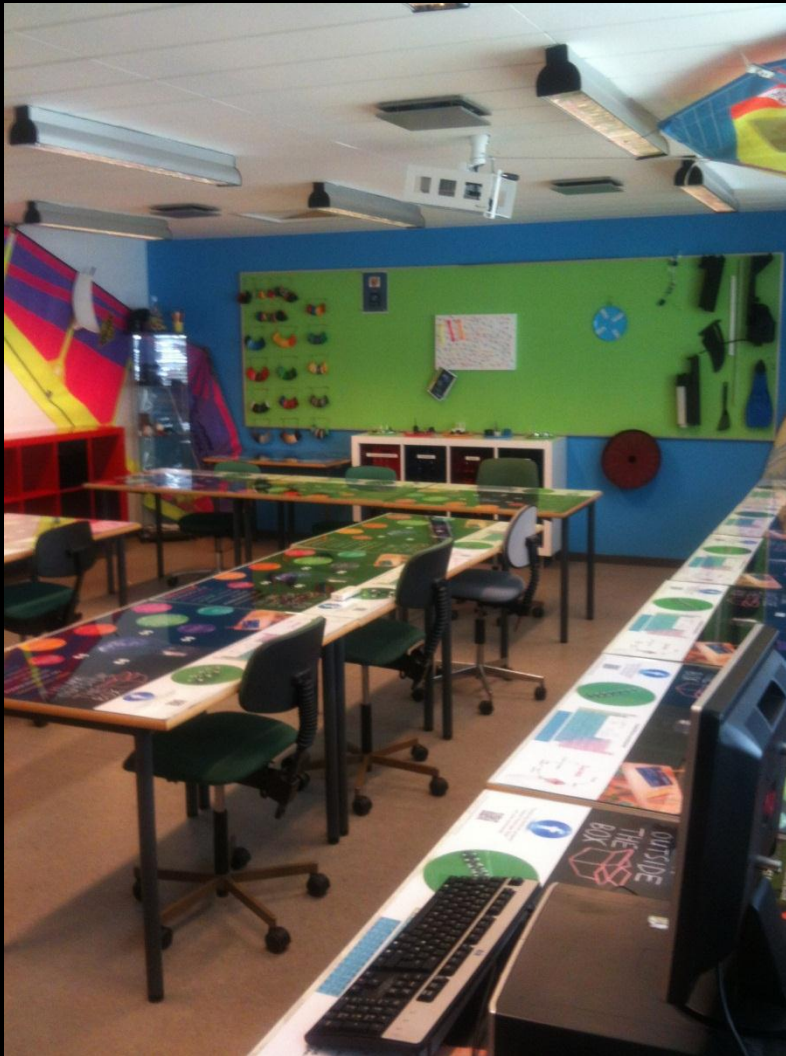
LOKALET EFTER SHINE-UP

INNOVATION! AMU REGI



LOKALET EFTER SHINE-UP

INNOVATION! AMU REGI



”Do not go where
the path may
lead, go instead
where there is no
path and leave a
trail”

INNOVATION i AMU REGI

INNOVATION
ER RESULTATET AF EN
KREATIV PROCES
HVOR MAN SER **MULIGHEDER**,
FÅR EN **IDÉ**, AFPROVER DEN,
GENNEMFORER DEN OG SKABER
VÆRDI I ET FAGLIGT,
KOMMUNIKATIVT OG
LÆRINGSMÆSSIGT SAMSPIL

THINK OUTSIDE THE BOX

Methan
 $\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$

Howden kan jeg
hidroge til at jeg
laver noget?

Think out
of the box

ABs

Abulon
P33D

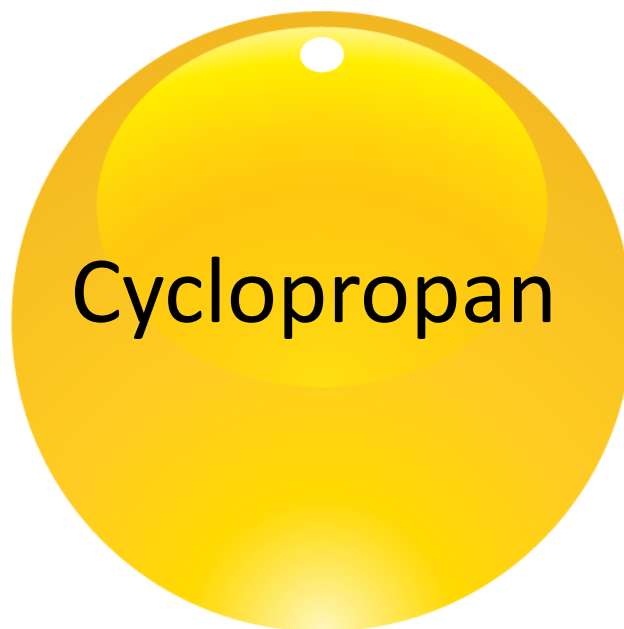
Grundstoffernes periodesystem

THINK
IDEA
DO
CHECK OUT
SUCCESS

Tilmeld dig facebook-gruppen
"Voksen Plastmager Ribe"
via vores hjemmeside:

<http://www.amusyd.dk/brugernavnet/2012/04/19/>

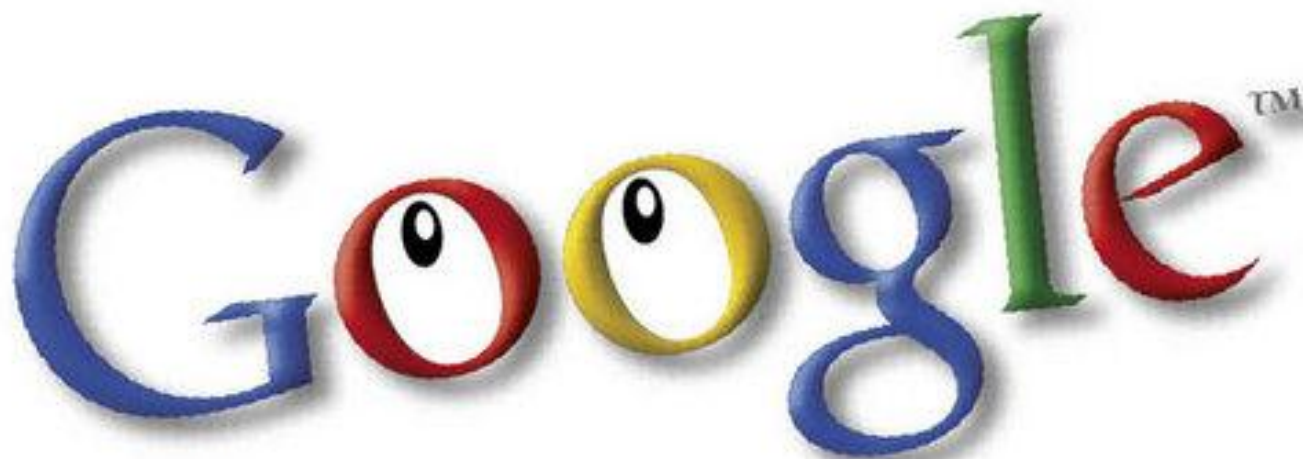
INNOVATION



Resolution: 1280x1024 px
Free Photoshop PSD file download
www.psdgraphics.com



WHO IS YOUR FRIEND ?



Cyclopropan



Cyklopropan

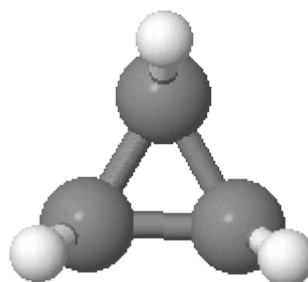
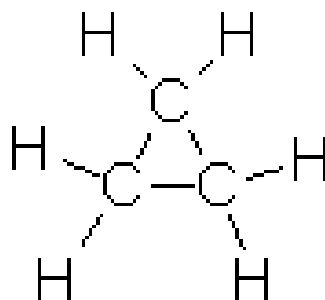
Fra Wikipedia, den frie encyklopædi

Cyklopropan er en **cykloalkan** med molekylformelen C_3H_6 , bestående af tre **kulstofatomer** forbundet med hinanden og danner en ring. Hvert kulstofatom er forsynet med to brintatomer.

De bindinger mellem kulstofatomer er væsentligt svagere end i en typisk kulstof-kulstof-binding, som giver samme eller større **reaktivitet** end alkener. Baeyers spændteori forklarer hvorfor: vinkelspænd fra 60° 's vinkelen mellem kulstofatomer (mindre end den normale vinkel på $109,5^\circ$ for bindinger mellem atomer med SP^3 -hybridiserede **orbitaler**) reducerer sammensætningens kulstof-kulstof-bindings energi, hvilket gør det mere reaktiv end andre cykloalkaner såsom **cyklohexan** og **cyklopentan**. Molekylet bliver også lettere **deformeret**, grundet formørket kropsbygning af **brintatomer**. Det er noget stabiliseret af nogle PI-karakterer i sin karbon-karbon-bindinger, anført af Walsh-orbitalbeskrivelse som henviser til, at det er modelleret som en tre-centreret bindingsorbitalkombination af methylenkarbener. Bent-bindinger også beskriver også bindinger i cyklopropan.

Den mindste polycykliske forbindelse indeholder flere sammenvoksede cyklopropan-ringe. Tetrahedran indeholder fire sammensmeltede cyklopropan-ringe, som former en **tetraeder**. [1.1.1]Propellan indeholder tre cyklopropan-ringe, som deler en enkelt central kulstof-kulstof-binding.

Cyklopropan er et smertestillende middel, når det indåndes. Det er dog blevet erstattet af andre stoffer, på grund af dets ekstreme reaktivitet under normale omstændigheder: når gassen blandes med **ilt** der er en betydelig risiko for **eksplosion**.



Cyklopropan



Generelt

Systematisk navn	Cyclopropan
Molekylformel	C_3H_6
Molmasse	42.08 g/mol
CAS nummer	[75-19-4]
PubChem	6351 ↗
SMILES	C1CC1

Egenskaber

Massefylde	1.879 g/L (1 atm, 0 °C)
Smeltepunkt	-128 °C
Kogepunkt	-33 °C

Hvis ikke andet er angivet, er data givet for stoffer i standardtilstanden (ved 25 °C, 100 kPa)



”Fejltagelser er
porten til
opdagelser”

FORFILM TIL ET AMU KURSUS ?

Tak for opmærksomheden

INNOVATION I AMU REGI



”Det er kun
komplette idioter
der aldrig skifter
mening ”