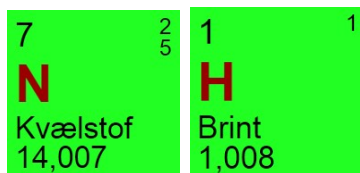


Hvad består molekyleforbindelser af?

Hvordan kan N og H bindes sammen?



Forklar hvad en dobbeltbinding er

Hvad er elektronprikformen for oxygen?



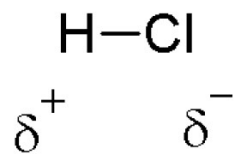
Navngiv  $\text{PH}_3$

Forklar hvordan strukturformlen for vand ser ud

Navngiv  $\text{CO}_2$

Hvad er elektronegativitet?

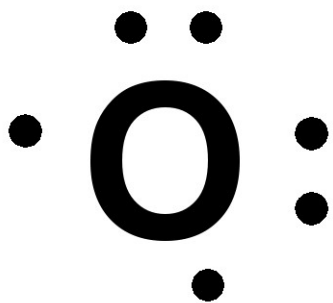
Forklar denne figur



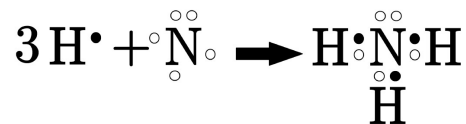
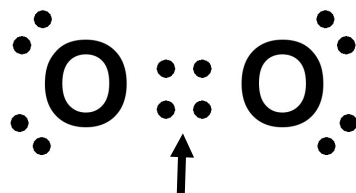
Forklar hvad "polær" og "upolær" er.

Forklar blandbarhedsreglerne

Forklar hvad en emulgator er.



Molekylebinding mellem to atomer der indeholder 2 elektronpar, 4 elektroner i alt. Eksempelvis i dioxygen, O<sub>2</sub>.

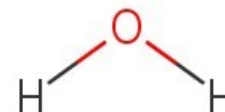


Og NH<sub>3</sub> kaldes også ammoniak

Udelukkende af ikke-metaller som er bundet sammen ved at dele elektroner med hinanden.

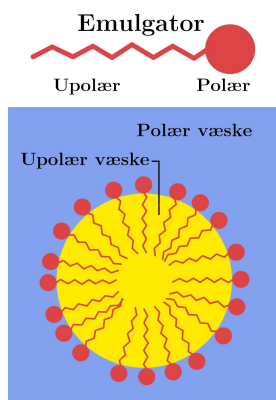
Elektronegativitet (EN) er et mål for hvor gode atomer er til at tiltrække elektroner i en binding. Jo højere EN, jo mere trækker et atom i elektronerne.

Carbondioxid



Phosphortrihydrid

En emulgator er et stof med en polær **og** upolær ende, som kan blande polære og upolære væsker.



Polær kan blandes med polær.  
Upolær kan blandes med upolær.  
Ionforbindelser kan opløses i polære væsker.

Polære og upolære stoffer kan kun blandes ved hjælp af en emulgator.

En binding kaldes upolær hvis der er en elektronegativitetsforskel ( $\Delta EN$ ) mellem de to atomer på 0-0,5.

Bindingen er polær hvis forskellen er 0,5-1,8.

Over 1,8 er bindingen en ionbinding.

Chlor er mere elektronegativt end hydrogen. Derfor trækker chlor mere i de fælles elektroner i bindingen.

Da elektronerne så lægger tættere på chlor, bliver chlor lidt negativt ladet og hydrogen lidt positivt ladet.

Dette indikeres med  $\delta$  (delta). Molekylet får derfor en dipol

