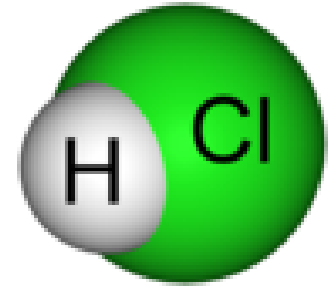
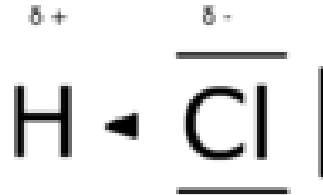


A hidrogén-klorid és az ammónia

Hidrogén-klorid

Fiz. tul: Színtelen, szúrós szagú,
Levegőnél nehezebb gáz.

Szerkezete:



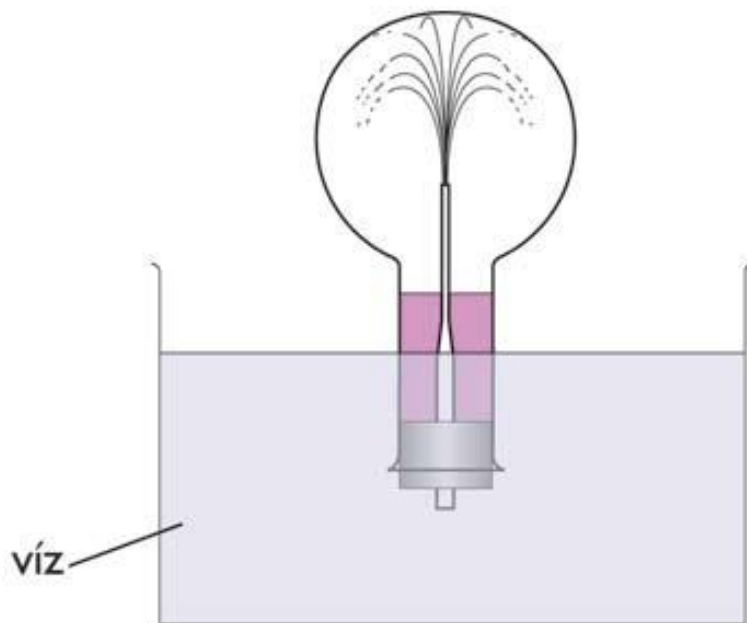
Egyszeres poláris kovalens kötésű dipólus molekula.

Összegképlete: HCl

Mekkora a tömege?

Kém. tul.: vízben kitűnően oldódik. /1l víz
450l gázt old fel/

Vizes oldata a sósav. Jele: HCl /ez a
hatóanyag/



Előfordulása:

Vulkáni gőzökben. Emlősök gyomorsava
0,2-0,3%-os sósav.

Felhasználása:

Laboratóriumi vegyszer, háztartásban
vízkőoldó, iparban fémtisztító,
bőrcserző, PVC alapanyaga.

Kísérlet

Ammónia, NH_3

Nitrogén és hidrogén vegyülete.

Poláris kovalens kötéssel

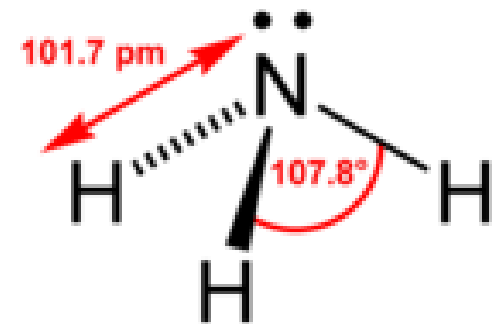
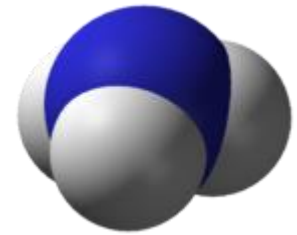
kapcsolódik a H és N.

A molekula dipólus.

A N jobban vonzza

közös elektronokat, mint a H.

Mekkora a tömege?

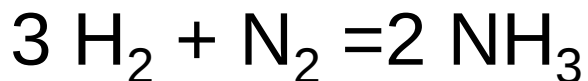


Fiz. tul: színtelen, szúrósszagú, levegőnél könnyebb gáz.

Kémiai tul: vízben kitűnően oldódik, ammónium-hidroxid, szalmiákszesz lesz belőle.

Jó zsíroldó hatású.

Előállítása iparban: elemeiből /ammónia szintézis/



Laboratóriumban : oldatából melegítéssel.

Felhasználása: háztartás, műtrágya és műanyag gyártás