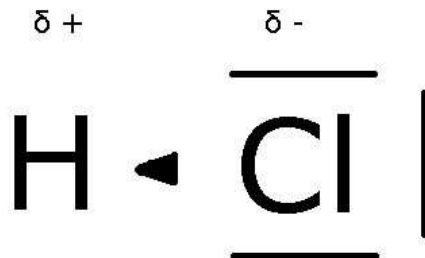


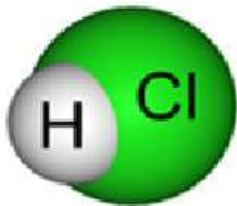
A HIDROGÉN-KLORID: A SÓSAV

1.) A HIDROGÉN-KLORID MOLEKULA

a) Dipólus molekula



b) Poláris kovalens kötés



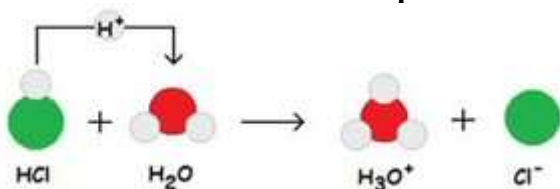
2.) A HIDROGÉN-KLORID FIZIKAI TULAJDONSÁGAI

- Szintelen, szúrós szagú gáz, mérgező, vízben jól oldódik.
- Vizes oldata a sósav
- A tömény sósav 36 tömegszázalékos, levegőn füstölög, mert az oldatból távozó HCl a levegő nedvességtartalmában oldódik és ködöt képez.

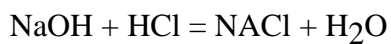


3.) KÉMIAI TULAJDONSÁGAI

Vízzel kémiai reakcióba lép



Közömbösítés:



bázis + sav = só + víz

Egyes fémekkel hidrogén fejlődése mellett kémiai reakcióba lép

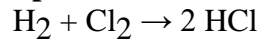


4.) ELŐFORDULÁSA A TERMÉSZETBEN

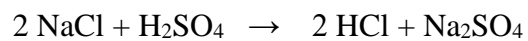
- vulkáni gázokban
- gyomorsav

5.) ELŐÁLLÍTÁSA

a) Iparban:



b) Laboratóriumban:



6.) FELHASZNÁLÁSA

ÖNÁLLÓ MUNKA