

## REAȚII CU TRANSFER AL PROTONI (ACIDO-BAZICE)

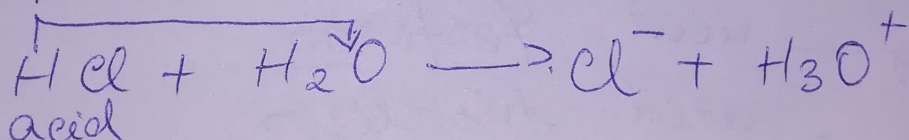
$H^+$  - notatia pentru proton

TEORIA PROTOLITICĂ a acizilor și bazelor care a fost elaborată de doi chimiști independent unul de altul Brønsted și Lowry definesc ca:

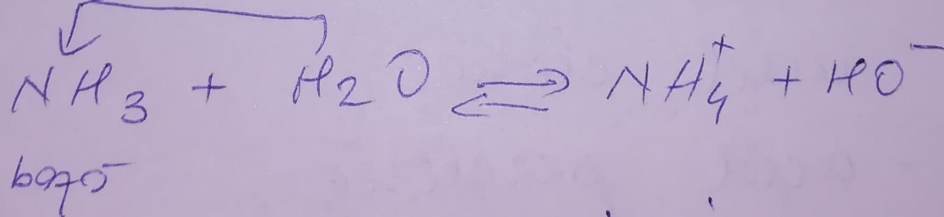
acizi - sunt specii chimice care în soluție apasă cedează protoni

bazele - sunt specii chimice care în soluție apasă acceptă protoni

ex:  $HCl$  - acidul clorhidric.



$NH_3$  - amoniac.



## FORMULE ALTE ACIZI

a) HIARACIZI (acizi formați numai din H și un nemetal)

HCl - acid clorhidric  
HBr - acid bromhidric  
HCN - acid cianhidric  
HF - acid fluorhidric  
H<sub>2</sub>S - acid sulfhidric

b) oxiacids - acids core are in formula  
in atomi de oxygen.

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> - acid sulfuric  
H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> - acid sulfuros  
HNO<sub>3</sub> - acid azotic  
HNO<sub>2</sub> - acid axtos  
H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> - acid carbonic  
H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> - acid fosforic  
H<sub>3</sub>PO<sub>3</sub> - acid fosforos  
HClO - acid hipocloros  
HClO<sub>2</sub> - acid cloros  
HClO<sub>3</sub> - acid cloric  
HClO<sub>4</sub> - acid percloric.