

REAȚII CU TRANSFER AL PROTONI (ACIDO-BAZICE)

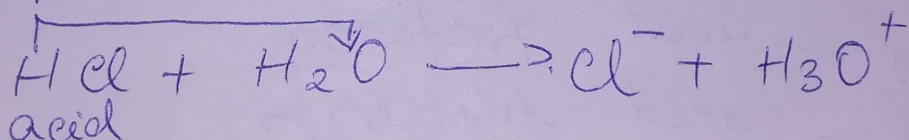
H^+ - notatia pentru proton

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

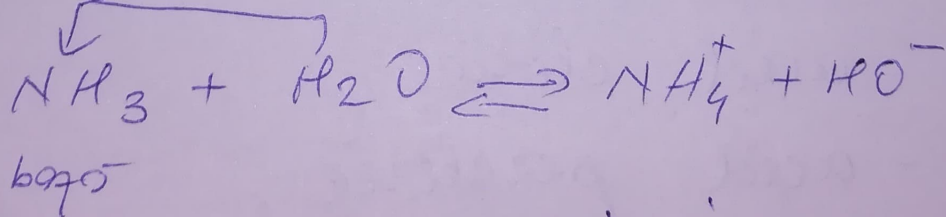
acizii - sunt specii chimice care în soluție apasă cedează protoni

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_2S - acid sulfhidric

b) Oxiacids - acids care au în formulă
n atomi de oxigen.

H_2SO_4 - acid sulfuric.
 H_2SO_3 - acid sulfuros
 HNO_3 - acid azotic
 HNO_2 - acid aztos
 H_2CO_3 - acid carbonic
 H_3PO_4 - acid fosforic
 H_3PO_3 - acid fosforos
 $HClO$ - acid hipocloros
 $HClO_2$ - acid cloros
 $HClO_3$ - acid cloric
 $HClO_4$ - acid percloric.