# B – L

* ACIDO cede H+
* BASE acquista H+

**(Non si considera più lo ione OH-)**

# H2S + H2O = HS- + H3O+

NH3 + H2O = NH+4 + OH-

L’ acqua è una sostanza anfotere.

NH+4 + H2O = NH3 + H3O+

A B BC AC

Si formano coppie coniugate

A BC

B AC

HSO-4 + H2O = SO4-- + H3O+

A B BC AC

2- + 1+ = 1-

|  |  |
| --- | --- |
| **A coniugato** | **B coniugato** |
| I | I- |
| HS- | S— |
| NH4+ | NH3 |
| HNO2 | SO4-- |
| HCl | Cl- |
| HSO4- | SO4-- |
| H2SO4 | HSO4- |

Aggiungo H+