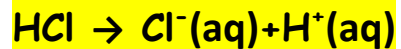


ARRHENIUS-en AZIDO-BASE TEORIA

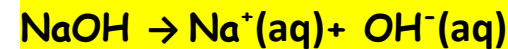
SUBSTANTZIA AZIDOAK

- *DISOLUZIO AKUOSOAN PROTOIAK ASKATZEN DITUZTENAK (AZIDO HIDRAZIDOAK ETA OXIAZIDOAK).
- *ERABAT IONIZATUTA DAUDE UR DISOLUZIOAN.
- *ELEKTROLITO SENDOAK .



SUBSTANTZIA BASIKOAK

- *DISOLUZIO AKUOSO BATEAN HIDROXIDOAK ASKATZEN DITUZTENAK. (HIDROXIDOAK).
- *ERABAT IONIZATUTA DAUDE UR DISOLUZIOAN.
- *ELEKTROLITO SENDOAK.



NEUTRALIZAZIO ERREAKZIOA

AZIDO+BASE \rightarrow GATZA +URA



- $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Cl}^- + \text{Na}^+ \rightarrow \text{NaCl}$

TEORIAREN MUGAK

- 1.- Disolbatzailea beti ura da eta ez du parte hartzen erreakzioan.
- 2.- Ezagutzen dira substantziak H-ak ez dituztenak eta portaera azidoa erakusten dutenak:
 CO_2 ; SO_3
- 3.- Ezagutzen dira substantziak OH-ak ez dituztenak eta portaera basikoa erakusten dutenak:
 NH_3 ; Na_2CO_3