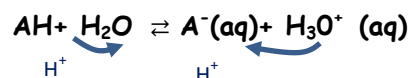


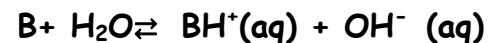
BRONSTED-LOWRY-ren AZIDO-BASE TEORIA PROTOIEN TRANSFERENTZIA

AZIDOAK URARI, **PROTOIAK** EMATEN DITU.

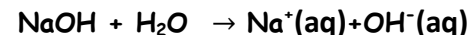


- *Azidoa partzialki disoziatuta dago
- *Elektrolito ahulak
- * Temperatura konkretu batean OREKARA iristen da.
- *H₃O⁺ IOI HIDRONIOA askatzen da → disoluzio AZIDOA.

BASEAK URETATIK **PROTOIAK** ONARTZEN DITUENA.

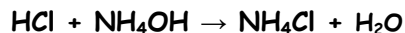


HIDROXIDOENTZAT



- *Basea partzialki disoziatuta dago
- *Elektrolito ahulak
- * Temperatura konkretu batean OREKARA iristen da.
- * OH⁻ IOI HIDROXIDOA askatzen da → disoluzio BASIKOA.

NEUTRALIZAZIO ERREAKZIOA



- *NH₃= NH₄OH amoniakoa, amonio hidroxido bezala adierazten da garbiago ikusten delako ioi hidroxidoa askatzen dela eta doiketa errazago egiteko.

ONDORIOAK

1. **PROTOIEN TRANSFERENTZIA** PLANTEATZEN DA.
2. **DISOLBATZAILEAK**, H₂O, parte hartzen du erreakzioan.
3. Temperatura konkretu batean OREKA KIMIKOA LORTZEN DA.
4. **AZIDO/BASE BIKOTE KONJOKATUAK SORTZEN DIRA.**
5. SUBSTANTZIA ANFOTEROAREN PORTAERA AZALTZEN DU

ANFOTEROA :SEGUN ZENEKIN KONBINATZEN DEN HARTZEN DU PORTAERA BASIKOA ALA AZIDOA . Ad. URA



6. Azidoen definizioa Arrenius-ena bezalakoa da baina protoiak askatu beharrean hidronio ioiak osatzen dira.
7. Baseentzat zabalagoa da definizioa hidroxidoez aparte, hurrengo substantzien portaera basikoa azaltzen ditu nahiz eta hidroxido taldea ez eduki: NH₃ (NH₄OH) ; CO₃⁻² ; S⁻²

