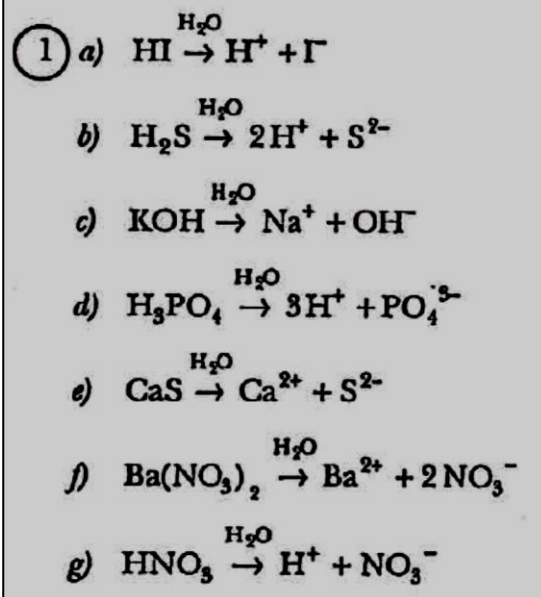


# ARRENIUS ETA BROSTED-LOWRIREN TEORIAK:ARIK. EBAZPENAK(1-3)

1. Arrheniusen formulazioaren arabera, idatzi honako substantzia hauek ur-disoluzioan duten disoziazio ionikoen ekuazio doitua:

- |                       |                     |
|-----------------------|---------------------|
| a) azido iodhidrikoa  | e) kaltzio sulfuroa |
| b) azido sulfhidrikoa | f) bario nitratoa   |
| c) potasio hidroxidoa | g) azido nitrikoa   |
| d) azido fosforikoa   |                     |

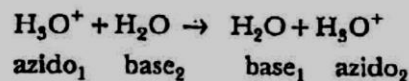


2. Justifikatu, urarekin egiten duten erreakzioen bidez:

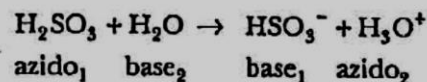
- a)  $\text{H}_3\text{O}^+$  eta  $\text{H}_2\text{SeO}_3$  espezie kimikoen izaera azidoa.
- b)  $\text{SO}_4^{2-}$  eta  $\text{HSO}_3^-$  espezie kimikoen izaera basikoa.

Idatzi bakoitzari dagokion erreakzioa.

2.  $\text{H}_3\text{O}^+$  protoi-emailea izan daiteke, beraz, azidoa da:

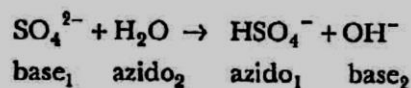


$\text{H}_2\text{SO}_3$  protoi-emailea izan daiteke, beraz, azidoa da:

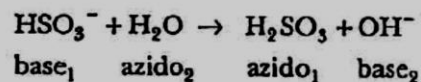


b)

$\text{SO}_4^{2-}$  ezin daiteke protoi-emailea izan, beraz, basikoa da:

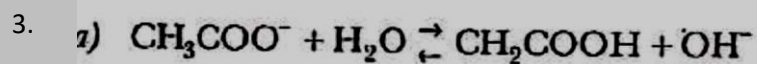
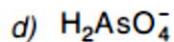
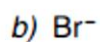
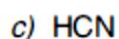
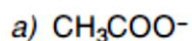


$\text{HSO}_3^-$  protoiak eman edo onar ditzake, kasu horretan, protoia onartzen duenez, izaera basikoa izango du:

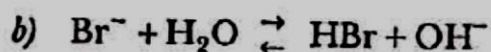


ARRENIUS ETA BROSTED-LOWRIEN TEORIAK:ARIK. EBAZPENAK(1-3)

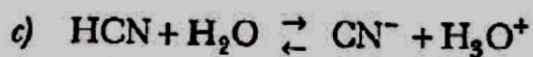
3. Adierazi espezie kimiko bakoitzaren izaera azidoa edo basikoa, urarekin duen erreakzioan. Idatzi erreakzioak:



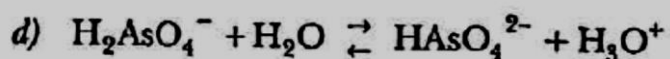
Izaera basikoa.



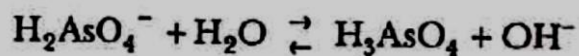
Izaera basikoa.



IZAERA AZIDOA



IZAERA AZIDOA



Izaera basikoa.

Protoi-emailea izan daiteke, baina protoi bat ere onar dezake, beraz, bi izaerak aurkezten ditu. ANFOTEROA

2-

