

9.- Espezie kimiko hauen artean: sodioa; metanoa; ura; potasio bromuroa eta neona.

- a) Egoera solidoan eroalea ez den substantzia, baina bai egoera likidoan.
 - b) Hidrogeno- loturak ematen dituen konposatua.
 - c) Korrante elektrikoaren eroale ona dena.
- Arrazoitu zure erantzunak.

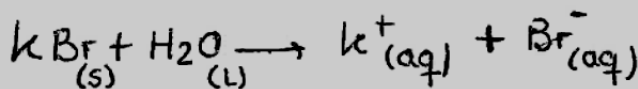
4 Na, CH₄, H₂O, KBr, Ne

a) Egoera solidoan ez da eroalea, baina bai egoera likidoan.

• konposatu ioniko bat \rightarrow $KBr \begin{cases} K^+ \\ Br^- \end{cases} \rightarrow$ Ionen arteko erakarpen elektrostatikoa eragatik

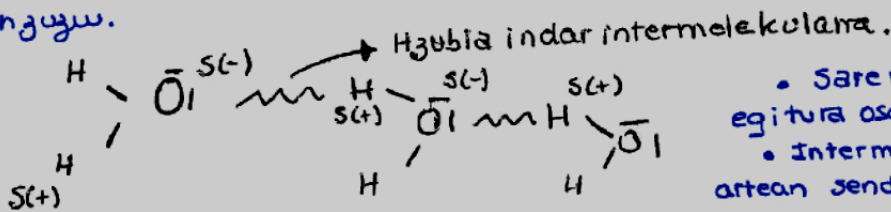
, sare kristalino bat osatzen da eta neutroa izango da, ez dagoelako ioirik aske, beraz solido egoeran ez da eroalea.

• Egoera likidoan bai, ura disolbatzaile polarra denez, orientazio egokiek, dipoloek sare kristalinoak loiak askatzen dituztelako. Ondorioz, eroalea da egoera likidoan, ioi aske dardelako.



b) Hidrogeno-loturak ematen dituen konposatua:

• H₂O kobalente polarra delako eta H atomo txikia elektronegatibo batekin lotuta dagoenean (O, N eta F), eratzasuna dauka hurbiltzeko beste molekula baten eta Van der Waalsen erakarpen elektrostatikoa ematen da, H lotura, ^{oxigenora} hainzuz.



- Sare moduko egitura osatzen da.
- Intermolekularen artean sendaena da.

c) komente elektrikoaren eroale ona: Metalak \rightarrow Na

Metalak egitura solidoa dute non metalen atomoak beraien balentzia e⁻ak askatzen dituzten, katioiak osatuz. Askatutako e⁻ak hodei elektroniko bat osatzen dute eta etengabe higitzen katioien artean, horrela, egitura egonkorra mantentzen da. e⁻ak etengabe mugitzen ari direnez oso bero eta elektrizitate eroale onak dira.

