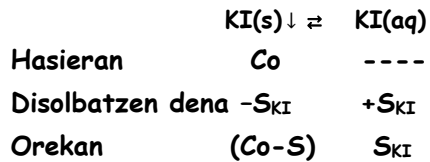


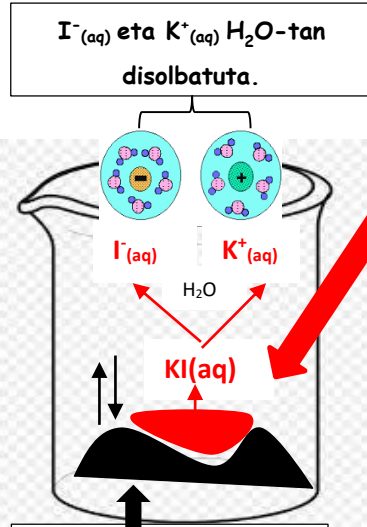
DISOLBAGARRITASUNA

SOLIDO DISOLBAEZINAK URETAN, OSO GUTXI DISOLBATZEN DIRA. Gatz eta hidroxido batzuk (SOLIDO IONIKOAK) Ontzian bi fase ikusiko dugu solidoa disolbatu gabe eta solidoa disolbatuta

Temperatura JAKIN BATEAN, bi faseen artean OREKA DINAMIKO ETA HETEROGENEOA EMATEN DA.

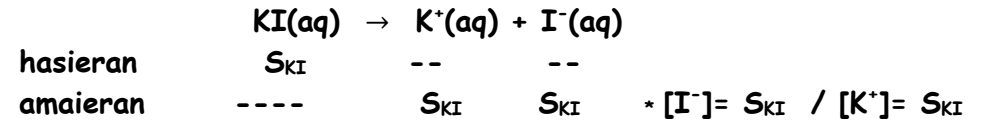


Normalean ez da jartzen ez duelako parte hartzen disolbagarritasun prozesuan.



FASE SOLIDOA: IK(s) geratzen den disolbatu gabeko solidoa. IK(s)↓ → HAUSPEAKINA

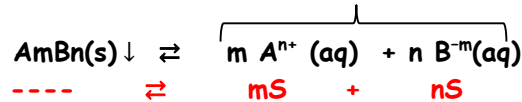
KI(aq) disolbatu den solidoaren kantitate txikia, FASE LIKIDOA da. DISOLUZIO ASEA DA UR DISOLUZIOAN KI-aren kantitate maximoa duelako disolbatuta. Solutua (KI) erabat ionizatuta egongo da, erabat disolbatuta dagoelako. (Erreakzio zuzena). Disolbatu den solidoaren kantitate maximoari disolbagarritasuna deitzen zaio, S, eta ioien kontzentrazioekin erlazioa dezakegu:



DISOLBAGARRITASUN MOLARRA URETAN (S)

Temperatura jakin batean, SOLIDO DISOLBAEZINAREN DISOLBATU DEN KANTITATE MAXIMOA da. Disoluzio asearen solutua da.
 *Unitatea, mol/L. → DISOLUZIO ASEAREN LITRO BAKOITZEKO GEHIEN DISOLBATU DEN SOLIDOAREN MOL KOPURUA DA.
 *DISOLBAEZINAK S < 0,02M
 *DISOLBAGARRIAK S > 0,02M

DISOLBAGARRITASUN OREKA: $AmBn(s) \rightleftharpoons AmBn(aq)$



Ioien kontzentrazioak orekan solido disolbaezinaren disolbagarritasunaren funtzioan

(MEL) → DISOLBAGARRITASUN BIDERKADURA (oreka konstantea): $K_{ps} = [A^{n+}]^m [B^{-m}]^n = (mS_{AmBn})^m \times (nS_{AmBn})^n$

Ioien kontzentrazioak orekan = ioien kontzentrazioak disoluzio asean = ioien kontzentrazio maximoak