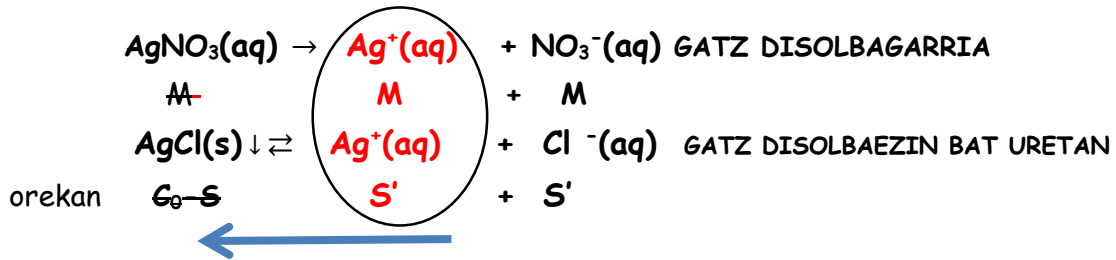
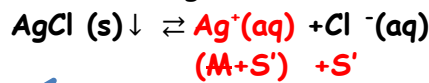


IOI KOMUNEKO EFEKTUA, SOLIDOAREN DISOLBAGARRITASUNA GUTXITZEN DA.

Solido disolbaezin bat uretan gehi ioi komun bateko gatz disolbagarri bat dugunean ontzi berdinean, ioi komunak solido disolbaezinaren disolbagarritasuna murrizten du.



IOI KOMUNA ZILARRA da, eta honen kontzentrazioaren handipenak AgCl-aren orekan eragiten du. Le Chatelierren arabera oreka egoera berri bat lortzeko asmoz, AgCl-aren erreakzioa ezkererantz desplazatuko da zilar ioiaren kontzentrazio handipena murrizteko. Ondorioz, AgCl(s)-a hauspeatuko da oreka egoera berri bat lortu arte, tenperatura aldatu ez denez Kps-ren balioa mantentzen da. AgCl(s)-aren disolbagarritasuna TXIKITZEN DA.



*ioi komuneko efektuaren ondorioz AgCl-aren disolbagarritasuna AgNO₃-aren disoluzioan (S') AgCl-aren disolbagarritasuna uretan (S) baino txikiagoa izango da. $S'_{\text{AgCl(s)AgNO}_3\text{-n}} < S_{\text{AgCl(s)H}_2\text{O-n}}$

$K_{ps} = [\text{Ag}^+][\text{Cl}^-]$ *Ioiaren kontzentrazioak orekan: $[\text{Ag}^+]_{\text{orekan}} = (S'+M) / [\text{Cl}^-]_{\text{orekan}} = S'$

$K_s = (S'+M) \cdot S' \cong M \cdot S'$

*Tenperatura aldatu ez denez Kps-ren balioa mantentzen da

*HURBILKETA MATEMATIKOA: S uretan oso txikia da, beraz, S'↓ txikiagoa izango da horregatik baturan S' balioak ez du eragingo $(S'+M) \cong M$