

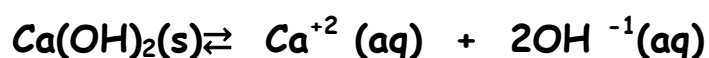
DISOLBAGARRITASUNA ETA Ph-a

GOGORATU!!!!!!!!!! SOLIDO DISOLBAEZINAK URETAN, OSO GUTXI DISOLBATZEN DIRA.
Gatz eta **hidroxido batzuk** (SOLIDO IONIKOAK)

Ontzian bi fase ikusiko dugu solidoa disolbatu gabe, hauspeakina eta fase likidoa, disoluzio asean. Disolbatu den solidoaren kantitate txikia disoluzio asearen solutua da

SOLIDO DISOLBAEZINAREN

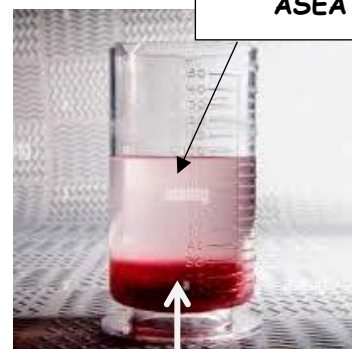
DISOLBAGARRITASUN OREKA:



$$K_{\text{pS}} = [\text{Ca}^{2+}] [\text{OH}^{-1}]^2 = (\text{S}) \times (2\text{S})^2$$

Disoluzio asean dagoen hidroxido- anioiaren kontzentrazioaren bitartez disoluzio asearen pH-a kalkula dezakegu. $[\text{OH}^{-1}]$ -ren kontzentrazioa orekan, kontzentrazio maximoa da.

$$\text{pOH} = -\log[\text{OH}^{-}] \rightarrow [\text{OH}^{-}] = 10^{-\text{pOH}}$$
$$\text{pH} + \text{pOH} = 14$$



DISOLUZIO
ASEA

SOLIDOA DISOLBATU GABE
HAUSPEAKINA