

## DISOLBAGARRITASUNA .-HAUSPEATZE ERREAKZIOAK.-GALDERAK

Arrazoitu erantzunak landutako definizioak eta beharrezkoak diren ekuazio kimikoak erabiliz

- 1)  $\text{Ca(OH)}_2$ -aren disolbagarritasuna uretan  $\text{CaCl}_2$  ur-disoluzio batean baino baxuagoa da.
- 2)  $\text{AgCl}$ -aren disolbagarritasuna handiagotzeko  $\text{AgNO}_3$  ur-disoluzio batean disolbatu beharko genuke.
- 3)  $\text{AgCl}$   $\text{AgBr}$  baino disolbagarriagoa da. Horrek esan nahi du lehenengoaren disolbagarritasun biderkadura bigarrenarena baino baxuagoa da.
- 4)  $\text{Al(OH)}_3$ -aren disolbagarritasuna eta ur-disoluzio asean dauden ioien kontzentrazioak bat datoz.
- 5) Asea den  $\text{Ca(OH)}_2$  ur-disoluzio bati  $\text{HCl}$  gehitzen badiogu disolbatuta dagoen solidoaren kantitatea handiagotuko da.
- 6) Disoluzio baten disolbagarritasun maila gaintu egiten bada, disoluzioa asetugabea dagoela esaten da.
- 7)  $\text{Mg(OH)}_2$ -aren disolbagarritasuna uretan  $\text{MgCl}_2$  ur-disoluzio batean baino baxuagoa da.