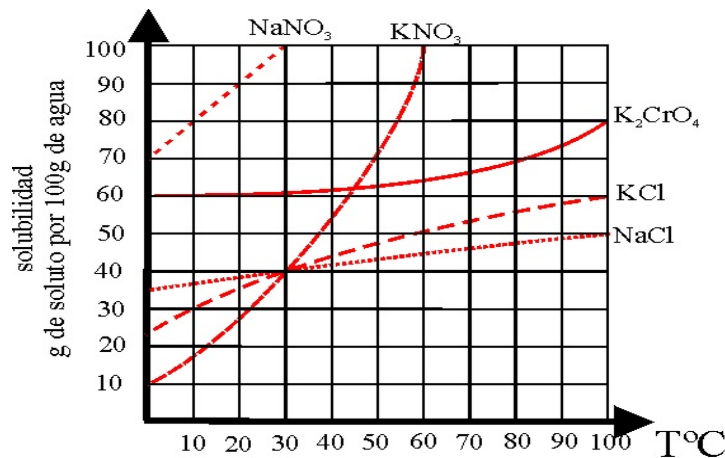
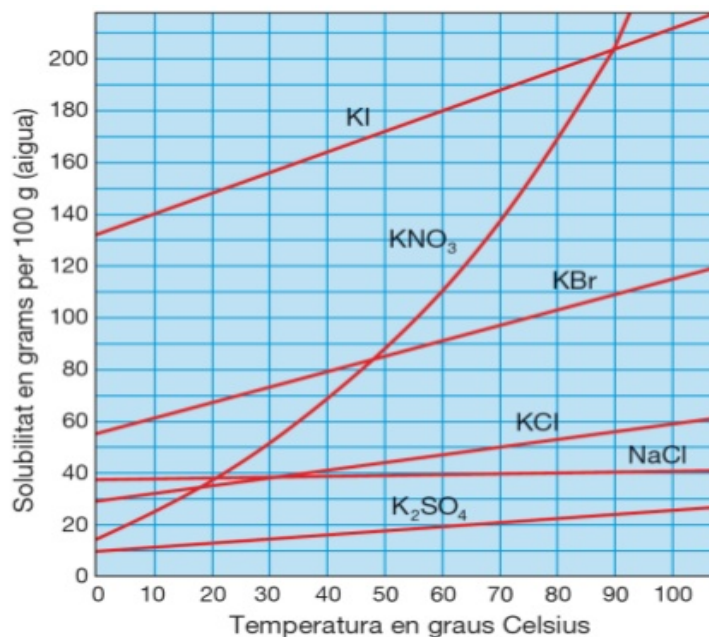


1- La gràfica següent mostra la solubilitat de diferents substàncies en funció de la temperatura:



- Quina substància presenta una solubilitat més elevada a 20°C?
- Quina és la solubilitat del K₂CrO₄ a 80°C?
- Quina és la substància que té la solubilitat que menys varia amb la temperatura?
- Quina és la substància que té la solubilitat que més varia amb la temperatura?
- Quina és la solubilitat del NaNO₃ a 30°C?
- A quina temperatura el KNO₃, el KCl i el NaCl presenten la mateixa solubilitat? Quina és aquesta solubilitat?
- A quina temperatura el KNO₃ i el K₂CrO₄ presenten la mateixa solubilitat? Quina és aquesta solubilitat?
- Indica la solubilitat de:
 - K₂CrO₄ a 0°C:
 - KNO₃ a 0°C:
 - KCl a 0°C:
 - NaCl a 0°C:
- Indica la temperatura a la qual:
 - EL KCl té una solubilitat de 30g per 100g d'aigua:
 - EL KCl té una solubilitat de 60g per 100g d'aigua:
 - EL NaNO₃ té una solubilitat de 100g per 100g d'aigua:
 - EL K₂CrO₄ té una solubilitat de 70g per 100g d'aigua:

2- La gràfica següent mostra la solubilitat de diferents substàncies en funció de la temperatura:



- a) Quina és la substància que té una solubilitat que gairebé no varia amb la temperatura?
- b) Quin és la substància que té la solubilitat més alta a 0°C? I la que la té més baixa a 0°C?
- c) Quina és la solubilitat del clorur de sodi (NaCl) a 90°C?
- d) A quina temperatura la solubilitat del KI i del KNO₃ coincideixen?
- e) Indica la solubilitat de:
- K₂SO₄ a 60°C:
 - KNO₃ a 70°C:
 - KCl a 70°C:
 - NaCl a 100°C:
- i) Indica la temperatura a la qual:
- EL KCl té una solubilitat de 60g per 100g d'aigua:
 - EL KCl té una solubilitat de 40g per 100g d'aigua:
 - EL K₂SO₄ té una solubilitat de 10g per 100g d'aigua:
 - EL K₂SO₄ té una solubilitat de 20g per 100g d'aigua: