

SOLUBILIDAD

Prof. Medina Paula



A. Examinar la siguiente tabla y seleccionar la opción correcta en cada ítem.

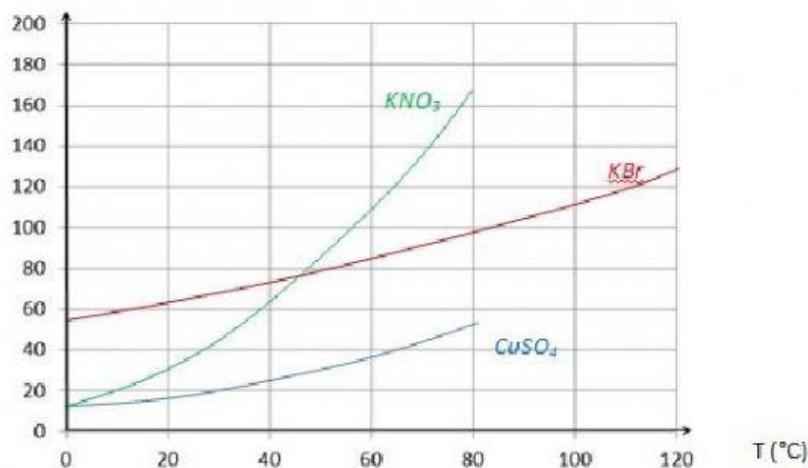
Tabla 1: Solubilidad de solutos en agua a 25 °C

Solutos (sólidos)	Solubilidad (g/100 g de H ₂ O)
Nitrato de sodio, NaNO ₃	95,0
Carbonato de calcio, CaCO ₃	0,0013
Hidróxido de sodio, NaOH	109,0
Sacarosa, C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	204,1
Cloruro de sodio, NaCl	35,8

- a. Solute que es prácticamente insoluble en agua
- b. Solute que más se disuelve en agua
- c. Entre los solutos que tienen sodio, el de mayor solubilidad es
- d. Si la temperatura fuera de 50°C, la solubilidad sería
- e. Si la temperatura fuera de 10°C, la solubilidad sería

B. El gráfico muestra la solubilidad de algunas sales en 100 g de agua a diferentes temperaturas. Examinar el gráfico y elegir la opción correcta en cada ítem.

Solubilidad (g de soluto/ 100 cm³ de agua)



- a. Sustancia que varía más su solubilidad con la temperatura
- b. Sustancia que varía menos su solubilidad con la temperatura
- c. Sustancia más soluble a 20°C
- d. Sustancia más soluble a 60°C
- e. Sustancias que se encuentran saturadas a 80°C