



GUIA DE ESTUDIO QUIMICA

1.- ¿Qué estudia la química?

R= Estudia la composición y los cambios internos y externos de la materia.

2.- Estas propiedades son generales o extensivas de la materia

R= masa, peso, volumen, inercia

3.- Estas son propiedades intensivas de la materia

R= densidad, solubilidad, viscosidad, temperatura

4.- Anotar dos características de cada estado de agregación de la materia.

SÓLIDO: Tienen volumen propio y forma definida, las fuerzas de atracción entre sus moléculas son muy fuertes.

LÍQUIDO: Tienen volumen propio y su forma depende del recipiente que lo contiene

GAS: Su volumen se reduce con facilidad, sus espacios intermoleculares son muy grandes.

5.- Anota el nombre del cambio de estado al que se refiere cada una de las situaciones.

a) Un hielo al derretirse al sol: FUSION

b) el látex para crear una cubeta: SOLIDIFICACION

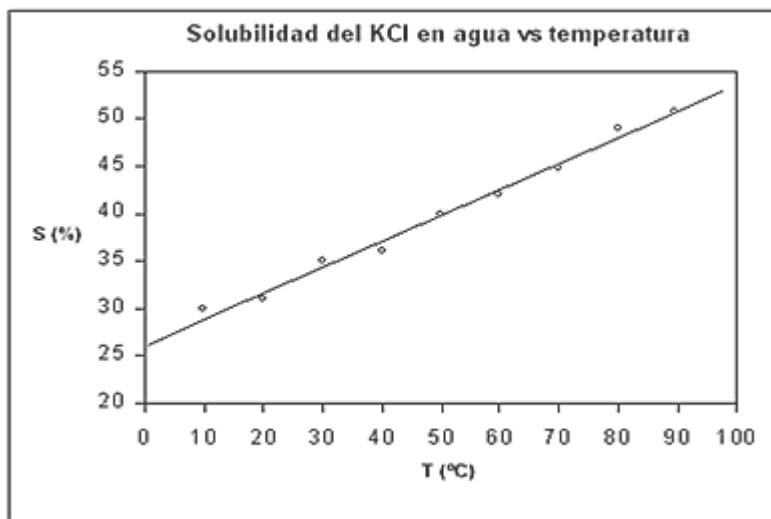
c) la niebla que se convierte en lluvia ligera: CONDENSACION

d) El hielo seco en el agua: SUBLIMACION

Interpreta, clasifica y explica

De las gráficas que aparece a continuación, muestra la relación entre la solubilidad de KCl en agua a cierta temperatura.

Analiza la información y contesta las preguntas.



a) Anota la temperatura de ebullición de:

30 % _____

35% _____

40% _____

50% _____



LICEO HERBART
SECUNDARIA
