



Física y Química 2º E.S.O.

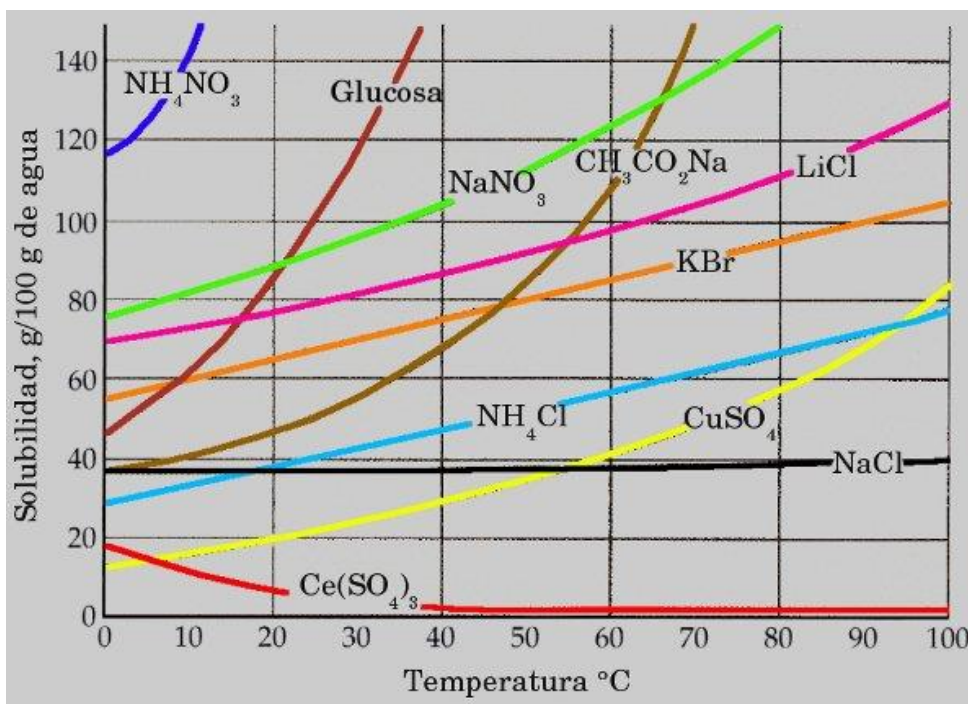
Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación _____

Bloque I



- (1,5 p.) A partir de la gráfica anterior. Calcula:
 - La solubilidad del CuSO_4 a 60°C .
 - La temperatura para la cual la solubilidad de la glucosa es 120 g. por cada 100 g. de agua.
- (1,5 p.) En una disolución, la concentración de Cloruro de Sodio (NaCl) es de 25 g/L. ¿Qué cantidad de NaCl (en masa) hay en 4,6 litros de disolución?
- (1,5 p.) En una mezcla de gases los porcentajes en volumen son de 85% metano, 9% etano, 4% propana y 2% butano. Calcula la cantidad de cada uno de los gases en 20 litros de mezcla.
- (1,5 p.) Cambio de Unidades

a. $0,0005\text{dm} \rightarrow \text{nm}$	d. $-100^\circ\text{C} \rightarrow ^\circ\text{F}$
b. $2\text{dag} \rightarrow \mu\text{g}$	e. $3 \cdot 10^4 \text{mm}^2 \rightarrow \text{km}^2$
c. $6500\text{dm}^2 \rightarrow \text{hm}^2$	f. $69^\circ\text{C} \rightarrow \text{K}$

Bloque III

- (1,5 p.) En el laboratorio introducimos en una probeta 26 ml de alcohol etílico (90°) y , a continuación, añadimos 74 ml de agua destilada. Calcula el % en volumen de alcohol en la mezcla.

C
O
I
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
T
E
I
R
O

Bloque II

(2,5 p.) Elije la respuesta correcta (solo una)

1. Según su uniformidad, la materia se puede clasificar en...
 - a. Disolución o sustancias puras
 - b. Elementos o compuestos.
 - c. Materia homogénea o heterogénea.

2. El proceso de disolución de azúcar en agua es...
 - a. Un proceso químico.
 - b. Un proceso físico
 - c. A y b son correctas.

3. Una disolución sólido en gas es...
 - a. Una aleación.
 - b. Polvo en el aire.
 - c. Arcilla húmeda.

4. Es la vaporización solamente en la superficie. Se produce a cualquier temperatura...
 - a. Ebullición.
 - b. Evaporación

5. La cerveza es...
 - a. Una mezcla heterogénea
 - b. Una mezcla homogénea.
 - c. Sustancia pura.

6. Los factores de los que depende el estado de una sustancia pura son...
 - a. La naturaleza de la sustancia, la densidad y la temperatura.
 - b. La naturaleza de una sustancia, el volumen y la temperatura.
 - c. La naturaleza de una sustancia, la presión y la temperatura.

7. El paso de Líquido a Gas se denomina ...
 - a. Condensación.
 - b. Evaporación.
 - c. Fusión.

8. La solubilidad de sólidos en líquidos...
 - a. Aumenta con la temperatura.
 - b. Disminuye con la temperatura.
 - c. No varía con la temperatura.

9. La niebla es un fenómeno...
 - a. Físico
 - b. Químico.

10. El paso de Líquido a Sólido se denomina ...
 - a. Evaporación.
 - b. Fusión.
 - c. Solidificación.



C
O
I
E
X
I
O

V
I
I
A

D
O

A
R
E
N
T
E
I
R
O