



## Física y Química 2º E.S.O.

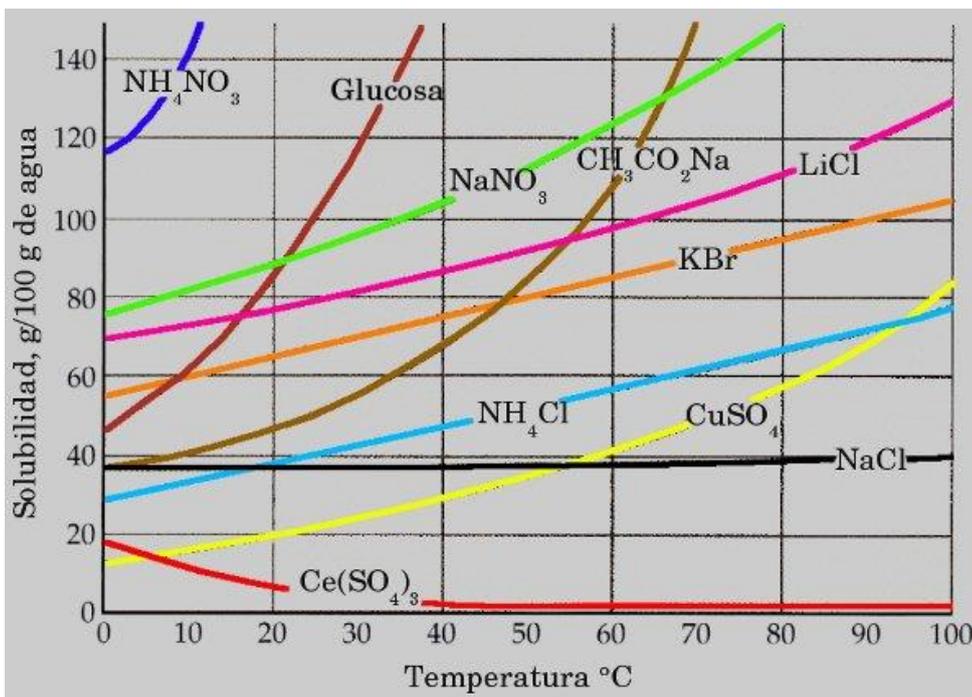
Nombre \_\_\_\_\_

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  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{Na}$  a  $60^\circ\text{C}$ . (0,5 p.)
  - % en masa de la glucosa en agua a  $30^\circ\text{C}$  (1 p.).
- (1,5 p.) Una pinta de cerveza (pint) es una medida muy británica para esta bebida, corresponde a 0,57 litros aproximadamente. Sabiendo que la concentración de etanol en volumen es del 5%, calcula la cantidad de alcohol en esta cantidad de cerveza.
 
- (1,5 p.) Sabiendo que la concentración de la sal en el Mar Muerto es de 235 g/l. Calcula la cantidad de sal en  $2\text{ m}^3$  de la misma.
- (1,5 p.) Cambio de Unidades
 

a. $0,006 \cdot 10^{-2}\text{ hm} \rightarrow \mu\text{m}$	d. $500\text{K} \rightarrow ^\circ\text{F}$
b. $400\text{dg} \rightarrow \text{dag}$	e. $8000\text{ng} \rightarrow \text{mg}$
c. $0,008 \cdot 10^7\text{ dm}^2 \rightarrow \text{a}$	f. $-30^\circ\text{C} \rightarrow \text{K}$

### Bloque III

- (1,5 p.) Se mezclan  $20\text{ cm}^3$  de ácido acético (densidad  $1,16\text{g/cm}^3$ ) con  $80\text{g}$  de agua para preparar una disolución. Calcula el % en masa de la misma.

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)

- Según su uniformidad, la materia se puede clasificar en...
  - Disolución o sustancias puras
  - Elementos o compuestos.
  - Materia homogénea o heterogénea.
- El sulfuro de cinc se obtiene a partir de cinc (Zn) y azufre (S), mediante...
  - Mediante una reacción química.
  - Mediante un proceso químico
  - A y b son correctas.
- Una disolución sólido en sólido es...
  - Una aleación.
  - El Hidrógeno en Platino.
  - Arcilla húmeda.
- Es la vaporización solamente en la superficie. Se produce a cualquier temperatura...
  - Ebullición.
  - Evaporación
- El vino es...
  - Una mezcla heterogénea
  - Una mezcla homogénea.
  - Sustancia pura.
- Los factores de los que depende el estado de una sustancia pura son...
  - La naturaleza de la sustancia, la densidad y la temperatura.
  - La naturaleza de una sustancia, el volumen y la temperatura.
  - La naturaleza de una sustancia, la presión y la temperatura.
- El paso de Sólido a Gas se denomina ...
  - Sublimación inversa.
  - Solidificación.
  - Sublimación.
- La solubilidad de sólidos en líquidos...
  - Aumenta con la temperatura.
  - Disminuye con la temperatura.
  - No varía con la temperatura.
- La niebla es un fenómeno...
  - Físico
  - Químico.
- El paso de Líquido a Gas se denomina ...
  - Evaporación.
  - Condensación.
  - Sublimación.



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