



Física y Química 2º E.S.O.

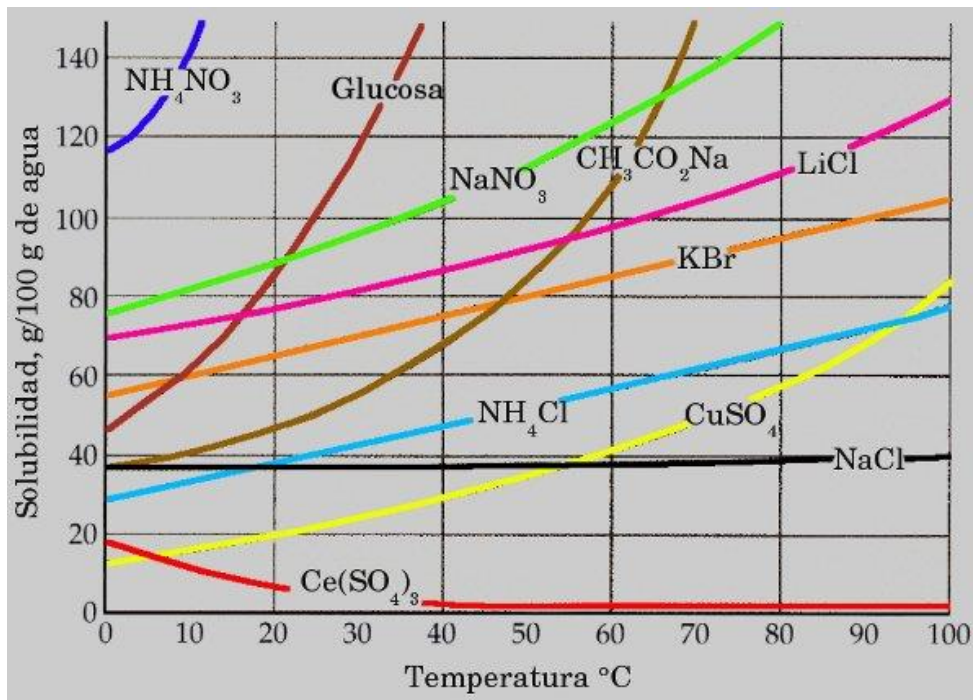
Nombre _____


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 CH₃CO₂Na a 60°C. (0,5 p.)
 - % en masa de la glucosa en agua a 30°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 m³ 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 cm³ de ácido acético (densidad 1,16g/cm³) con 80g 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