

Alumno/a..... Fecha 23-11-2020

Calificación Examen:**Observaciones examen**

0. Actividad eTwinning (2 puntos)

Marie Curie SI NO

Microrrelato SI NO

Votaciones SI NO

1. Formula (2 puntos)

Ácido carbónico	
Óxido de plata	
Sulfito de sodio	
Peryodato de cobre (II)	
Sulfuro de hidrógeno	
Nitrato de zinc	
Ácido fosforoso	
Hidróxido de hierro (III)	
Hipoclorito de sodio	
Metano	

2. Nombra (2 puntos)

Al_2O_3	
$\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$	
H_3BO_3	
$\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3$	
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	
LiClO_4	
Co_2Se_3	
HNO_3	
SiH_4	
BeSO_4	

3. En el laboratorio tenemos una botella comercial de 1L de HCl con una densidad de 1,18 g/mL y una riqueza del 36,5%.

a) Indica la masa en gramos de HCl y de H₂O de la botella comercial de HCl. (0,5 puntos)

b) ¿Cuál es la concentración molar de la disolución comercial? (0,5 puntos)

c) Indica como preparar a partir de esa botella comercial una disolución 250 mL de disolución de HCl 0,5 M. (1 punto)

Datos H:1 Cl: 35,5

4. (2 puntos) El ácido sulfúrico o dihidrógeno(tetraoxidosulfato) se vende de manera comercial en disoluciones acuosas que contienen una riqueza del 95 % ácido sulfúrico y tienen una densidad de 1,8 g/mL. Expresa su concentración en unidades de:

a) Molaridad.

b) Molalidad.

c) Fracción molar

d) g/L

e) % en masa

Datos H:1, O:16, S:32.

Alumno/a.....Fecha 23-11-2020

Calificación Examen:**Observaciones examen**

0. Actividad eTwinning (2 puntos)

Marie Curie SI NO

Microrrelato SI NO

Votaciones SI NO

1. Formula (2 puntos)

Ácido carbonoso	
Sulfuro de plata	
Ácido sulfúrico	
Oxido de cobalto (III)	
Hiposulfito de calcio	
Sulfato de litio	
Ácido bórico	
Hidróxido de paladio (II)	
Perbromato de litio	
Fosfano	

2. Nombra (2 puntos)

ZnO	
NaNO ₂	
H ₃ PO ₃	
CoSO ₄	
Ni(OH) ₂	
KBrO ₄	
Co ₂ Se ₃	
H ₂ SeO ₂	
BH ₃	
CaCO ₃	

3. En el laboratorio tenemos una botella comercial de 1L de HBr con una densidad de 1,5 g/mL y una riqueza del 49 %.

a) Indica la masa en gramos de HBr y de H₂O de la botella comercial de HBr . (0,5 puntos)

b) ¿Cuál es la concentración molar de la disolución comercial? (0,5 puntos)

c) Indica como preparar a partir de esa botella comercial una disolución 300 mL de disolución de HBr 0,05 M. (1 punto)

Datos H:1 Br: 79,9

4. (2 puntos) El ácido nítrico o hidrógeno(trioxidonitrato) se vende de manera comercial en disoluciones acuosas que contienen una riqueza del 68 % ácido nítrico y tienen una densidad de 1,2 g/mL. Expresa su concentración en unidades de:

a) Molaridad.

b) Molalidad.

c) Fracción molar

d) g/L

e) % en masa

Datos H:1, N:14, O:16.