
 <b>XUNTA DE GALICIA</b> CONSELLERÍA DE CULTURA, EDUCACIÓN E ORDENACIÓN UNIVERSITARIA <a href="http://www.edu.xunta.es/centros/iescoruxo">http://www.edu.xunta.es/centros/iescoruxo</a>	<b>Control I 1ª Eva. FÍSICA Y QUÍMICA 2º ESO A/D. CURSO: 2021/22</b>			
			<b>I.E.S. Coruxo</b> <b>Departamento de Física y Química</b>	
<b>Nombre y Apellidos:</b>	<b>Grupo</b>	<b>Fecha</b>	<b>NOTA</b>	

**INDICACIONES:**

- Resuelve los ejercicios en el folio destinado para ello, identificando claramente el número y apartado de ejercicio.
- Controla el tiempo: es fundamental.
- No te olvides de cuidar la presentación (márgenes, letra, orden, limpieza ...)
- La puntuación de cada pregunta se especifica en la hoja del examen.
- No se valorarán ejercicios que solo presenten el resultado final sin realizar el desarrollo.
- Recuerda que debes poner tu nombre y apellidos en todas las hojas de examen, incluida la de operaciones.

**(2'5 puntos) 1.- Nombra los siguientes compuestos según las nomenclaturas indicadas:**

Nom. Sistemática		Nom. de Stock
CoH <sub>2</sub>		
CaSe		
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		
HBr		
Al(OH) <sub>3</sub>		
FeO <sub>2</sub>		
AuCl		
Ni(OH) <sub>2</sub>		
NH <sub>3</sub>		
PbO <sub>2</sub>		

**(2'5 puntos) 2.- Formula los compuestos que se indican y nombra de otra forma (si es posible):**

Óxido de cobre (II)		
Seleniuro de litio		
Fosfina		
Ácido sulfhídrico		
Peróxido de aluminio		
Sulfuro de níquel		
Heptaóxido de dibromo		
Hidruro oro (I)		
Dihidruro de calcio		
Cloruro de hidrógeno		

**(2'5 puntos) 3.- Completa la siguiente tabla:**

Compuesto	Masa molar	Masa	Nº de moles	Nº de moléculas	Volumen en c.n
$\text{Co(OH)}_3$		120			
$\text{Ca(NO}_3)_2$				$1,8 \cdot 10^{23}$	

**(2'5 puntos) 4.- Si tenemos 64 L de ácido sulfúrico ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) medidos a  $0^\circ\text{C}$  y 1 atm de presión, calcula:**

- La masa de ácido que hay en el recipiente.
- El número de moles de ácido que hay en el recipiente.
- Las moléculas de ácido que contiene.
- Los átomos de oxígeno que contiene y los átomos totales.
- La masa (en gramos) de una molécula de ácido sulfúrico ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ).