
 <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 3º ESO A. 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
NiI <sub>2</sub>	
BaH <sub>2</sub>	
Cr(OH) <sub>3</sub>	
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
SbH <sub>3</sub>	
SO <sub>2</sub>	
H <sub>2</sub> S	
Hg(OH)	
Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	
CuSe	

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

Óxido de fósforo (V)		
Hidruro de cobre		
Bromuro de aluminio		
Metano		
Peróxido de cobalto (III)		
Sulfuro de plata		
Dióxido de platino		
Hidróxido de titanio (IV)		
Dihidruro de cinc		
Ácido fluorhídrico		

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

Compuesto	Masa molar	Masa	Nº de moles	Nº de moléculas	Volumen en c.n
SO <sub>3</sub>					60 litros
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>				2'6 · 10 <sup>24</sup>	

**(2'5 puntos) 4.- Un recipiente contiene 36 g de acetona (C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O), calcula:**

- El número de moles de acetona que hay en el recipiente.
- Las moléculas de acetona que contiene.
- El volumen que ocupa en c.n.
- Los átomos de carbono que contiene y los átomos totales.
- La masa (en gramos) de una molécula de ácido acetona (C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O).