

 XUNTA DE GALICIA CONSELLERÍA DE CULTURA, EDUCACIÓN E ORDENACIÓN UNIVERSITARIA http://www.edu.xunta.es/centros/iescoruxo	Control I 1ª Eva. FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO A. CURSO: 2021/22			
			I.E.S. Coruxo Departamento de Física y Química	
Nombre y Apellidos:	Grupo	Fecha	NOTA	

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 ₂	
BaH ₂	
Cr(OH) ₃	
Au ₂ O ₃	
SbH ₃	
SO ₂	
H ₂ S	
Hg(OH)	
Na ₂ O ₂	
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 ₃					60 litros
Ca ₃ (PO ₄) ₂				2'6 · 10 ²⁴	

(2'5 puntos) 4.- Un recipiente contiene 36 g de acetona (C₃H₆O), 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 (C₃H₆O).