

Físico-Química – 3º año | Comisión evaluadora 15/12/16

Apellido y nombre: _____

1) [1,5 puntos] Completá el cuadro teniendo en cuenta los siguientes elementos:

- Elemento A: período 3, grupo 17 (VII A)
- Elemento B: período 3, grupo 2 (II A)

Elemento	Nombre y símbolo	N. atómico y N. másico	¿Cuál posee mayor valor? (marcar con X)	
			Radio atómico	Electronegatividad
A				
B				

2) [1,0 punto] Dado un elemento con un Z = 38, determiná su configuración electrónica y su configuración electrónica externa:

Configuración electrónica	C.E.E.

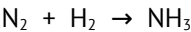
3) [0,5 puntos] El modelo mecánico-cuántico (seleccioná una opción):

- a) Afirma que los electrones giran en órbitas específicas
b) Establece el concepto de orbital
c) Compara la forma de un átomo con la de un budín con pasas

4) [1,0 punto] Diferenciá los siguientes pares de conceptos:

- [0,50] b) Enlace iónico / Enlace covalente
[0,50] c) Cambio físico / Cambio químico

5) [1,0 punto] Balanceá la siguiente ecuación por el método del tanteo:



6) [3,0 puntos] Realizá el diagrama de Lewis de las siguientes uniones químicas indicando el tipo de unión que se establece entre los átomos y, en caso que corresponda, su fórmula desarrollada:

- a) [1,0] SO₂
b) [1,0] HNO₃
c) [1,0] Cl₂Cu

7) [2,0 puntos] Respondé:

- [1,0] a) ¿Cómo están formadas las emisiones alfa? ¿Que características poseen?
[0,5] b) ¿Qué establece el principio de conservación de la masa?
[0,5] b) ¿A cuántos grados Kelvin equivalen 20 grados Celsius?

ACTA DE EXÁMEN

Libro: _____ Folio:

(A completar por el docente)

Contenidos	Escrito				Oral				Observaciones	Calificación
	NC	M	R	B	NC	M	R	B		
Propiedades periódicas										
Modelo atómico										
Uniones y ecuaciones químicas										
Reacciones nucleares										
Calor y temperatura										
									Calificación final	

Firma del profesor

Firma del profesor

Firma del alumno