

Introducción a la Química – 5º año | Comisión evaluadora 22/12/16

Apellido y nombre: \_\_\_\_\_

MODELOS ATÓMICOS Y TABLA PERIÓDICA

1. [1,0 punto] Diferenciá los siguientes pares de conceptos  
[0,5] a) Modelo atómico de Rutherford / Modelos atómico Mecánico-Cuántico  
[0,5] c) Órbitas atómicas / Orbitales atómicos

2. [3,0 puntos] Completá los siguientes cuadros con la información solicitada  
[1,0] a) Dados los siguientes elementos, escribí para cada uno, su configuración electrónica y su configuración electrónica externa.

Elemento	Configuración electrónica	C.E.E.
A (Z = 33)		
B (Z = 42)		

- [1,0] b) Indicá el grupo y período de cada elemento (punto 2.a) empleando el concepto de configuración electrónica externa.  
[1,0] c) Dados los siguientes elementos indicá cual presenta mayor valor para cada magnitud:

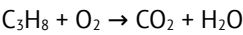
Elemento	¿Cuál posee mayor valor? (marcar con una X)		
	E. de Ionización	Radio atómico	Electronegatividad
A (Z = 37)			
B (Z = 54)			

UNIONES QUÍMICAS

3. [3,0 puntos] Dados los siguientes compuestos: Cu(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, MgH<sub>2</sub>, y FeBr<sub>3</sub> indicá para cada uno de ellos:  
[0,5] a) Estructura de Lewis y tipo de union (iónica, covalente o covalente dativa)  
[0,5] b) Nombre según IUPAC y nombre tradicional

ESTEQUIOMETRÍA

4. [3,0 puntos] Dada la siguiente ecuación de combustión del gas propano:



- [1,0] a) Balanceá la ecuación  
[1,0] b) ¿Cuántos moles de CO<sub>2</sub> se producen si se disponen de 50 gramos de O<sub>2</sub>?  
[1,0] c) ¿Cuántos átomos de hidrógeno se obtienen a partir de dichos 50 gramos de O<sub>2</sub>?

ACTA DE EXÁMEN  
(A completar por el docente)

Libro: \_\_\_\_\_ Folio: \_\_\_\_\_

Contenidos	Escrito				Oral				Observaciones	Calificación
	NC	M	R	B	NC	M	R	B		
Modelos atómicos										
Tabla periódica										
Uniones químicas										
Estequiometría										
									Calificación final	

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Firma del profesor

Firma del profesor

Firma del alumno