

Introducción a la Química – 5º año | Comisión evaluadora – 23/02/17

Apellido y nombre: _____

MODELOS ATÓMICOS Y TABLA PERIÓDICA

- 1) El valor de la electronegatividad de un elemento químico:
- a) Es menor en los no metales
 - b) Es mayor en los no metales
 - c) Es variable y depende del tipo de unión que establezca con otros compuestos
 - d) Es mayor en los metales

- 2) Empleando la regla de las diagonales, la configuración electrónica correcta para un elemento con Z = 30 es:
- a) $1s^2 2s^2 3s^2 2p^6 4s^2 3p^6 3d^{10}$
 - b) $1s^2 2s^2 3s^2 2p^6 3p^6 4s^2 3d^{10}$
 - c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$

- 3) El concepto de orbital está relacionado con el modelo atómico propuesto por:
- a) Rutherford
 - b) Bhor
 - c) Dalton
 - d) Thomson
 - e) Las respuestas a, b, c y d son incorrectas

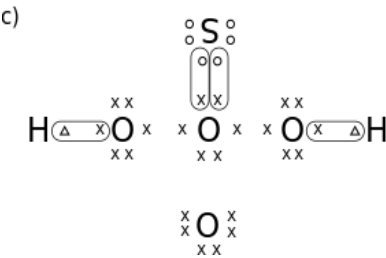
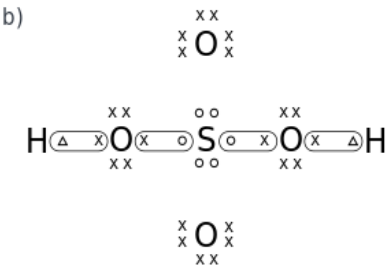
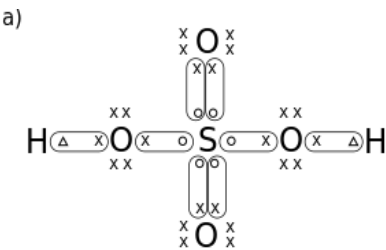
UNIONES QUÍMICAS

- 4) El nombre correcto (según nomenclatura tradicional) para el compuesto NaClO es:
- a) Clorato de Sodio
 - b) Clorato (III) de Sodio
 - c) Hipoclorito de Sodio
 - d) Perclorato sódico
 - e) Cloruro sódico

- 5) El nombre correcto (según nomenclatura IUPAC) para el compuesto HNO_3 es:
- a) Nitrito de Hidrógeno
 - b) Ácido nitroso
 - c) Nitrato (III) de Hidrógeno
 - d) Nitrato (V) de Hidrógeno
 - e) Óxido de Nitrógeno

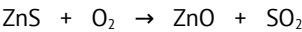
- 6) Indicar el tipo de unión que presenta el compuesto N_2O_3 :
- a) Covalente
 - b) Covalente dativa
 - c) Iónica

7) Determiná cuál es la estructura de Lewis correcta para el compuesto H_2SO_4 :



ESTEQUIOMETRÍA

8) Dada la siguiente ecuación química:



- a) Balanceá la ecuación
- b) ¿Cuántos moles de SO_2 se producen si se disponen de 30 gramos de ZnS ?
- c) ¿Cuántas moléculas de ZnO se obtienen con dicha cantidad de ZnS ?

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