Físico-Química - 3º año | Comisión evaluadora - Febrero de 2017

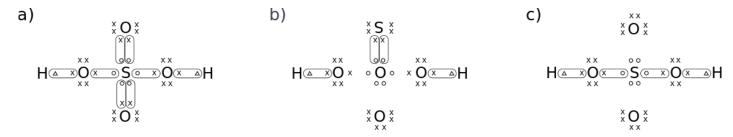
Apellido y nombre:	 	Fecha://

- 1) Dados dos elementos, a saber: elemento A (grupo 1 [IA] / período 3) y elemento B (grupo 16 [VI A] / período 2), el tipo de unión más probable que se producirá entre ellos será:
- a) lónica
- b) Covalente
- c) Covalente dativa
- 2) El valor de la electronegatividad de un elemento químico:
- a) Es mayor en los metales
- b) Es menor en los no metales
- c) Es mayor en los no metales
- 3) El número másico:
- a) Es la suma del número de protones y el número de electrones que posee un átomo
- b) Es la suma del número de protones y el número de neutrones que posee un átomo
- c) Expresa la cantidad de neutrones que posee el núcleo de un átomo
- 4) En un cambio químico
- a) No hay intercambio de energía
- b) Se producen cambios en la materia
- c) No se producen cambios en la materia

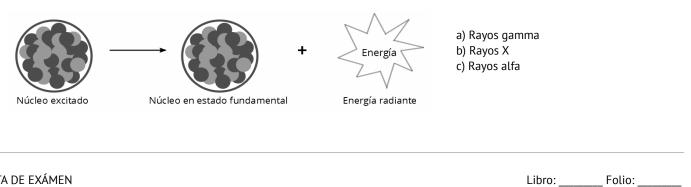
- 7) La configuración electrónica correcta para un elemento con Z = 20 es:
- a) $1s^2 2s^2 3s^2 2p^6 4s^2 3p^6$
- b) 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ 4s²
- c) 1s² 2s² 3s² 2p⁶ 3p⁶ 4s²
- 8) El modelo atómico actual es:
- a) Bohr
- b) Mecánico-Cuántico
- c) Rutherford
- 9) 32 grados Celsius equivalen, aproximadamente a:
- a) 305 grados Kelvin
- b) 241 grados Kelvin
- c) 0 grado Kelvin
- 10) Balanceá, empleando el método del tanteo, la siguiente ecuación química:

$$Cl_2$$
 + KBr \rightarrow KCl + Br₂

5) Se tiene el compuesto H_2SO_4 . Determinar cual es la estructura de Lewis correcta:



6) La imagen representa un tipo de radiación nuclear. ¿Cuál es?:



ACTA DE EXÁMEN (A completar por el docente)

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

Firma del profesor	Firma del profesor	Firma del alumno