

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) Iónica
- 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

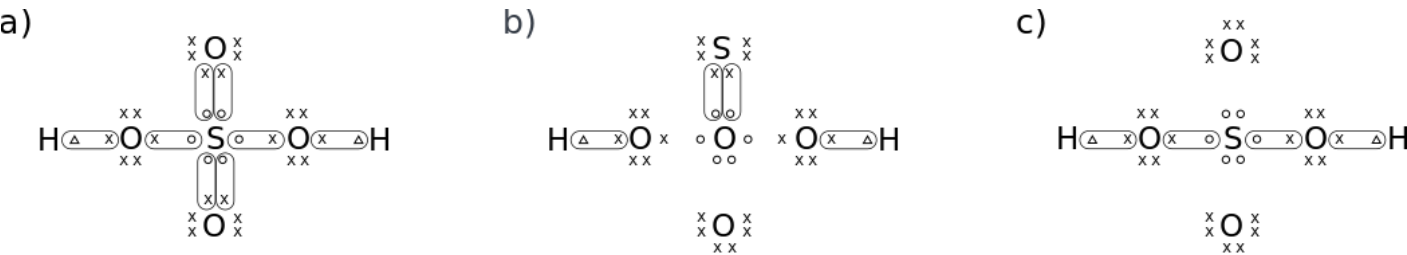
3) El número másico:

- 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

5) Se tiene el compuesto H₂SO₄. Determinar cual es la estructura de Lewis correcta:



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



- a) Rayos gamma
- b) Rayos X
- c) Rayos alfa

ACTA DE EXÁMEN
(A completar por el docente)

Libro: _____ Folio: _____

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