



Estudiante:		Asignatura:	QUIMICA
Docente:	Lcda. Andrea Bernardo	Grado/Curso:	SEGUNDO DE BACHILLERATO
Fecha:		Calificación:	
Año Lectivo:	2022 – 2023		

EVALUACION DE QUIMICA

Instrucciones: Lee detenidamente las preguntas y subraya la respuesta que consideres correcta.

1. De la siguiente lista de materiales clasifícalos como homogéneos o heterogéneos.

Relaciónalas dos columnas (1pto).

- a) 1a, 1d, 1e, 2b, 2c
- b) 2a, 2d, 2b, 2e, 1b
- c) 1b, 2d, 2a, 1c, 1e
- d) 1b, 1c, 1a, 1e, 1d

1. Homogéneas

- b. Bronce
- c. Perfume

2. Heterogéneas

- d. Madera
- e. Gasolina
- a. Sopa de verduras

2. A continuación se te presenta una relación de mezclas, compuestos y elementos.

Relaciónalas dos columnas (1pto).

- 1. Mezcla Ladrillo
- b. H₂O
- 2. Elemento c. Agua con aceite
- d. NaCl

3. De la lista de elementos que se te proporcionan, selecciona los que pertenecen al grupo II A (1pto).

1 Mg, 2 Na, 3 Ca, 4 Al, 5 K

- a) 1 y 2
- b) 1 y 3
- c) 4 y 5
- d) 1 y 5

4. Tipo de enlace que se define como la fuerza de unión que existe entre dos átomos, debido a la transferencia total o parcial de electrones para adquirir ambos la configuración electrónica estable correspondiente a los gases inertes(1pto).

- a) Químico
- b) Covalente
- c) Iónico
- d) Metálico

5. La ductilidad y la maleabilidad son propiedades muy importantes que corresponde(1pto).

- a) Los metaloides
- b) Los metales
- c) No metales
- d) Metales de transición

6. ¿Qué establece la ley periódica de Mendeleiev? (1pto).

- a) La capacidad que tienen los elementos para combinarse
- b) El orden de los elementos según la cantidad de electrones
- c) Las regularidades entre los pesos moleculares

7. Selecciona el conjunto de elementos representativos de la Tabla Periódica. (1pto)

- a) Mn, Cu, Hg
- b) Li, Al, F
- c) Ca, Zn, Au
- d) P, Be, Ag

SELECCIONE V SI ES VERDADERO O F SI ES FALSO A LAS SIGUIENTES AFIRMACIONES.

8. La Configuración Electrónica se refiere a la distribución de los nucleones en niveles de un átomo (1pto)

- a) Verdadero
- b) falso

9. MENDELEIEV organizo la tabla periódica en el año de 1967 y tuvo en cuenta la masa atómica para organizar los 62 elementos existentes (1pto).

- a) Verdadero
- b) Falso

10. Boyle organizó los elementos químicos de acuerdo a la periodicidad química en orden descendente de su número atómico (1pto).

- a) Verdadero
- b) Falso

Lcda. Andrea Bernardo	MSc. William Veloz	MSc. Leonardo Hinojosa
DOCENTE	RECTORADO	VICERRECTORADO