

UNIDAD EDUCATIVA COMUNITARIA INTERCULTURAL BILINGÜE



“29 DE OCTUBRE”

CODIGO AMIE 17B00213



EVALUACIÓN SEGUNDO QUIMESTRE

SUBNIVEL	BACHILLERATO	CURSO	
ASIGNATURA	QUÍMICA	QUIMESTRE	SEGUNDO
ESTUDIANTE		FECHA	
DOCENTE	Enf. Cinthia Tutillo	NOTA	/10

"Pregúntate si lo que estás haciendo hoy, te acerca al lugar donde quieres estar mañana" Walt Disney

INDICACIONES:

Lea con atención cada pregunta, razone y conteste.
Utilice esferográfico azul para responder, caso contrario no se aceptan reclamos.
No utilice corrector, toda mancha anulará su respuesta.
Estudiante que trate de copiar se le bajará 2 puntos y al segundo intento se le anulará el examen.

Lea detenidamente los siguientes enunciados, relaciónelos y de las opciones presentadas elija la que usted considere correcta. (3 puntos)

1. La materia:

- a) Es todo aquello que ocupa un lugar en el espacio y tiene átomos.
- b) Es todo aquello que ocupa un lugar en el espacio y tiene masa.
- c) Es todo aquello que ocupa un lugar en el espacio y tiene densidad.

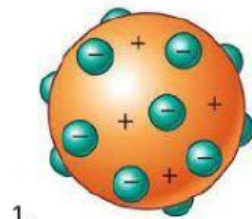
2. El átomo está formado por:

- a) Electrones y protones
- b) Electrones y neutrones
- c) Electrones protones y neutrones

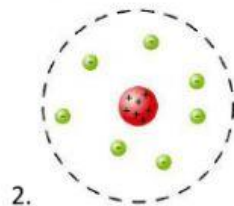
3. Propuso un modelo muy elemental: el átomo está constituido por una esfera de materia con carga positiva, en la que se encuentran encajados los electrones en número suficiente para neutralizar su carga:

- a) Teoría de Thomson
- b) Teoría de Rutherford
- c) Teoría de Bohr
- d) Ninguna es correcta

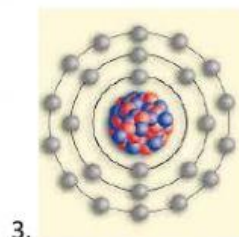
4. Relacione el gráfico de la izquierda con la columna de la derecha y elija la respuesta correcta. (1 punto)



a) Borh



b) Thomson



c) Rutherford

a) 1b, 2a, 3c

b) 1b, 2c, 3a

c) 1a, 2b, 3c

5. Relacione el gráfico de la izquierda con la columna de la derecha y elija la respuesta correcta. (1 punto)

1. Número cuántico spin

a) 1, 2, 3, 4, 5.....

2. Número cuántico orbital

b) $-1/2$; $+1/2$

3. Número cuántico magnético

c) -1; 0; 1

4. Número cuántico principal

d) $s=2$, $p=6$, $d=10$; $f=14$

a) 1b, 2d, 3c, 4a

b) 1a, 2b, 3c, 4d

c) 1c, 2c, 3d, 4a

6. En el paréntesis de la izquierda escriba la letra correspondiente a la respuesta correcta, de entre las opciones de la derecha. (1 punto)

1. Protones ()

a) carga negativa

2. Electrones ()

b) positiva y negativa

3. Neutrones ()

c) carga positiva

7. Observe la siguiente tabla y escriba el símbolo de los elementos químicos presentados a continuación. (1 punto)

Elemento	Símbolo
Flúor	
Sodio	
Mercurio	
Helio	

8. Clasifique como metal (M), no metal (NM) y metaloide (MD). (2 puntos)

- _____ Tienen brillo metálico.
- _____ Se encuentran en la familia o grupo 4A.
- _____ Carecen de brillo.
- _____ Presentan tenacidad, ofrecen resistencia a romperse cuando se ejerce presión.
- _____ Son malos conductores de la electricidad.
- _____ Se funden a elevadas temperaturas.
- _____ Poseen características intermedias entre metales y no metales.
- _____ Se funden a bajas temperaturas.

9. Ordene los siguientes enunciados referentes a la creación de la tabla periódica. (1 punto)

- _____ Lavoisier (1743-1794) clasificó a los elementos en metales y no metales.
- _____ El ruso Dimitri Mendeleiev y, en 1870, el alemán Lothar Meyer, de manera independiente, presentaron su tabla periódica con 63 elementos.
- _____ Berzelius (1779-1848) creó la simbología química.
- _____ La actual tabla periódica se la debemos a Dimitri Mendeleiev y es este el mayor de los aportes en la clasificación y ubicación de los elementos químicos.

Elaborado por:	Revisado por:	Aprobado por:
Enf. Cinthia Tutillo	Lic. Efraín Tugulinago	Lic. Efraín Tugulinago
Fecha: 06/06/2022	Fecha: 06/06/2022	Fecha: 10/06/2022
Firma:	Firma:	Firma: