



EVALUACIÓN DEL PRIMER QUIMESTRE		
CURSO: 1RO BGU	FECHA:	
ASIGNATURA: QUÍMICA	AÑO LECTIVO: 2021-2022	DOCENTE: LIC. ANA GUEVARA
ESTUDIANTE:		<b>CALIFICACIÓN:</b> Sobre 20 puntos

**OBJETIVOS DE APRENDIZAJE:**

- Los estudiantes comprenderán las reglas para realizar la distribución electrónica de los elementos químicos, para conocer sus propiedades.

**INDICADORES DE EVALUACIÓN**

- I.CN.Q.5.3.1. Analiza la estructura electrónica de los átomos a partir de la posición en la tabla periódica, la variación periódica y sus propiedades físicas y químicas.

CUESTIONARIO	VALOR
<b>1. SELECCIONAR LA RESPUESTA CORRECTA</b>	
a. Representa la carga nuclear positiva de los átomos:	
a) Número másico A	
b) Número atómico Z	5Ptos
c) Número de electrones	
b. Es la suma de los protones y neutrones que contiene el núcleo del átomo:	
a) Número másico A	
b) Número atómico Z	
c) Número de electrones	
c. Todos los elementos del grupo 2A comparten la siguiente configuración electrónica en su último nivel.	
a. ... s <sup>2</sup>	
b. ... p <sup>2</sup>	
c. ... f <sup>2</sup>	
d. ... d <sup>2</sup>	
d. Con cuantos electrones se llena el orbital P	
a. 2	
b. 3	
c. 6	
d. 8	
e. Con cuantos electrones se llena el nivel 2	
a. 2	
b. 3	
c. 6	
d. 8	

2. Completa el siguiente cuadro de átomos e isótopos

ELEMENTOS	SÍMBOLO	A	Z	NEUTRONES	PROTONES	ELECTRONES
Sodio						
Argón	Ar					
<b>ISÓTOPOS</b>						
$^{34}\text{S}$ 16	S					
$^{14}\text{C}$ 6						

11Ptos

3. Dentro del paréntesis colocar el literal según el concepto que corresponda:

- a. número cuántico principal ( $n$ ) ( ) Indica la orientación del orbital en el espacio
- b. número cuántico orbital ( $l$ ) ( ) Indica el giro del electrón
- c. número cuántico magnético ( $m_l$ ) ( ) Indica el tamaño y la energía del orbital
- d. número cuántico de spin ( $m_s$ ) ( ) Indica la forma del orbital

2Ptos

4. Realiza la configuración electrónica de los siguientes elementos:

a. Cloro Cl( $Z=17$ ) : \_\_\_\_\_

2Ptos

Z= 17  
Nivel= 3  
Grupo=VII

e. Calcio Ca( $Z=20$ ) : \_\_\_\_\_

Z= 20  
Nivel= 4  
Grupo= II



**Preguntas de reflexión:** escriba con letra clara y legible.

5. Escribo mis reflexiones ¿por qué es tan importante conocer las propiedades de los elementos químicos? ¿Y para qué nos sirve en la vida diaria?

.....  
.....  
.....

Rúbrica de evaluación

4	3	2	1	0
Reconoce la importancia de conocer las propiedades de los elementos químicos y menciona la para qué nos sirve en la vida diaria	Solo menciona la importancia de conocer las propiedades de los elementos químicos	Solo menciona la para qué sirven los elementos químicos en la vida diaria	Solo menciona algo relacionado a los elementos químicos	No escribe nada.

6. ¿Qué es lo que he aprendido en los proyectos desarrollados en química y cómo me ayudan en mi vida personal?

.....  
.....  
.....

Rúbrica de evaluación

3	2	1	0
Reconoce y menciona dos aspectos aprendidos en los proyectos desarrollados y además menciona cómo le ayudan en su vida personal.	Solo menciona dos aspectos aprendidos de los proyectos desarrollados.	Solo menciona uno de los proyectos aprendidos	No escribe nada.

Éxitos



---

Lic. Ana Guevara  
DOCENTE

---

Lic. Próspero Angulo  
PDTE. COMISIÓN TÉCNICO PEDAGÓGICO