

I Parte. Parte Administrativa

II Parte: INDICACIONES GENERALES:

- 1. El presente documento corresponde al Instrumento de Evaluación Sumativa del I Periodo del año 2021.
- 2. Se le indica que los aprendizajes esperados que se van a desarrollar son los siguientes:
 - Describe las causas y efectos que originan las nociones básicas y la teoría relacionada con el átomo, partículas subatómicas, numero atómico, numero masico, isotopos, masa atómica promedio en datos, hechos o acciones en contextos complejos.
- 3. La técnica que se utilizará para el desarrollo de esta estrategia es: **Resolución de situaciones problema**.

Estrategia de evaluación

- 1-Calcula el número de protones, neutrones y electrones que tienen estos átomos:
 - a) O (Z=8, A=16)
 - b) CI (Z=17, A=37)
 - c) AI (Z= 13 , A= 27)
 - d) Na (Z=11, A=23)

2-Completa la siguiente tabla

Especie atómica	Simbolo	Número Atómico	Número másico	p+	e-	n
	В	5	11			
Aluminio				13		14
Argón		18				22
	Ве		9		4	
Cobre				29		34

3-Completa la siguiente tabla

Símbolo	Número Atómico	Número másico	p+	e-	n
Li+	3				4
Cu+2			29		34
В3-	5	11			
Be2+		9		2	

4-Indicar el número de protones , electrones y neutrones de los siguientes iones

a) $^{16}_{8}O^{2-}$

b) ${}^{40}_{20}Ca^{2+}$ d) ${}^{39}_{19}K^{+}$

c) $^{35}_{17}Cl^{-}$

e) $^{27}_{13}Al^{3+}$

Con el trabajo autónomo voy a aprender a aprender		
Reviso las acciones realizadas durante la construcción del trabajo.		
Marco una X encima de cada símbolo al responder las siguientes preguntas		
¿Leí las indicaciones con detenimiento?	<u></u>	
	Ţ	
¿Subrayé las palabras que no conocía?		
	Ţ	
¿Busqué en el diccionario o consulté con un familiar el significado de las palabras que no conocía?	<u></u>	
	Ţ	
¿Me devolví a leer las indicaciones cuando no comprendí qué hacer?		

Con el trabajo autónomo voy a aprender a aprender	
Valoro lo realizado al terminar por completo el trabajo.	
Marca una X encima de cada símbolo al responder las siguientes preguntas	
¿Leí mi trabajo para saber si es comprensible lo escrito o realizado?	

¿Revisé mi trabajo para asegurarme si todo lo solicitado fue realizado?	
¿Me siento satisfecho con el trabajo que realicé?	
Explico ¿Cuál fue la parte favorito del trabajo?	
¿Qué puedo mejorar, la próxima vez que realice la guía de trabajo autónomo?	

RÚBRICA DE AUTOEVALUACION

Autoevaluó mi nivel de desempeño. Marco con una X				
Al terminar por completo el trabajo, autoevaluó el nivel de desempeño alcanzado				
Indicadores del	NO RESPONDE	inicial	intermedio	avanzado
desempeño				
esperado		DA	British and the state of the st	L. P L
Identifica		Menciono las	Brindo generalidades	Indico de manera
patrones, las		nociones básicas y la	acerca de las nociones	específica las nociones
nociones básicas y		teoría relacionada con	básicas y la teoría	básicas y la teoría
la teoría		el átomo, partículas	relacionada con el átomo,	relacionada con el
relacionada con el		subatómicas, número	partículas subatómicas,	átomo, partículas
átomo, partículas		atómico, número	número atómico, número	subatómicas, número
subatómicas,		másico, isótopos,	másico, isótopos, masa	atómico, número
número atómico,		masa atómica	atómica promedio.	másico, isótopos,
número másico,		promedio en un		masa atómica
isótopos, masa		contexto específico.		promedio diferentes
atómica promedio				contextos.
en datos, hechos o				
acciones en				
diferentes				
contextos.				
Describe las causas		Menciono aspectos	Resalto aspectos	Puntualizo aspectos
y efectos que		generales las nociones	específicos de las	significativos las
originan las		básicas y la teoría	nociones básicas y la	nociones básicas y la
nociones básicas y		relacionada con el	teoría relacionada con el	teoría relacionada con
la teoría		átomo, partículas	átomo, partículas	el átomo, partículas
relacionada con el		subatómicas, número	subatómicas, número	subatómicas, número
átomo, partículas		atómico, número	atómico, número másico,	atómico, número
subatómicas,		másico, isótopos,	isótopos, masa atómica	másico, isótopos,
número atómico,		masa atómica	promedio de un sistema	masa atómica
número másico,		promedio.	presente en un contexto	promedio de los
isótopos, masa			complejo.	sistemas presentes en
atómica promedio				contextos complejos,
en datos, hechos o				para la comprensión
acciones en				de una situación o
contextos				fenómeno.
complejos.				