

I Parte. Parte Administrativa

Centro Educativo: COLEGIO TÉCNICO	PROFESIONAL LA	SUIZA			
Educador: DONALD MORALES CORTE	S	Medio de contacto: 88465574			
Asignatura:QUÍM ICA	Nivel: 11°				
Nombre del estudiante:		Sección: 11-5			
Nombre y firma del padre de familia:					
Fecha límite de resolución: presencialidad	l según su burbuja en el aul	a			
Fecha límite de devolución : (SEMANA DEL 4 AL 12 DE OCTUBRE)					

Medio para enviar evidencias: donaldmc69@gmail.com, PLATAFORMA

TEAMS. Puntaje: 63 puntos Porcentaje: 22%

II Parte: INDICACIONES GENERALES:

El presente documento corresponde al Instrumento de Evaluación Sumativa QUÍMICA del II 1. Periodo del año 2021.

Se le indica que los aprendizajes esperados que se van a desarrollar son los siguientes: > Describe las causas y efectos que origina

- 2. Identica patrones y las nociones básicas y la teoría relacionada con el átomo, partículas subatómicas, número atómico, número másico, isótopos, masa atómica promedio en datos, hechos o acciones en contextos complejos. >Determina la forma en que utiliza los recursos o materiales para la solución de un problema, en las configuraciones electrónicas bajo el sistema nIx reconociendo el electrón diferenciante y de valencia, por flechas, de acuerdo al comportamiento individual de cada elemento y sus posibles anomalías, así como la representación de compuestos por medio de las estructuras de Lewis
- 3. La técnica que se utilizará para el desarrollo de esta estrategia es: *Resolución de situaciones* problemas

Estrategia de evaluación

1- Calcule la masa atómica promedio del Estaño con la ayuda del siguiente cuadro. (Isotopo, % de abundancia, Masa)

Estaño - 112	0.96	111.9040 uma
Estaño - 114	0.66	113.9030 uma
Estaño - 115	0.35	114.9035 uma
Estaño - 116	14.30	115.9021 uma
Estaño - 117	7.61	116.9031 uma
Estaño - 118	24.03	117.9018 uma
Estaño - 119	8.58	118.9034 uma
Estaño - 120	32.85	119.9021 uma
Estaño - 122	4.92	121.9034 uma
Estaño - 124	5.94	123.9052 uma

- 2- Escriba la configuración electrónica de los siguientes elementos químicos: previendo si tuviesen anomalía, y de forma resumida usando los gases nobles.).
 - a- Se
 - b- Hg
 - c- Ra
 - d- V
 - e- U
 - f- Au
- 3- Realice el diagrama orbital (espines de electrones) para los siguientes elementos en su ultimo estado basal (de E),
 - a- Elemento con Z= 42
 - b- Elemento con A= 196.97
 - c- Elemento con 34 e-
 - d- Elemento con 77 protones
 - e- Elemento con n=125

RÚBRICAS

Autoevaluó mi nivel de desempeño. Marco con una X Al terminar por completo el trabajo, autoevaluó el nivel de desempeño alcanzado					
Indicadores del	inicial	intermedio	avanzado		
desempeño esperado					
Identifica patrones, las nociones básicas y la teoría relacionada con el átomo, partículas subatómicas, número atómico, número másico, isótopos, masa atómica promedio en datos, hechos o acciones en diferentes contextos.	Menciono las nociones básicas y la teoría relacionada con el átomo, partículas subatómicas, número atómico, número másico, isótopos, masa atómica promedio en un contexto específico.	Brindo generalidades acerca de las nociones básicas y la teoría relacionada con el átomo, partículas subatómicas, número atómico, número másico, isótopos, masa atómica promedio.	Indico de manera específica las nociones básicas y la teoría relacionada con el átomo, partículas subatómicas, número atómico, número másico, isótopos, masa atómica promedio diferentes contextos.		
Describe la forma en que utiliza los recursos o materiales para la solución de un problema, en las configuraciones electrónicas bajo el sistema nlx reconociendo el electrón diferenciante y de valencia, por flechas, de acuerdo al comportamiento individual de cada elemento y sus posibles anomalías, así como la representación de compuestos por medio de las estructuras de Lewis	Menciono aspectos generales los recursos o materiales utilizados para la solución de un problema, en las configuraciones electrónicas bajo el sistema nl ^x reconociendo el electrón diferenciante y de valencia, por flechas, de acuerdo al comportamiento individual de cada elemento y sus posibles anomalías, así como la representación de compuestos por medio de las estructuras de Lewis.	Resalto aspectos específicos para la solución de un problema, en las configuraciones electrónicas bajo el sistema nlx reconociendo el electrón diferenciante y de valencia, por flechas, de acuerdo al comportamiento individual de cada elemento y sus posibles anomalías, así como la representación de compuestos por medio de las estructuras de Lewis	Puntualizo aspectos significativos acerca de la forma en que utiliza los recursos o materiales para la solución de un problema, en las configuraciones electrónicas bajo el sistema nlx reconociendo el electrón diferenciante y de valencia, por flechas, de acuerdo al comportamiento individual de cada elemento y sus posibles anomalías, así como la representación de compuestos por medio de las estructuras de Lewis.		