Escuela Rafael Díaz Serdán 3° de Secundaria (2024-2025) Ciencias y Tecnología: Química Examen de la Unidad 2

Prof.: Julio César Melchor Pinto

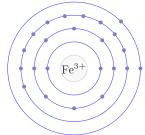


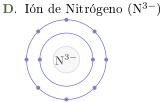
Nombre del alumno:		Fecha:				
Evaluador:						
← Instrucciones: −−−−	- Realos:					
Lee con atención cada pregunta y realiza lo que se te pide. Desarrolla tus respuestas en el espacio determinado para cada solución. De ser necesario, utiliza una hoja en blanco por separado, anotando en ella tu nombre completo, el número del problema y la solución propuesta.	Desarrolla tus io determinado e ser necesario, nco por separa- u nombre com- X No se permite salir del salón de clases. X No se permite intercambiar o prestar ningún tipo de mate x No se permite el uso de celular o cualquier otro dispositi x No se permite el uso de apuntes, libros, notas o formulari x No se permite mirar el examen de otros alumnos.					
Aprendizajes a evaluar:		Calificación:				
•		Pregunta 1 2 3 4 5 6 7				
Deduce información acerca de la estructura at tos experimentales sobre propiedades atómica		Puntos 10 10 5 10 10 10 10				
Representa y diferencia mediante esquemas,	modelos v simbología	Obtenidos				
química, elementos y compuestos, así como át		Pregunta 8 9 10 11 12 Total				
Explica y predice propiedades físicas de los m	nateriales con base en	Puntos 10 5 5 5 10 100 Obtenidos				
 1	entran siempre 1 f lécula de agua 1 g	 La masa de un neutrón es similar a la del pro □ Verdadero □ Falso En la fórmula de la Taurina, 4C₂H₇NO₃S, el mero 4 indica que hay 4 átomos de carbono. □ Verdadero □ Falso El número de masa representa la suma de pro 				
 Los subíndices expresan el número los elementos presentes en una moló fórmula. Verdadero Falso 		nes y neutrones. Uerdadero				
1d El neutrón es una partícula subatón cuentra girando alrededor del núcle □ Verdadero □ Falso	<u>=</u>	☐ Verdadero ☐ Falso				
Los metales son maleables, dúctiles ductores del calor y la electricidad.□ Verdadero □ Falso	y buenos con-	como también el número de moles presentes o sustancia. Uerdadero				

- de 10 pts | Relaciona la especie química con la cantidad de protones y electrones de valencia.
 - **A**. Ión de Hierro (Fe^{3+})

B. Fósforo (P)

C. Ión de Flúor (F⁻)





E. Litio (Li)



F. Ión de Aluminio (Al³⁺)



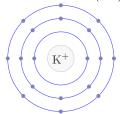
G. Ión de Berilio (Be⁻)



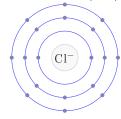
 \mathbf{H} . Ión de Azúfre (S²⁺)



I. Ión de Potasio (K⁺)



J. Ión de Cloro (Cl⁻)



- 13 protones y 8 electrones de valencia.
- **2**b 17 protones y 8 electrones de valencia.
- 9 protones y 8 electrones de valencia.
- 2d4 protones y 3 electrones de valencia.
- 16 protones y 4 electrones de valencia.

- 15 protones y 5 electrones de valencia.
- 26 protones y 2 electrones de valencia.
- 7 protones y 8 electrones de valencia.
- 3 protones y 1 electrón de valencia.
- 19 protones y 8 electrones de valencia.
- de 5 pts Relaciona cada concepto con su definición.
 - 3aDiagrama de esferas y barras.
 - 3bDiagrama de esferas.
 - Fórmula condensada.
 - 3d_ Fórmula estructural.

- A. Las sustancias se representan sólo con símbolos atómicos.
- B. Esquema tridimensional en el que es posible identificar a los enlaces químicos.
- C. Las sustancias se representan con símbolos atómicos y líneas que simbolizan a los enlaces químicos.
- D. Esquema tridimensional en el que no es posible identificar a los enlaces químicos.

- [_de 10 pts] Identifica en las siguientes reacciones si es de síntesis o combinación, descomposición, desplazamiento simple o desplazamiento doble.
 - (4a) 2 Na + ZnI₂ \longrightarrow 2 NaI + Zn
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento
 - (4b) $C_8HO_{18} + calor \uparrow \longrightarrow C_6H_{14} + C_2H_4$
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento
 - (4c) Zn(s) + 2 HCl(ac) \longrightarrow ZnCl₂(ac) + H₂(g)
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento
 - (4d) 2C(s) + O₂(g) \longrightarrow 2CO(g)
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento
 - (4e) 2 Na + H₂O \longrightarrow 2 NaOH + H₂
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento

- $4f) 2 Al(s) + 3 S(s) \longrightarrow Al_2 S_3(s)$
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento
- (4g) Mg(s) + H₂O(l) \longrightarrow Mg(OH)₂(s)
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - **D**. Doble desplazamiento
- - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento
- (4i) 2 NaCl(s) \longrightarrow 2 Na(s) + Cl₂(g)
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento
- (4j) SO₂(g) + H₂O(l) \longrightarrow H₂SO₃(ac)
 - A. Descomposición
 - B. Combinación
 - C. Desplazamiento
 - D. Doble desplazamiento
- 5 [_ de 10 pts] Balancea la siguiente ecuación química:

$$N_2H_4 + O_2 \longrightarrow NO_2 + H_2O$$

6 [_de 10 pts] Balancea la siguiente ecuación química:

$$C_2H_6O + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$$

7 [_ de 10 pts] Balancea la siguiente ecuación química:

$$NH_4NO_3 \longrightarrow N_2 + H_2O + O_2$$

_			
` .			
	_ de 10 pts] Contesta a las siguientes preguntas, argum	entand	o ampliamente tu respuesta.
(88	Explica bajo qué condiciones el número atómico permite	8b)	En términos generales, el radio de un átomo es aproxima-
	deducir el número de electrones presentes en un átomo.		damente 10,000 veces mayor que su núcleo. Si un átomo pudiera amplificarse de manera que el radio de su núcleo
			midiera 2 mm (lo que mide un grano de sal), ¿cuál sería e radio del átomo en metros?

- 9 [_de5pts] Señala la opción que responde correctamente a la pregunta de cada uno de los siguientes incisos:
 - 9a ¿Qué propiedades periódicas aumentan al recorrer un grupo de arriba hacia abajo en la tabla periódica?
 - A. El potencial de Ionización y el carácter metálico
 - B. El carácter no metálico y el potencial de ionización
 - C. La electronegatividad y la afinidad electrónica
 - D. El carácter metálico y la electronegatividad
 - E. Ninguna de las anteriores
 - 9b) ¿Qué propiedades periódicas aumentan al desplazarnos en un período de izquierda a dere- cha en la tabla periódica?
 - A. El radio atómico y el radio iónico
 - B. El carácter metálico y la afinidad electrónica
 - C. La electronegatividad y el radio atómico
 - D. Potencial de ionización y electronegatividad
 - E. Ninguna de las anteriores
 - 9c En la tabla periódica, el tamaño atómico tiende a aumentar hacia la:
 - A. Derecha y hacia arriba
 - B. Derecha y hacia abajo
 - C. Izquierda y hacia arriba
 - D. Izquierda y hacia abajo

- (9d) El tamaño de los átomos aumenta cuando:
 - A. Se incrementa el número de período
 - B. Disminuye el número de período
 - C. Se incrementa el número de grupo
 - D. Disminuye el número de bloque
 - E. Ninguna de las anteriores
- 9e El radio atómico es la distancia que hay del núcleo de un átomo a su electrón más lejano ¿Cómo varía esta propiedad atómica en los elementos de la tabla periódica?
 - A. Disminuye conforme nos desplazamos de izquierda a derecha a lo largo de un período
 - B. Aumenta conforme nos desplazamos de arriba hacia abajo a lo largo de un grupo
 - C. Aumenta conforme nos desplazamos de derecha a izquierda a lo largo de un período
 - D. Todos son correctos

10 [_de5pts] Completa la siguiente tabla determinando para cada especie, la cantidad de protones (+), neutrones (n) y electrones (-).

Especie	Símbolo	\oplus	n	<u>-</u>
Xenón				
Ión negativo de Antimonio				
Fósforo				
Ión negativo de Azúfre				
Ión positivo de Silicio				

[_de5pts] Escribe el grupo (familia), el período y el tipo de clasificación de los siguientes elementos. Después de realizar este ejercicio, ubica a cada elemento en la tabla

Elemento	${\rm Grupo/Familia}$	Período	Tipo
Paladio			
Oro			
${ m Arg\'on}$			
Samario			
Talio			

- (12) [_de 10 pts] Relaciona cada elemento con las características que le corresponden.
 - 12a _ Titanio
 - (12b) _ Oro
 - (12c) _ Helio
 - 12d _ Boro
 - 12e _ Radón
 - (12f) _ Yodo
 - 12g) _ Bismuto
 - 12h _ Radio
 - 12i _ Galio
 - (12j) _ Silicio

- A. Elemento metaloide del grupo III, subgrupo A de la tabla periódica.
- ${f B}$. Elemento metálico con ${f Z}=31$.
- C. Elemento metaloide, ubicado en el tercer período de la tabla periódica.
- D. Elemento conocido como gas noble y se encuentra en el período 1 de la tabla periódica.
- E. Elemento con 22 protones y 22 electrones.
- F. Elemento de la familia de los Halógenos con 74 neutrones.
- G. Elemento de la familia de metales alcalino-terreos con 138 neutrones.
- **H**. Elemento con Z = 83.
- I. Gas inerte (gas noble) que se encuentra en el período 6 de la tabla periódica.
- J. Metal brillante utilizado en joyería.

Tabla 1: Tabla Periódica de los Elementos.

18 VIIIA	$\overset{2}{H}\overset{4.0025}{\text{Helio}}$	$\sum_{\text{Neón}}^{10} \overset{20.180}{\text{e}}$	$\frac{18}{A}$ 39.948	$\overset{36}{K}\overset{83.8}{\Gamma}$	$\overset{54}{\overset{131.29}{\times}}\overset{\text{131.29}}{\overset{\text{Xenón}}{\times}}$	$\mathop{Rad\acute{\circ}n}\limits^{86}_{\text{Rad\acute{o}n}}$	0ganesón	$\overset{71}{\text{Luterio}}$	103 262	
	17 VIIA	9 18.998 Fluor	$\bigcup_{Cloro}^{17\ 35.453}$	$\overset{35}{B}\overset{79.904}{\Gamma}$	53 126.9 T	$\mathop{\mathrm{At}}_{\mathop{Astato}}^{210}$	\prod_{Teneso}^{292}	$\sum_{\text{Yterbio}}^{70} \sum_{\text{Tris}}^{173.04}$	102 259 Nobelio	
	16 VIA	8 15.999 Oxígeno	$\overset{16}{\mathbf{S}}\overset{32.065}{\mathbf{S}}$	$\overset{34}{S}\overset{78.96}{e}$	$\prod_{\text{Tellurio}}^{52}$	$\overset{84}{P0}$	$\frac{116}{LV}$ Libermonio	\sum_{Tulio}^{69}	$\underset{\text{Mendelevio}}{\text{101}} \overset{258}{\text{C}}$	
	15 VA	$\sum_{\text{Nitr\'ogeno}}^{7}$	$\sum_{\text{Fósforo}}^{15 30.974}$	${\overset{33}{A}}_{\text{Arsénico}}$	$\overset{51}{\mathbf{Sb}}\overset{121.76}{\mathbf{b}}$ Antimonio	$\overset{83}{Bismuto}$	${\displaystyle \frac{115}{M}} {\displaystyle \sum_{\text{Moscovio}}}$	$\frac{68}{\text{Erbio}}$	100 257 Frmio	
	14 IVA	$\bigcup_{\text{Carbono}}^{6}$	$\overset{14}{S}\overset{28.086}{\text{Silicio}}$	$\overset{32}{G}\overset{72.64}{e}$ Germanio	$\mathop{\mathbf{Sn}}_{\mathbf{n}}^{118.71}$ Estaño	\Pr_{Plomo}^{82}	114 289 Flerovio	$\overset{67}{H}\overset{164.93}{0}$	99 252 Einsteinio	
	13 IIIA	5 Boro	$\prod_{\text{Aluminio}}^{13} \text{26.982}$	$\overset{31}{ ext{Galio}}$	$\overset{49}{\text{Indo}}^{114.82}$	81 204.38 Talio	$\overset{113}{N}\overset{284}{n}$	$\bigcup_{\text{Disprosio}}^{66}$	$\bigcup_{\text{Californio}}^{98}$	
			12 IIB	$\overset{30}{Z}\overset{65.39}{n}$	$\overset{48}{\text{Cadmio}}$	$\overset{80}{H}\overset{200.59}{S}$	$\overset{\text{112}}{C}\overset{285}{n}$	$\prod_{Terbio}^{65-158.93}$	$\frac{97}{B} \frac{247}{K}$ Berkelio	
			11 IB	$\bigcup_{\text{Cobre}}^{29-63.546}$	$^{47}_{ m Ag}$	$\overset{79}{\mathrm{Au}}^{196.97}_{\mathrm{Oro}}$	$\underset{\text{Roentgenio}}{Rg}$	$\overset{64}{\text{Cd}}\overset{157.25}{\text{d}}$	96 247 Curio	
			10 VIIIB	$N_{\rm iquel}^{28}$	$\overset{\textbf{46}}{P}\overset{\textbf{106.42}}{\text{Paladio}}$	$\Pr^{78 195.08}_{\text{Platino}}$	110 281 DS	$\overset{\textbf{63}}{\text{Europio}}$	$\underset{\text{Americio}}{95}$	
			9 VIIIB	$\bigcup_{\text{Cobalto}}^{27} \bigcup_{\text{S8.933}}^{58.933}$	$\mathop{\mathrm{Rh}}_{\mathrm{rodio}}^{45}$	$\frac{77}{192.22}$		$\overset{62}{S}\overset{150.36}{m}$	$\overset{94}{Pu}\overset{244}{\text{Plutonio}}$	
			8 VIIIB	$\overset{26}{F}\overset{55.845}{e}$	$\mathop{Ruthenio}^{44}$	$\overset{76}{\text{OSmio}}$	108 277 Hassio	$\overset{\text{61}}{P}\overset{\text{145}}{m}$	93 237 Neptunio	
	gía:	Negro: Naturales Gris: Sintéticos	7 VIIB	$\overset{25}{M}\overset{54.938}{n}$	$\prod_{ m Tecnecio}^{43}$	$\mathop{Renio}_{\text{Renio}}$	$\underset{\text{Bohrio}}{\underline{107}} \overset{264}{\text{B}}$	60 144.24 Neodimio	$\bigcup_{\text{Uranio}}^{92 238.03}$	
	Simbología:	Negro: N Gris: Sir	6 VIB	$\bigvee_{\text{Cromo}}^{24}$	42 95.94 Molybdeno	$\bigvee_{\text{Tungstenio}}^{74} 183.84$	$\overset{106}{S}\overset{266}{8}$	$\sum_{ ext{Praseodymio}}^{ ext{59}}$	$\overset{91}{P}\overset{231.04}{\mathbf{a}}$ Protactinio	
	Sim	$\mathbf{S}_{ ext{Simbolo}}$	5 VB	$\sum_{\text{Vanadio}}^{\textbf{23}} 50.942$	$\overset{41}{N}\overset{92.906}{\text{Niobio}}$	$\overset{73}{ ext{Tantalo}}$	$\bigcup_{\text{Dubnio}}^{105} \sum_{\text{Dubnio}}^{262}$	$ \begin{array}{c} 58 140.12 \\ \mathbf{C} \\ \mathbf{Cerio} \end{array} $	$\prod_{\text{Torio}}^{90-232.04}$	
			4 IVB	$\prod_{\text{Titanio}}^{22}$	$\overset{40~91.224}{Zr}$ Circonio	$\mathop{\rm Hafnio}_{Hafnio}^{72}$	$\frac{104}{\mathrm{R}}$	$\overset{57}{La}_{\mathrm{lantánido}}^{138.91}$	$\overset{89}{Ac}_{ ext{ctinio}}$	
			3 IIIB	$\mathop{Sc}\limits^{21\ 44.956}\limits_{\text{Escandio}}$	$\sum_{\text{ltrio}}^{39 88.906}$	57-71 * Lantánido		s -terreos	and the second second	nidos
	2 IIA	$\mathop{Berilio}^{4}$	$\overline{\mathrm{Magnesio}}^{24.305}$	$\overset{20}{\text{Calcio}}$	$\overset{38}{\mathrm{ST}}\overset{87.62}{\mathrm{r}}$ Stroncio	$\mathop{Bario}\limits_{\text{Bario}}$	$\mathop{Radio}^{88}_{226}$	Alcalino Alcalino	le J J	obles los/Actín
1 IA	$\prod_{\text{Hidrógeno}}^{1}$	3 6.941 Litio	$\overset{11}{N}\overset{22.990}{\mathrm{Sodio}}$	$\sum_{\text{Potasio}}^{19 \ 39.098}$	$\mathop{Rb}^{37}_{\text{Rubidio}}$	$\overset{55}{\overset{132.91}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{S}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}\overset{\mathbf{C}}}\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{C}}}}{\overset{\mathbf{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}$	$\frac{87}{Fr}$	Metales Alcalinos Metales Alcalino-terreos Metal	Metaloide No metal Halógeno	Gases Inobles Lantánidos/Actínidos
		7	æ	4	വ	9	_			