Escuela Rafael Díaz Serdán

Ciencias y Tecnología: Química

3° de Secundaria (2022-2023)

Examen de la Unidad 2

Prof.: Julio César Melchor Pinto

Nombre del alumno: _____ **Fecha:** _____

Instrucciones:

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.

Reglas:

Al comenzar este examen, aceptas las siguientes reglas:

- ✘ No se permite **salir** del salón de clases.
- ✘ No se permite **intercambiar o prestar** ningún tipo de material.
- ✘ No se permite el uso de **celular** o cualquier **otro dispositivo**.
- ✘ No se permite el uso de **apuntes**, **libros**, notas o formularios.
- ✘ No se permite **mirar** el examen de otros alumnos.
- ✘ No se permite la **comunicación** oral o escrita con otros alumnos.

Si no consideraste alguna de estas reglas, comunícalo a tu profesor.

Aprendizajes a evaluar:

- Deduce información acerca de la estructura atómica a partir de datos experimentales sobre propiedades atómicas periódicas.
- Representa y diferencia mediante esquemas, modelos y simbología química, elementos y compuestos, así como átomos y moléculas.
- Explica y predice propiedades físicas de los materiales con base en modelos submicroscópicos sobre la estructura de átomos, moléculas o iones, y sus interacciones electrostáticas.

Calificación:

Pregunta	Puntos	Obtenidos
1	15	
2	15	
3	15	
4	15	
5	20	
6	20	
Total	100	

1 [15 puntos] Contesta a las siguientes preguntas, argumentando ampliamente tu respuesta.

1a Explica bajo qué condiciones el número atómico permite deducir el número de electrones presentes en un átomo.

1b En términos generales, el radio de un átomo es aproximadamente 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 el radio del átomo en metros?

2 [15 puntos] Relaciona la especie química con la cantidad de **protones** y **electrones de valencia**.

A. Ión oxígeno (O^-)

B. Nitrógeno (N)

C. Silicio (Si)

D. Calcio (Ca)

E. Ión Fluor (F^-)

F. Oxígeno (O)

G. Neón (Ne)

H. Ión Litio (Li^+)

I. Fósforo (P)

J. Selenio (Se)

2a _____ 20 protones y 2 electrones de valencia.

2b _____ 9 protones y 8 electrones de valencia.

2c _____ 15 protones y 5 electrones de valencia.

2d _____ 8 protones y 7 electrones de valencia.

2e _____ 34 protones y 6 electrones de valencia.

2f _____ 14 protones y 4 electrones de valencia.

2g _____ 7 protones y 5 electrones de valencia.

2h _____ 3 protones y 2 electrones de valencia.

2i _____ 8 protones y 6 electrones de valencia.

2j _____ 10 protones y 8 electrones de valencia.

3 [15 puntos] Relaciona cada elemento con las características que le corresponden.

3a _____ Radón

3b _____ Helio

3c _____ Galio

3d _____ Yodo

3e _____ Bismuto

3f _____ Radio

3g _____ Silicio

3h _____ Oro

3i _____ Titanio

3j _____ Boro

A. Elemento metaloide del grupo III, subgrupo A de la tabla periódica.

B. Elemento metálico con 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.

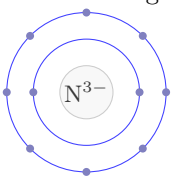
H. Elemento no metálico con Z =83.

I. Gas inerte (gas noble) que se encuentra en el período 6 de la tabla periódica.

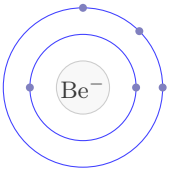
J. Metal brillante utilizado en joyería.

4 [15 puntos] Relaciona la especie química con la cantidad de **protones** y **electrones de valencia**.

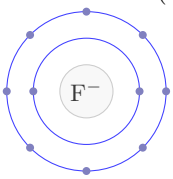
A. Ión de Nitrógeno (N^{3-})



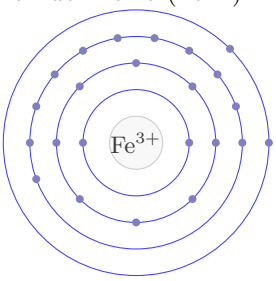
B. Ión de Berilio (Be^{-})



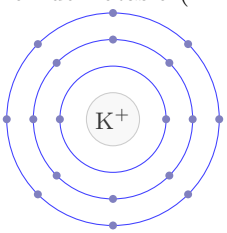
C. Ión de Flúor (F^{-})



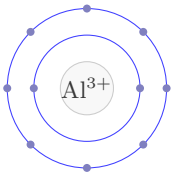
D. Ión de Hierro (Fe^{3+})



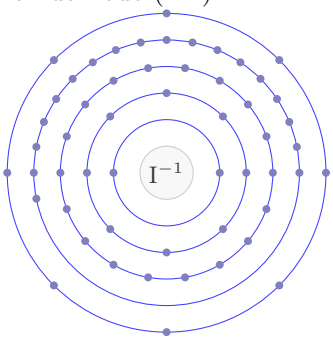
E. Ión de Potasio (K^{+})



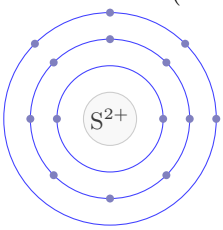
F. Ión de Aluminio (Al^{3+})



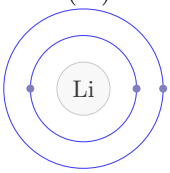
G. Ión de Yodo (I^{-1})



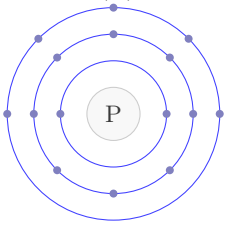
H. Ión de Azúfre (S^{2+})



I. Litio (Li)



J. Fósforo (P)



4a _____ 9 protones y 8 electrones de valencia.

4b _____ 15 protones y 5 electrones de valencia.

4c _____ 4 protones y 3 electrones de valencia.

4d _____ 16 protones y 4 electrones de valencia.

4e _____ 7 protones y 8 electrones de valencia.

4f _____ 53 protones y 8 electrones de valencia.

4g _____ 13 protones y 8 electrones de valencia.

4h _____ 19 protones y 8 electrones de valencia.

4i _____ 26 protones y 2 electrones de valencia.

4j _____ 3 protones y 1 electrón de valencia.

5 [20 puntos] Señala en cada uno de los enunciados si la sentencia es falsa o verdadera.

5a Los electrones de valencia se encuentran siempre en el último nivel de energía.
☐ Verdadero ☐ Falso

5b Los metales son maleables, dúctiles y buenos conductores del calor y la electricidad.
☐ Verdadero ☐ Falso

5c La fórmula H_2O expresa que la molécula de agua está constituida por dos átomos de oxígeno y uno de hidrógeno.
☐ Verdadero ☐ Falso

5d En la fórmula de la Taurina, $4C_2H_7NO_3S$, el número 4 indica que hay 4 átomos de carbono.
☐ Verdadero ☐ Falso

5e Los subíndices expresan el número de átomos de los elementos presentes en una molécula o unidad fórmula.
☐ Verdadero ☐ Falso

5f En una fórmula química, los coeficientes indican el número de moléculas o unidades fórmula; así como también el número de moles presentes de la sustancia.
☐ Verdadero ☐ Falso

5g El neutrón es una partícula subatómica que se encuentra girando alrededor del núcleo atómico.
☐ Verdadero ☐ Falso

5h La masa de un neutrón es similar a la del protón.
☐ Verdadero ☐ Falso

5i El número de masa representa la suma de protones y neutrones.
☐ Verdadero ☐ Falso

5j El número total de electrones en un átomo lo determina el grupo al que pertenece.
☐ Verdadero ☐ Falso

6 [20 puntos] Completa la siguiente tabla determinando para cada especie, el número de protones, neutrones, electrones, número de masa y número atómico.

	Símbolo	Protones	Neutrones	Electrones	Masa atómica
Plutonio					
Ión positivo de Estaño					
Niobio					
Uranio					
Ión positivo de Plata					
Tecnesio					
Circonio					
Cobalto					
Curio					
Torio					

Tabla 1: Tabla Periódica de los Elementos.

Simbología:

Z	S	A_r
	Símbolo	

Negro: Naturales
Gris: Sintéticos

	1 IA	2 IIA	3 IIIA	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIIIB	9 VIIIB	10 VIIIB	11 IB	12 IIB	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1	1 1.0079 H Hidrógeno																	2 4.0025 He Helio
2	3 6.941 Li Litio	4 9.0122 Be Berilio											5 10.811 B Boro	6 12.011 C Carbono	7 14.007 N Nitrógeno	8 15.999 O Oxígeno	9 18.998 F Fluor	10 20.180 Ne Neón
3	11 22.990 Na Sodio	12 24.305 Mg Magnesio											13 26.982 Al Aluminio	14 28.086 Si Silicio	15 30.974 P Fósforo	16 32.065 S Azúfre	17 35.453 Cl Cloro	18 39.948 Ar Argón
4	19 39.098 K Potasio	20 40.078 Ca Calcio	21 44.956 Sc Escandio	22 47.867 Ti Titanio	23 50.942 V Vanadio	24 51.996 Cr Cromo	25 54.938 Mn Manganeso	26 55.845 Fe Hierro	27 58.933 Co Cobalto	28 58.693 Ni Niquel	29 63.546 Cu Cobre	30 65.39 Zn Zinc	31 69.723 Ga Galio	32 72.64 Ge Germanio	33 74.922 As Arsénico	34 78.96 Se Selenio	35 79.904 Br Bromo	36 83.8 Kr Kriptón
5	37 85.468 Rb Rubidio	38 87.62 Sr Stroncio	39 88.906 Y Itrio	40 91.224 Zr Circonio	41 92.906 Nb Niobio	42 95.94 Mo Molybdeno	43 96 Tc Tecnecio	44 101.07 Ru Ruthenio	45 102.91 Rh Rodio	46 106.42 Pd Paladio	47 107.87 Ag Plata	48 112.41 Cd Cadmio	49 114.82 In Indo	50 118.71 Sn Estaño	51 121.76 Sb Antimonio	52 127.6 Te Tellurio	53 126.9 I Yodo	54 131.29 Xe Xenón
6	55 132.91 Cs Cesio	56 137.33 Ba Bario	57-71 * Lantánido	72 178.49 Hf Hafnio	73 180.95 Ta Tantalo	74 183.84 W Tungstenio	75 186.21 Re Renio	76 190.23 Os Osmio	77 192.22 Ir Iridio	78 195.08 Pt Platino	79 196.97 Au Oro	80 200.59 Hg Mercurio	81 204.38 Tl Talio	82 207.2 Pb Plomo	83 208.98 Bi Bismuto	84 209 Po Polonio	85 210 At Ástato	86 222 Rn Radón
7	87 223 Fr Francio	88 226 Ra Radio	89-103 ** Actínido	104 261 Rf Rutherfordio	105 262 Db Dubnio	106 266 Sg Seaborgio	107 264 Bh Bohrio	108 277 Hs Hassio	109 268 Mt Meitnerio	110 281 Ds Darmstadtio	111 280 Rg Roentgenio	112 285 Cn Copernicio	113 284 Nh Nihonio	114 289 Fl Flerovio	115 288 Mc Moscovio	116 293 Lv Libermonio	117 292 Ts Teneso	118 294 Og Oganesón

57 138.91 La Lantánido	58 140.12 Ce Cerio	59 140.91 Pr Praseodymio	60 144.24 Nd Neodimio	61 145 Pm Prometio	62 150.36 Sm Samario	63 151.96 Eu Europio	64 157.25 Gd Gadolinio	65 158.93 Tb Terbio	66 162.50 Dy Disprosio	67 164.93 Ho Holmio	68 167.26 Er Erbio	69 168.93 Tm Tulio	70 173.04 Yb Yterbio	71 174.97 Lu Luterio
89 227 Ac Actinio	90 232.04 Th Torio	91 231.04 Pa Protactinio	92 238.03 U Uranio	93 237 Np Neptunio	94 244 Pu Plutonio	95 243 Am Americio	96 247 Cm Curio	97 247 Bk Berkelio	98 251 Cf Californio	99 252 Es Einsteinio	100 257 Fm Fermio	101 258 Md Mendelevio	102 259 No Nobelio	103 262 Lr Lawrencio

- Metales Alcalinos
- Metales Alcalino-terreos
- Metal
- Metaloide
- No metal
- Halógeno
- Gases Nobles
- Lantánidos/Actínidos