

	3.- Lea, identifique y marque con una X el enunciado con el literal de la opción correcta. • Si $n=3$ ¿Cuáles serían los posibles números cuánticos? a.- () $n=3; l=2; m=0; s=-1/3$ b.- () $n=3; l=2; m=0; s=-1/2$ c.- () $n=3; l=0; m=0; s=-1/2$ d.- () $n=3; l=3; m=0; s=+1/2$ • ¿Qué indica el número cuántico secundario? a.- () Indica el subnivel de energía. b.- () Indica el subnivel. c.- () Indica la dirección de los electrones. d.- () Todas las anteriores.	— 1p																				
	4.- Complete la siguiente tabla escribiendo la configuración electrónica de los siguientes elementos químicos y determine los electrones de valencia de cada uno. <table><tr><th>Elemento</th><th>Número atómico</th><th>Distribución electrónica</th><th>e- de valencia</th></tr><tr><td>Na</td><td>11</td><td></td><td></td></tr><tr><td>Cl</td><td>17</td><td></td><td></td></tr><tr><td>O</td><td>8</td><td></td><td></td></tr><tr><td>Ca</td><td>20</td><td></td><td></td></tr></table>	Elemento	Número atómico	Distribución electrónica	e- de valencia	Na	11			Cl	17			O	8			Ca	20			— 2p
Elemento	Número atómico	Distribución electrónica	e- de valencia																			
Na	11																					
Cl	17																					
O	8																					
Ca	20																					
I.CN.Q.5.5.1 Plantea, mediante el trabajo cooperativo, la formación de posibles compuestos químicos binarios y ternarios (óxidos, hidróxidos, ácidos, sales e hidruros) de acuerdo a su afinidad, estructura electrónica, enlace químico, número de oxidación, composición, formulación,	5.- Escriba la nomenclatura sistemática de los siguientes compuestos. <table><tr><th>Fórmula.</th><th>Nomenclatura sistemática.</th></tr><tr><td>F_2O</td><td></td></tr><tr><td>F_2O_3</td><td></td></tr><tr><td>F_2O_5</td><td></td></tr><tr><td>Bi_2O_3</td><td></td></tr><tr><td>Fe_2O_3</td><td></td></tr><tr><td>FeO</td><td></td></tr><tr><td>ZnO</td><td></td></tr><tr><td>CaO</td><td></td></tr></table> 6.- Complete el siguiente mentefacto sobre los anhídridos. Funciones inorgánicas No metal + oxígeno Anhídridos. CO CO₂ Óxidos básicos.	Fórmula.	Nomenclatura sistemática.	F_2O		F_2O_3		F_2O_5		Bi_2O_3		Fe_2O_3		FeO		ZnO		CaO		— 2p		
Fórmula.	Nomenclatura sistemática.																					
F_2O																						
F_2O_3																						
F_2O_5																						
Bi_2O_3																						
Fe_2O_3																						
FeO																						
ZnO																						
CaO																						

n y nomenclat ura. (I.2., S.4.)  	7.- Escriba el símbolo de los elementos que se presentan a continuación.				1p
	Elemento	Símbolo	Elemento	Símbolo	
	Flúor.		Calcio.		
	Silicio.		Estroncio.		
	Arsénico.		Plomo.		
	Antimonio.		Hierro.		
	Azufre.		Zinc.		

ELABORADO POR:	REVISADO POR:	CERTIFICADO POR:
Mgs. Maritza Abad DOCENTE	Mgs. Marjorie Torres COORDINADOR DE ÁREA	JUNTA DE GRADO / CURSO
Fecha: 15 de diciembre de 2023	Fecha: 15 de diciembre de 2023	Fecha: