



GUIA II PARTE



SEMANAS 1 A 4

Nombre: _____

Docente: _____ Día y hora de Clase: _____

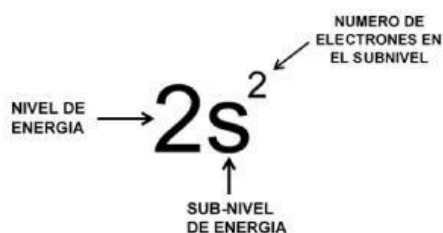
I. CONFIGURACION ELECTRONICA

- Indique el número máximo de electrones por Nivel de energía y subniveles.

NIVELES ENERGÉTICOS (n)	NÚMERO MÁXIMO DE ELECTRONES ($2n^2$)
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	

subnivel	NUMERO MAXIMO DE ELECTRONES
<i>s</i>	
<i>p</i>	
<i>d</i>	
<i>f</i>	

- Escriba la configuración electrónica de los átomos o iones en el siguiente cuadro, utilizando la "Regla de la diagonal"



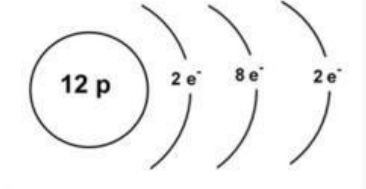
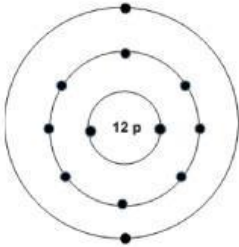
1s			
2s	2p		
3s	3p	3d	
4s	4p	4d	4f
5s	5p	5d	5f
6s	6p	6d	
7s			

No.	ATOMO ó ION	CONFIGURACIÓN ELECTRONICA SEMIDESARROLLADA	CONFIGURACIÓN ELECTRONICA ABREVIADA
Ej:	Mg	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²	[Ne]3s ²
a.	Na ⁺		
b.	Na		
c.	Ca		
d.	Ca ⁺²		
e.	F ⁻		
f.	F		
g.	Mg ⁺²		

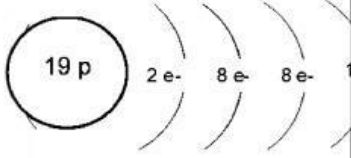
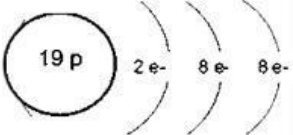
No.	ATOMO ó ION	CONFIGURACIÓN ELECTRONICA SEMIDESARROLLADA	CONFIGURACIÓN ELECTRONICA ABREVIADA
h.	Mg		
i.	Se ⁻²		
j.	Se		

II. Diagrama de Bohr

El diagrama de Bohr del átomo de un elemento representa números específicos de electrones en niveles de energía definidos. Ejemplos:

DIAGRAMAS DE BOHR DEL MAGNESIO	
	

1. Complete la siguiente tabla con lo solicitado, siga el ejemplo:

No.	ATOMO	DIAGRAMA DE BOHR	ION	DIAGRAMA DE BOHR
Ejemplo	K		K ⁺	
		CONFIGURACION ELECTRONICA $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$		CONFIGURACION ELECTRONICA $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

No.	ATOMO	DIAGRAMA DE BOHR	ION	DIAGRAMA DE BOHR
a.	S		S^{-2}	
		CONFIGURACION ELECTRONICA:		CONFIGURACION ELECTRONICA:
b.	Ca		Ca^{+2}	
		CONFIGURACION ELECTRONICA:		CONFIGURACION ELECTRONICA:
c.	Br		Br^{-}	
		CONFIGURACION ELECTRONICA:		CONFIGURACION ELECTRONICA:
d.	Sr		Sr^{+2}	
		CONFIGURACION ELECTRONICA:		CONFIGURACION ELECTRONICA:

No.	ATOMO	DIAGRAMA DE BOHR	ION	DIAGRAMA DE BOHR
e.	N		N ³⁻	
		CONFIGURACION ELECTRONICA		CONFIGURACION ELECTRONICA

III. Diagrama de Orbitales

Complete el siguiente diagrama de electrones para cada uno de los elementos.

No.	Elemento	Diagrama de Orbital
Ejemplo	Si	1s 2s 2p 3s 3p
1.	C	1s 2s 2p
2.	S	1s 2s 2p 3s 3p
3.	Cl	1s 2s 2p 3s 3p
4.	P	1s 2s 2p 3s 3p

