

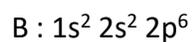
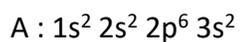
Trabajo Práctico: Tabla Periódica. Iones

1. ¿Qué información se puede obtener del número de grupo y de período?
2. ¿Cuál es el número atómico de un elemento que está situado en el grupo 2, período 4 de la tabla periódica?:
3. Un elemento tiene número atómico 15. ¿Cuál es su posición en la tabla periódica?
4. Conteste Verdadero o Falso: JSR (Justifique su respuesta)
 - a) Todos los gases inertes presentan su órbita electrónica externa con ocho electrones.
 - b) Los elementos representativos tienen su electrón diferencial en los subniveles s o p.
 - c) Los elementos de transición tienen sus dos últimas órbitas incompletas.
 - d) El último electrón de los elementos de transición interna se ubica en el subnivel d.
5. Clasifique los siguientes elementos en M (metales), NM (no metales) y GN (gases nobles)

Además, enuncie una característica general de cada grupo de elementos.

Elemento	Símbolo	M/NM/GN	Características Generales
Plata			
Oro			
Nitrógeno			
Magnesio			
Neón			
Aluminio			
Potasio			
Calcio			
Helio			
Flúor			
Mercurio			
Oxígeno			
Cloro			
Argón			

6. Las siguientes configuraciones representan a dos átomos neutros:



Se afirma que:

- a) Si el átomo A pierde dos electrones se transforma en el átomo B.
- b) Si el átomo B gana dos electrones se transforma en el átomo A.
- c) El átomo A pertenece al grupo 2 (IIA) y periodo 3.
- d) El átomo B pertenece al grupo 6 (VIB) y periodo 2.

7. Complete la siguiente frase:

El catión potasio esrespecto al átomo neutro de potasio. El anión bromuro es respecto al átomo neutro de bromo.

8. El sodio tiene un potencial de ionización de 496 kJ/mol mientras que al nitrógeno le corresponde un potencial de ionización de 1402 kJ/mol. ¿Cómo interpreta esta diferencia de valores?

9. ¿Cuál es la máxima cantidad de electrones que pueden ocupar el subnivel 4s y el subnivel 3p?

10. Defina Electronegatividad y esquematice en la TP como varía a lo largo de grupos y periodos.