

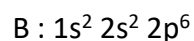
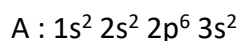
## Trabajo Práctico: Tabla Periódica. Iones

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 es .....respecto 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.