

COLEGIO SUIZO AMERICANO

CURSO DE QUÍMICA B1: _____

Nombres: _____

Guatemala 26 de junio de 2023

- 1.- Indique el número de electrones que debe perder el átomo de Litio para poder obtener una configuración electrónica estable:

- 2.- Indique el número de electrones que debe perder el átomo de Galio para poder obtener una configuración electrónica estable:

- 3.- Indique el número de electrones que debe perder el átomo de Bario para poder obtener una configuración electrónica estable:

- 4.- Indique el número de electrones que debe ganar el átomo de Selenio para poder obtener una configuración electrónica estable:

- 5.- Indique el número de electrones que debe perder el átomo de Nitrógeno para poder obtener una configuración electrónica estable:

- 6.- Indique el número de electrones que debe ganar el átomo de Cloro para poder obtener una configuración electrónica estable:

- 7.- Escriba en este orden, el número de protones y electrones que tiene el ion de Magnesio Mg^{+2} .
Protones: _____ Electrones: _____
- 8.- Escriba en este orden, el número de protones y electrones que tiene el ion fluoruro F^{-1} .
Protones: _____ Electrones: _____
- 9.- Escriba en este orden, el número de protones y electrones que tiene el ion yoduro I^{-1} .
Protones: _____ Electrones: _____
- 10.- Escriba en este orden, el número de protones y electrones que tiene el ion de plomo Pb^{+4} .
Protones: _____ Electrones: _____

II SERIE

¿Cuál de los siguientes pares de elementos, forman compuestos iónico?

- a) Litio y cloro
- b) potasio y oxígeno
- c) cesio y magnesio

¿Cuál de los siguientes pares de elementos, forman compuestos iónico?

- a) oxígeno y bromo
- b) sodio y neón
- c) nitrógeno y flúor

¿Cuál de los siguientes pares de elementos, forman compuestos iónico?

- a) helio y oxígeno
- b) cloro y bromo
- c) sodio y potasio

¿Cuál de los siguientes pares de elementos, forman compuestos iónicos?

- a) magnesio y cloro
- b) potasio y azufre
- c) nitrógeno y yodo