Ministerio de Educación

Academia Internacional Santa Fe

Módulo 1

I Trimestre

CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

Nombre:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Grupo: 11o Fecha:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Profesora: **Carla L. Trelles G.**  **Valor: 25 puntos. Obtenidos\_\_\_\_\_\_/25pts**

I PARTE. Resuelva la siguiente configuración de electrónica. Valor 25pts.

* ARGÓN, POTACIO, SILICIO, CALCIO, TECNECIO.
* NUMERO ATOMICO (Z) – CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA – COLOCAR EL ULTIMO NIVEL DE ENERGÍA – COLOCAR EL NÚMERO DE ELECTRONES (e-) – ESTRUCTURA DE LEWIS

EJEMPLO: Cloro ( Cl )

* NUMERO ATOMICO (Z): 17
* CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA: 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5
* COLOCAR EL ÚLTIMO NIVEL DE ENERGÍA: 3s²3p⁵
* COLOCAR EL NÚMERO DE ELECTRONES (e-): 7
* [](https://www.google.com/url?sa=i&url=https://ca.wikipedia.org/wiki/Fitxer:Lewis_dot_Cl.svg&psig=AOvVaw0ZAcbS6_Z1avcz2kqdcOOC&ust=1584332001977000&source=images&cd=vfe&ved=0CAIQjRxqFwoTCOix3-TOm-gCFQAAAAAdAAAAABAO)ESTRUCTURA DE LEWIS: