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
* ESTRUCTURA DE LEWIS: