DEPARTAMENTO DE
EDUCACIÓN
GOBIERNO DE PUERTO RICO
Escuela Secundaria Ocupacional y Montessori Rubén Rodriguez Figueroa

Curso: Química/Ciencias Terrestres
Maestra: Karlamarie Vázquez

Nombre:_____ **Fecha:**_____**Grupo:**_____

Tema: Tendencias

I. Realiza los siguientes ejercicios: (Contesta las preguntas en la libreta)

A. ¿Cuál es la diferencia entre energía de ionización y afinidad electrónica?

B. ¿Cuál es el elemento con mayor energía de ionización? ¿Por qué?

C. ¿Cuál es el elemento más electronegativo de la Tabla Periódica?

D. Organiza los siguientes elementos de **menor a mayor tamaño.**

1. Arsénico, Plomo, Helio, Francio, Radón= _____
2. Hierro, Osmio, Rubidio, Flúor, Fósforo= _____
3. Neón, Radón, Kriptón, Helio, Argón= _____

E. Organiza los siguientes elementos de **menor a mayor** electronegatividad

1. Cloro, Astato, Flúor, Yodo, Bromo= _____
2. Flúor, Oxígeno, Helio, Boro, Nitrógeno= _____
3. Telurio, Azufre, Sodio, Kriptón, Oxígeno= _____

F. Organiza los siguientes elementos de **mayor a menor** energía de ionización

1. Arsénico, Fósforo, Rubidio, Argón, Helio= _____
2. Galio, Azufre, Silicio, Calcio, Radón= _____
3. Boro, Magnesio, Oganesón, Yodo, Oxígeno= _____

LIVEWORKSHEETS