



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, Oganésón, Yodo, Oxígeno= _____