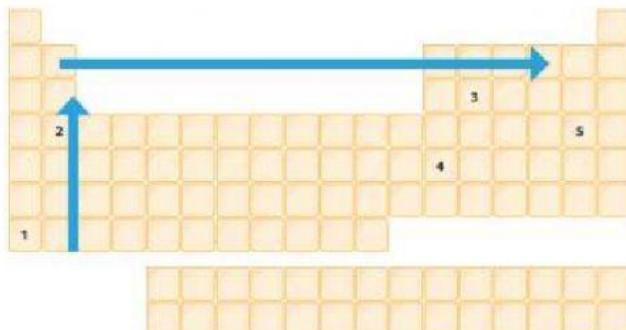




INSTITUTO TÉCNICO DE COMERCIO BARRANQUILLA
ASIGNATURA: QUÍMICA GRADO: 10º TEMA: PROPIEDADES PERIÓDICAS

Responda las siguientes preguntas, teniendo en cuenta las propiedades periódicas de los elementos químicos. Cada pregunta tiene una respuesta posible.

Figura 1: Propiedades periódicas de los elementos químicos



1. Según la información de la figura 1, es verdadero afirmar que:

- a) El elemento 1 tiene mayor radio atómico que el 3.
- b) El elemento 4 tiene menor radio atómico que el 3.
- c) El elemento 5 tiene igual radio atómico que el 3.
- d) El elemento 4 tiene mayor radio atómico que el 1.

2. De acuerdo con la información de la figura 1, es correcto afirmar que el elemento más electronegativo se encuentra en la posición:

- a) 1.
- b) 5.
- c) 3.
- d) 4.

3. a) Compare las propiedades periódicas de la Figura 1 entre los elementos 1 y 5. Complete la siguiente tabla escribiendo si la relación es mayor o menor:

Propiedad periódica	Elemento 1	Elemento 5
Radio atómico		
Electronegatividad		
Carácter metálico		
Energía de ionización		
Afinidad electrónica		

b) Compare las propiedades periódicas de la Figura 2 entre los elementos 3 y 4. Complete la tabla escribiendo si la relación es mayor o menor:

Propiedad periódica	Elemento 3	Elemento 4
Radio atómico		
Electronegatividad		
Carácter metálico		
Energía de ionización		
Afinidad electrónica		