**Instrucciones: Realiza lo que se indica en cada uno de los apartados, al terminar envía tu documento a la Plataforma Virtual.**

1. Conociendo a los elementos químicos por su carácter metálico o no metálico, realiza el siguiente ejercicio:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |
| Al --------> Al+3 | Metal | Catión | Pierde e- queda con carga positiva | Disminuye su radio |
| S --------> S-2 | No metal | Anión | Gana e- queda con carga negativa | Aumenta su radio atómico |
| Mg --------> Mg+2 | Metal |  |  |  |
| Cl --------> Cl-1 | No metal |  |  |  |
| O --------> O-2 | No metal |  |  |  |
| Li --------> Li+1 | Metal |  |  |  |

1. Consulta la tabla periódica y determina la ubicación de los siguientes elementos para que los ordenes en forma decreciente (de mayor a menor) respecto a su radio atómico.

|  |  |
| --- | --- |
| EJERCICIO | RESPUESTA |
| N-Mg-Si-Al |  |
| S-Se-Te |  |
| Ca-Sr-Ga-In |  |
| As, Na, P, K |  |

1. Ordena los siguientes elementos de mayor a menor energía de ionización.

|  |  |
| --- | --- |
| EJERCICIO | RESPUESTA |
| N, Li, F, B |  |
| Cl, Mg, Si, S |  |

***Envíala a través de la Plataforma Virtual.***

***Recuerda que el archivo debe ser nombrado:***

***Apellido Paterno\_Primer Nombre\_Orden\_Elementos***

**RÚBRICA RESPUESTAS DE EJERCICIO**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| CATEGORÍA | EXCELENTE | BUENO | REGULAR | LIMITADO |
| RESPUESTA | El ejercicio es correcto y completo. | Más de la mitad de las respuestas son correctas. | Menos de la mitad de las respuestas son correctas. | La mayoría de las respuestas son equivocadas. |