|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **TALLER DE QUÍMICA**  **TABLA PERIODICA** | | | | Descripción: Descripción: GetAttachment  I.E. ALVARO ECHEVERRY PEREA |
| **CODIGO** | **VERSION** | **FECHA** | **PAGINACION** |
| FO.M.GA.25 | 01 |  | 1 DE 1 |
| Docente: MSc. Walter Spencer Viveros | | | Estudiante 1:-----------------------------------------  Estudiante 2: ----------------------------------------  Estudiante 3:----------------------------------------- | | |

1. Con los átomos siguientes átomos: Na, Fe, Cl, C, Ca, K, Sr, Ga, Ge, Ba, Mg, Li, O, Se, S, Br, Co, Al, clasifícalos de acuerdo:
2. Carácter metálico
3. Carácter no metálico
4. Anfóteros o metaloides

Elabora un bosquejo de la tabla periódica, sin ubicar los datos de símbolo, nombre, Z, A, etc. Describe la forma ascendente y descendente; como se relacionan las siguientes propiedades periódicas entre elementos de un mismo grupo y un mismo periodo:

1. Energía de ionización o potencial de ionización
2. Afinidad electrónica
3. Electronegatividad
4. Carácter básico
5. Carácter ácido
6. Radio atómico
7. Radio iónico (diferencia los que tienen la tendencia a formar aniones y cationes)