|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **TALLER DE QUÍMICA** **TEMA: CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA** | Descripción: Descripción: GetAttachmentI.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:----------------------------------------- |

1. **Lleve a cabo la configuración electrónica por subniveles y orbitales de energía de los elementos cuyo número atómico es:**
2. **Z = 23**
3. **Z = 9**
4. **Z = 18**
5. **Z = 5**
6. **Z = 15**
7. **Para cada una de las configuraciones anteriores designe el grupo, periodo, símbolo y nombre del elemento.**
8. **Ubicar el estado fundamental , estado excitado, valencia o estados de oxidación de los elementos con número atómico:**
9. **Z = 3**
10. **Z = 8**
11. **Z = 20**
12. **Z = 11**
13. **Z = 6**
14. **Elabora la configuración electrónica de los siguientes iones:**
15. **Na +**
16. **Ca+2**
17. **F –**
18. **O-2**
19. **Mg +2**

**NOTA:**

1. **LA ACTIVIDAD SE PRESENTA DE FORMA INDIVIDUAL .**
2. **LA SOLUCIÓN DEL TRABAJO SE DEBE LLEVAR A CABO EN HOJAS DE CUADERNILLO.**