|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **TALLER DE QUÍMICA - SUPERACIÓN**  **TEMA: LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA Y LA 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:----------------------------------------- | | |

1. Ubica el estado de oxidación o valencia para los átomos con números atómicos (Debe argumentar su respuesta):
2. Z = 16
3. Z = 13
4. Z = 6
5. Z = 5
6. El cloro puede tener los siguientes estados de oxidación: 1,3, 5, 7, Explique o argumente este hecho.
7. Explique porque los siguientes elementos tienen estado de oxidación de 3:
8. B
9. Al
10. Explique porque los siguientes elementos son considerados como elementos de transición:
11. Ni
12. Fe
13. Co
14. Explique porque los siguientes elementos son considerados como elementos primarios de la tabla periódica.
15. Mg
16. Sr
17. Li