|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***“Formamos seres humanos integrales perseverantes en la búsqueda de sus sueños”*** | ***INSTITUCIÓN EDUCATIVA BENEDIKTA ZUR NIEDEN*** | ***TALLER DE RECUPERACIÓN CIENCIAS NATURALES*** |
| ***GRADO:7°*** |
| ***DOCENTE: ESPERANZA MOSQUERA PEREA*** | | ***FECHA: Del 25 de mayo al 10 de junio*** |
| **LA RECUPERACIÓN SE HARÁ DURANTE LAS CLASES- DEBE DESARROLLARSE EN SU TOTALIDAD, TENDRÁ UNA VALORACIÓN DEL 50% Y LA SUSTENTACIÓN EL OTRO 50%**  **Actividad N°1 Con ayuda de la tabla periódica termina de llenar el cuadro**   |  |  |  | | --- | --- | --- | | **GRUPOS DE LA TABLA PERIÓDICA** | **Electrones de valencia** | **Escribe el símbolo correcto de los elementos pertenecientes a cada grupo** | | **Grupo VA** |  |  | | **Grupo VIIA** | **7 electrones** |  | | **Grupos IB** |  |  | | **Grupo IIIA** |  | **B---Al---Ga---In---Tl** | | **Grupo VIA** |  |  |   **Actividad N°2-Escribe los niveles de energía y sus valores**  **Actividad N°3-Utilizando los electrones de Lewis, hallar la configuración electrónica de los elementos cuyos números atómicos son: Z=15-----Z=10------Z=19**  **¿Actividad N°4- En qué está basado el orden de organización de los elementos en la tabla periódica?**  **Actividad N°5- Escribe el símbolo correcto de los siguientes elementos y al lado el número atómico al que pertenece cada uno (ESCRIBE 2 ASPECTOS DE LOS TENIDOS EN CUENTA).**  **Bromo----**  **Calcio----**  **Manganeso---**  **Cobalto------**  **Sodio------** | | |