|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***“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------** |