

| | | |
|---|-----------------------------------|---|
| INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ | |  |
| Proceso: CURRICULAR | Código | |
| Nombre del Documento: Planes de Mejoramiento | | Versión 01 |
| | | Página 1 de 1 |
| ASIGNATURA /AREA | NUCLEO TECNOCIENTIFICO | GRADO: CLEI VI |
| PERÍODO | 1 II Semestre | AÑO: 2022 |
| NOMBRE DEL ESTUDIANTE | | |

| | |
|--|---|
| LOGROS /COMPETENCIAS: Determinar las propiedades totales de combinación química de los átomos | |
| ACTIVIDADES PRÁCTICAS A DESARROLLAR INCLUYENDO BIBLIOGRAFIA DONDE SE PUEDA ENCONTRAR INFORMACIÓN: | |
| METODOLOGIA DE LA EVALUACIÓN Al finalizar las siguientes actividades, las debes sustentar y realizar una exposición con cartelera. Valoración a cada uno de los aspectos relacionados en las actividades prácticas de este plan Acompañamiento individual si lo requiere para despejar inquietudes. Valoración al taller evaluativo del cierre del plan de mejoramiento | |
| RECURSOS: Internet, textos, biblioteca, cuaderno, etc. | |
| OBSERVACIONES: | |
| FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO | FECHA DE SUSTENTACIÓN Y/O EVALUACIÓN |
| NOMBRE DEL EDUCADOR(A) LUZ YASSIRA MENA MOSQUERA | FIRMA DEL EDUCADOR(A) LUZ YASSIRA MENA MOSQUERA |
| FIRMA DEL ESTUDIANTE | FIRMA DEL PADRE DE FAMILIA |

1. Escribe la configuración electrónica de los siguientes elementos y realiza el diagrama de Bohr:

- a) Litio:
- b) Oxígeno:
- c) Galio:
- d) Níquel:
- e) Cloro :
- f) Estroncio:

2. Identifica a qué elemento pertenece cada una de las siguientes configuraciones:

- a) $1s^2 2s^2 2p^1 =$
- b) $1s^2 2s^2 2p^4 =$
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 =$
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1 =$

Escoge la respuesta correcta en cada caso y justifica haciendo la configuración electrónica

3. Hallar la cantidad de subniveles "p" llenos para $Z = 35$

- a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 e) 5

4. La configuración de un átomo termina en $3d^7$. ¿Cuál es su número atómico?

- a) 17 b) 27 c) 32 d) 37 e) 46

5. Un átomo presenta 4 electrones en el cuarto nivel. ¿Su número atómico es?

- a) 20 b) 22 c) 18 d) 32 e) 34

6. Hallar el número máximo de electrones que puede contener un átomo con tener un átomo con 2 subniveles "p" llenos.

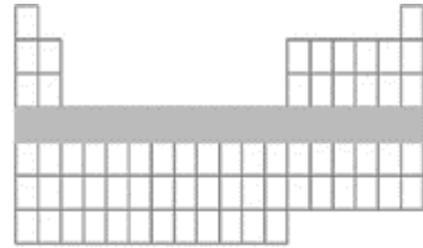
- a) 35 b) 30 c) 20 d) 19 e) 18

7. Hallar el número máximo y mínimo de electrones de un átomo que puede tener solamente 4 niveles energéticos

- a) 19, 18 b) 20, 18 c) 20, 19 d) 21, 20 e) 36, 19

8. En la siguiente tabla periódica, la zona sombreada representa

- a. Un grupo
- b. Los elementos metálicos
- c. Un periodo
- d. Los elementos halógenos



9. Define de qué elemento se trata en cada caso

- a) Se ubica en el quinto periodo y grupo IIB:
- b) Si su configuración electrónica termina en $3d^{10} 4p^6$:

10. Señale en la siguiente tabla periódica los bloques en los que se divide la misma según los subniveles de energía s, p, d, f. (Utiliza colores)

