



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FEDERICO SIERRA ARANGO
Resoluciones Dptales. 15814 de 30/10/2002 - 9495 de 3/12/2002
NIT: 811039779-1 DANE: 105088001750
Bello - Antioquia



TALLER VIRTUAL

FECHA: Período 3 semana 9 Agosto 30 sept .3 del 2021

Fecha Máxima de entrega: 10 de sept del 2021)

ÁREA: Ciencias Naturales

CLEI: III - IV

RESPONSABLE: Luis Fernando Marín López

LOGRO:

- ✓ Identifica las características principales de la tabla periódica.

OBSERVACIONES: El trabajo debe desarrollarse de manera individual en el cuaderno respectivo. Debe enviarse a la plataforma de classroom Asimismo a través del wasap 3206097182 se resolverán las inquietudes , ademas se tendran en cuenta las clases sincrónicas que sean programadas

Lee el texto, Desarrolla la presente actividad en el cuaderno respectivo de área integradas y cópialo NO LO TIENES QUE FOTOCOPIAR

ADEMAS RECUERDA REALIZAR RESUMEN DEL TEXTO EN EL CUADERNO



CIENCIAS NATURALES

Consulte y responda

NOMBRE: _____ FECHA: _____

ACTIVIDADES

1. ¿Qué nombre reciben las filas horizontales de la Tabla Periódica? ¿Y las filas verticales?
2. ¿Cuántos electrones tiende un átomo a tener en su capa de valencia?
3. ¿En un periodo, dibuje cómo varía el radio atómico?
4. ¿En un grupo, dibuje cómo varía el potencial de ionización?
5. La configuración de un elemento es $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$, entonces a qué período pertenece?
6. ¿Qué elemento del 2° período presenta mayor radio atómico? Explique porque
7. ¿A qué grupo pertenecen los elementos que presentan mayor potencial de ionización en cada período?
8. ¿En la tabla periódica cuáles son los elementos de mayor y menor valor de electronegatividad? JUSTIFIQUE
9. ¿Qué regla general indica la variación de la electronegatividad en los períodos del sistema periódico?
10. ¿A qué se debe que el radio disminuya al avanzar de izquierda a derecha en un período?
11. ¿Qué significa que un elemento sea más electronegativo que otro?
12. Identificar el grupo o familia y su clasificación por su ubicación en la tabla periódica, de cada uno de los elementos cuya CEE es:
a) $ns^2 np^3$ b) ns^1 c) $ns^2 np^6$.
13. ¿Cuál(es) de las siguientes propiedades aumenta(n) a mayor Z en un grupo? Explique porqué de su elección:
a) Primer potencial de ionización
b) Radio covalente
c) Electronegatividad.

14. En cada una de las siguientes series, ordene de mayor a menor según sus primeros potenciales de ionización a los siguientes átomos:

- a. Be, C, Ca y Rb
- b. Mg, Cl, F y Sr
- c. Na, Si, S, y O
- d. Li, K, N y Ne
- e. Ba, Be, O y F

15. Ordene de mayor a menor según sus radios covalentes a los siguientes átomos:

- a. Be, B, K y Ca
- b. F, Al, P y Cl
- c. C, Mg, Si y Sr
- d. N, O, Na y Al
- e. F, K, Ca y Br

16. Ordene de mayor a menor según sus electronegatividades a los siguientes átomos:

- a. N, Na, Al y P
- b. Be, C, O y Mg
- c. F, Si, Cl y K