

TALLER DE NIVELACIÓN



Sede : _____

Jornada: _____

Asignatura: Ciencias Naturales - Química

Ciclo 5

Docente _____

Estudiante _____

Conforme lo estipula el Decreto 1290 de 2009 y en coherencia con la política académica de la institución, se plantea el siguiente Plan de Apoyo, como estrategia para la superación de la dificultad presentada en el área y mejoramiento del rendimiento académico del estudiante. **(EL TALLER SE DEBE PRESENTAR A MANO, CONSERVANDO LAS MARGENES ICONTEC, SIN TACHONES)** El juicio valorativo de esta Nivelación corresponde a la sustentación **(oral y/o escrita)** del mismo.

Nota: Antes de resolver el taller verifique con el docente que si corresponda al área y al clei que usted necesita nivelar.

1. Diga dos diferencias entre cada uno de los siguientes estados de la materia.

a. Sólido y líquido

b. Líquido y gaseoso

2. Diga el nombre de los siguientes cambios de estado

a. Líquido a gaseoso →

c. Sólido a gaseoso →

b. Sólido a líquido →

d. Gaseoso a líquido →

RESUELVA LOS SIGUIENTES EJERCICIOS

3.Cuál es la densidad en gr/cm^3 de una esfera de plomo que tiene 0.03 m de radio y pesa 1.29 kg

4. Convertir

a. -40°F a $^\circ\text{K}$

c. 80°C a $^\circ\text{F}$

b. 400 K a $^\circ\text{F}$

d. -30°C a K

5.Cuál es el radio de una esfera que pesa 1290 gramos y tiene una densidad de 11.41 g/cm^3

6. Explique en qué consiste los siguientes sistemas termodinámicos y dos ejemplos para cada uno

a. Abierto

b. Cerrado

c. Aislado

7. Diga 2 diferencias entre los siguientes modelos atómicos:

a. Thomson y Rutherford

b. Rutherford y Bohr

8. De donde resultan, como se representan e indique dos ejemplos para cada uno de los siguientes compuestos.

a. Óxidos

c. Ácidos

b. Hidróxidos

d. Sales

9. Haga la distribución electrónica para cada uno de los siguientes elementos, indicando el período, grupo, nombre, símbolo y si es metal o no metal.

a. $Z = 21$

c. $Z = 30$

e. $Z = 56$

b. $Z = 15$

d. $Z = 35$

10. El análisis experimental de un compuesto demostró que está formado por el 40 % de carbono, 6.66% de hidrogeno y el resto de oxígeno y su masa molecular es de 180 u. m.a. Determine su fórmula molecular