



COLEGIO JORBALÁN-LA CARO II
RELIGIOSAS ADORATRICES
PREESCOLAR, PRIMARIA Y BACHILLERATO ACADÉMICO CON ESPECIALIDAD EN COMERCIO
“EDUCAMOS EN EL AMOR Y PARA EL AMOR”

TALLER DE RECUPERACIÓN ANUAL PERIODO ACADEMICO 2016
GRADO 5

Área: **CIENCIAS NATURALES** Asignatura: **QUÍMICA** Fecha: **23-11-2016**

Indicaciones: Para la sustentación de propósitos se debe presentar en forma escrita a mano, en hojas de examen la respuesta a las preguntas planteadas, COMO PRE REQUISITO PARA PRESENTAR LA EVALUACIÓN DE RECUPERACIÓN. El trabajo escrito vale el 40% de la nota de la recuperación; el 60% restante lo constituye la evaluación. Esta evaluación es escrita. El máximo valor de calificación de la recuperación es 3.6 e indica que el estudiante ha recuperado los propósitos evaluados.

Responda las siguientes preguntas con ayuda de su cuaderno. Si no tiene la información en el mismo o no lo tienen a la mano consulte la información en internet y anexe al trabajo la bibliografía utilizada.

1. Define el concepto de materia
2. Dibuja un diagrama de un átomo y ubica los protones, los electrones y los neutrones con sus cargas.
3. Explica la diferencia entre elemento, compuesto
4. Explica las principales características del estado sólido
5. Explica las principales características del estado líquido
6. Explica las principales características del estado gaseoso
7. Explica las principales características del estado plasma
8. Explique que es una propiedad y para qué sirve
9. Investigue y explique que es una propiedad general de la materia
10. Investigue y explique que es una propiedad específica de la materia
11. Defina:
 - a. Masa
 - b. Peso
 - c. volumen
12. Investigue y describa en qué consisten las siguientes propiedades de la materia:
 - a. densidad,
 - b. dureza,
 - c. maleabilidad,
 - d. ductibilidad,
 - e. punto de fusión,
 - f. punto de ebullición,
 - g. punto de solidificación,
 - h. conductividad térmica,
 - i. conductividad eléctrica,
 - j. resistencia,

- k. transparencia,
- l. impermeabilidad

13. Que es una molécula
14. Que es un elemento y cómo son sus moléculas
15. Que es un compuesto y cómo son sus moléculas
16. Explique que es un cambio físico de la materia . dibuje 5 ejemplos
17. Que es un cambio químico. Dibuje 5 ejemplos
18. Dibuje dos ejemplos de solidificación
19. Dibuje dos ejemplos de fusión
20. Dibuje dos ejemplos de ebullición
21. Dibuje dos ejemplos de condensación
22. Dibuje dos ejemplos de sublimación
23. Explica cuál es la definición del número atómico y con qué letra se representa. Escoge 20 elementos de la tabla periódica y escribe el número atómico que les corresponde
- 24.Cuál es la definición del número masa o peso atómico y con qué letra se representa
25. Escoge 20 elementos de la tabla periódica y escriba su número masa
26. Explique cómo se calcula el número de neutrones de un átomo
27. Escoja 20 elementos de la tabla periódica y calcule su número de neutrones
28. Escoja 10 elementos de la tabla periódica y para cada uno realice el diagrama de su átomo colocando: número de protones, número de neutrones y número de electrones
29. Explique el modelo atómico de Demócrito, realice una gráfica del mismo
30. Explique el modelo atómico de Dalton, realice una gráfica del mismo
31. Explique el modelo atómico de Thomson, realice una gráfica del mismo
32. Explique el modelo atómico de Bohr, realice una gráfica del mismo
33. Explique el modelo atómico de Rutherford, realice una gráfica del mismo
34. Realice una tabla en la que consigne cada uno de los modelos atómicos que revisados en los numerales 6 a 10 con sus principales características