



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 4

Área: **CIENCIAS NATURALES** Asignatura: **QUÍMICA** Fecha: **25-11-2016**

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. Defina el concepto de materia
2. Explique de que está constituida la materia. Realice un dibujo ilustrativo (átomo y sus partes junto con sus cargas y sus nombres)
3. Explique que es una propiedad y para qué sirve
4. Investigue y explique que es un propiedad general de la materia
5. Investigue y explique que es una propiedad específica de la materia
6. Defina:
 - a. Masa
 - b. Peso
 - c. volumen
7. 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
8. Realice un dibujo que muestre las siguientes propiedades
 - a. Punto de ebullición
 - b. Punto de fusión
 - c. Maleabilidad
 - d. Ductibilidad
 - e. Transparencia
 - f. Impermeabilidad

9. Que es una mezcla
10. Que es una mezcla homogénea. Dibuje 5 ejemplos
11. Que es una mezcla heterogénea. Dibuje 5 ejemplos
12. Dibuje un ejemplo de separación de mezclas por tamizado
13. Dibuje un ejemplo de separación de mezclas por filtración
14. Realice un cuadro que muestre las características de cada uno de los estados de la materia: sólido, líquido, gaseoso y plasma
15. Dibuje dos ejemplos de solidificación
16. Dibuje dos ejemplos de fusión
17. Dibuje dos ejemplos de ebullición
18. Dibuje dos ejemplos de condensación
19. Dibuje dos ejemplos de sublimación
20. Explique que es el número atómico de un átomo y cómo se representa
21. Escoja 20 elementos de la tabla periódica y determine su número atómico con ayuda de la misma
22. Para los mismos 20 elementos de el numeral 21 determine el número de electrones que presenta cada átomo
23. Explique que es el número masa de un elemento y como se representa
24. Para los mismos elementos del numeral 21 determine con la ayuda de la tabla periódica el número masa de cada uno de los elementos
25. Con el número atómico y el número masa de los elementos del numeral 21 calcule el número de neutrones de cada uno
26. Explique el modelo atómico de Demócrito, realice una gráfica del mismo
27. Explique el modelo atómico de Dalton, realice una gráfica del mismo
28. Explique el modelo atómico de Thomson, realice una gráfica del mismo
29. Explique el modelo atómico de Bohr, realice una gráfica del mismo
30. Explique el modelo atómico de Rutherford, realice una gráfica del mismo
31. 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