



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 6

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. Defina el concepto de materia
2. La materia está constituida por átomos, realice un diagrama de un átomo y ubique en él las partículas que lo conforman, indicando su nombre y su carga.
3. Investigue la historia del desarrollo del átomo, realice los dibujos de cada tipo de átomo (átomo de Bohr, Dalton, Rutherford y átomo actual)
4. Explique que es una propiedad de la materia. Defina que es una propiedad general y qué una específica.
5. Explique las siguientes propiedades de la materia
 - a. Masa
 - b. Volumen
 - c. Peso
6. Investigue en qué consisten las siguientes propiedades específicas de la materia:
 - a. Densidad
 - b. Punto de ebullición
 - c. Punto de fusión
 - d. Impenetrabilidad
 - e. Ductibilidad
 - f. Maleabilidad
 - g. Conductividad térmica
 - h. Conductividad eléctrica
7. Investigue que es una magnitud física
8. Investigue algunas de las unidades en las que se puede medir la longitud y de 5 ejemplos de unidades diferentes
9. Investigue algunas de las unidades en las que se puede medir la masa y de 4 ejemplos de unidades diferentes
10. Si la densidad se expresa como $D = m/V$
Calcule:
 - A. Calcule la densidad de una sustancia si sabemos que 12 g ocupan 4 cm^3
 - B. ¿Qué masa tiene 12 litros de una sustancia cuya densidad es 4 g/ml ?
 - C. ¿Qué volumen ocuparán 12 g de hierro? Si su densidad es de 8 gr/cm^3
 - D. Calcule la densidad en g/cm^3 de aluminio, si una pieza rectangular de $5 \text{ cm} \times 10 \text{ cm} \times 23 \text{ cm}$, tiene una masa de 5 gr
 - E. Calcule la densidad en g/cm^3 de cemento, si una pieza rectangular de $2 \text{ cm} \times 2 \text{ cm} \times 9 \text{ cm}$, tiene una masa de 100 gr.
 - F. Calcule la masa de: 8 cm^3 de sal si la densidad es de 2 g/cm^3 .
 - G. Calcule la masa de 90 cm^3 de Bromo si la densidad es de 3 g/cm^3 .
 - H. Calcule el volumen de 4 g de cobre si la densidad es de 8 g/cm^3
11. Que es una mezcla

12. Que es una mezcla homogénea. Dibuje tres ejemplos
13. Que es una mezcla heterógena. Dibuje tres ejemplos
14. Que es un elemento. Escoja 10 elementos de la tabla periódica y escriba sus símbolos
15. Que es un compuesto. De 5 ejemplos
16. Que es el número atómico y con que letra se representa
17. Escoja 10 elementos de la tabla periódica y indique cual es su número atómico
18. Dibuje la tabla periódica e indique cuales son los grupos y cuales son los periodos
19. Cuál es la definición del número masa o peso atómico y con qué letra se representa
20. Escoja 20 elementos de la tabla periódica y escriba su número masa
21. Explique cómo se calcula el número de neutrones de un átomo
22. Escoja 20 elementos de la tabla periódica y calcule su número de neutrones
23. 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
24. Para los siguientes elementos: Li, B, N, F, Mg, P, Ar, K, Ga, Se, Rb, In, Sb, I, Cs, Pb, At.
 - Realice la configuración electrónica y establezca el número de niveles de energía y los electrones de valencia
 - Establezca el periodo y el grupo al que pertenece
25. Investigue y describa la historia de la tabla periódica
26. Que es un grupo en la tabla periódica y que característica presentan los elementos que pertenecen a un grupo
27. Indique cuales son los diferentes nombres que reciben los grupos y por qué
28. Investigue que es un periodo de la tabla periódica y qué característica presentan los elementos que pertenecen al mismo periodo
29. Que es un metal, y cuáles son las características de los metales, de 5 ejemplos
30. Que es un NO metal, y cuáles son las características de los NO metales
31. Que es un metaloide, y cuáles son las características de los metaloides
32. Realice un dibujo de la tabla periódica y ubique los grupos, los periodos, los metales, los no metales y los metaloides
33. Investigue que son los elementos de transición y que características tienen
34. Nombre 7 elementos de transición e indique sus usos