



**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 IV PERIODO ACADEMICO 2016**  
**GRADO 5**

Área: **CIENCIAS NATURALES** Asignatura: **QUÍMICA** Fecha: **16-11-2016**

**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 respectivas cargas.
3. Explique en que parte del átomo están ubicados los protones
4. Explique en que parte del átomo están ubicados los neutrones
5. Explique en que parte del átomo están ubicados los electrones
6. Explique el modelo atómico de Demócrito, realice una gráfica del mismo
7. Explique el modelo atómico de Dalton, realice una gráfica del mismo
8. Explique el modelo atómico de Thomson, realice una gráfica del mismo
9. Explique el modelo atómico de Bohr, realice una gráfica del mismo
10. Explique el modelo atómico de Rutherford, realice una gráfica del mismo
11. 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
12. Explica cuál es la definición del número atómico y con qué letra se representa.
13. Escoge 20 elementos de la tabla periódica y escribe el número atómico que les corresponde
- 14.Cuál es la definición del número masa o peso atómico y con qué letra se representa
15. Escoge 20 elementos de la tabla periódica y escriba su número masa