



INSTITUCIÓN EDUCATIVA "JULIO RESTREPO"

NIT. 811.020.306-6 REG. DANE: 105642000019 Reconocimiento de fusión
Según Resolución Departamental No. 0661 de Febrero 3 de 2003 y
068505 del 17 Diciembre de 2012.



GUÍA TALLER NIVELACIÓN Y RECUPERACIÓN PERÍODO 3 GRADO SEPTIMO-2018
ÁREA/ASIGNATURA: QUÍMICA DOCENTE: SERGIO MONSALVE HINCAPIÉ FECHA: 10/09/2018

Con el fin de buscar el mejoramiento continuo de los estudiantes en el área, se diseñó el siguiente taller de Refuerzo y/o Nivelación, por favor desarrolle los contenidos y prepárese para la sustentación el día que se programe. Los acudientes deben ser notificados de esta estrategia para que acompañen a los estudiantes en el proceso de mejoramiento académico.

1. Competencia: En esta etapa los estudiantes al interior del proceso deben desarrollar la siguiente competencia:
 - Explico el desarrollo de modelos de organización de los elementos químicos.
 - Ordena los elementos químicos de acuerdo a los grupos y los periodos.
 - Demuestro la configuración electrónica de los elementos en función de su ubicación en la tabla periódica.
2. Indicadores de logro: Los siguientes indicadores de logro deben ser alcanzados para aprobar el área.
 - Explica la organización de los elementos químicos dentro de la tabla periódica, de acuerdo a su configuración electrónica de éstos.
 - Ubica los elementos en la tabla periódica con relación a los números atómico(z) y másico(a).
 - Usa la tabla periódica para determinar propiedades físicas y químicas de los elementos.
 - Explica la variación de algunas de las propiedades(densidad, temperatura de ebullición y fusión) de sustancias simples(metales, no metales, metaloides y gases nobles) en la tabla periódica.
3. Temas específicos.
 - La tabla periódica de los elementos químicos.
 - Los elementos químicos.
4. Actividades a desarrollar: Para nivelarse en indicadores de evaluación y temas pendientes debes realizar las siguientes actividades:
 - 4.1. Crea un ensayo acerca de los elementos químicos a través de la historia.
 - 4.2. Explica la organización de los elementos químicos de acuerdo a los grupos dentro de la tabla periódica, teniendo en cuenta la configuración electrónica de ellos.
 - 4.3. Define cada uno de los grupos de la tabla periódica, identifica sus elementos y una característica común de éstos.
 - 4.4. Describe las principales propiedades físicas y químicas de cada uno de los grupos de la tabla periódica de los elementos químicos.
 - 4.5. Elabora una tabla periódica de los elementos químicos donde se le identifiquen sus grupos, sus niveles de energía, sus zonas y los metales y los no metales.
5. Fecha de la entrega: Próxima a concretar.
6. Recomendaciones:
 - Por favor presentarse a la hora indicada, si no puede asistir por fuerza mayor debe comunicárselo al coordinador.
 - Traer la excusa para ser atendido por el docente siempre y cuando exista justificación válida.
 - La nota máxima alcanzada en la recuperación es: **3.0**, nivel de desempeño **Básico**.

Firma del docente responsable del área: SERGIO MONSALVE HINCAPIÉ.