

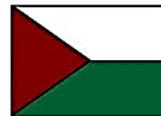


INSTITUCIÓN EDUCATIVA "JULIO RESTREPO"

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 OCTAVO-2018
ÁREA/ASIGNATURA: QUÍMICA DOCENTE: SERGIO MONSALVE HINCAPIE 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:
 - Clasifico las funciones químicas inorgánicas e identifico sus propiedades químicas y físicas y su nomenclatura.
2. Indicadores de logro: Los siguientes indicadores de logro deben ser alcanzados para aprobar el área.
 - Justifica si un cambio en un material es físico o químico, a partir de características observables que indiquen, para el caso de los cambios químicos, la formación de nuevas sustancias (cambio de color, desprendimiento de gas, etc.).
 - Clasifico las funciones químicas inorgánicas, de acuerdo a sus propiedades.
 - Explica con esquemas, dada una reacción química, cómo se recombinan los átomos de cada molécula para generar moléculas nuevas.
3. Temas específicos:
 - Las funciones químicas inorgánicas.
4. Actividades a desarrollar: Para nivelarse en indicadores de evaluación y temas pendientes debes realizar las siguientes actividades:

4.1 Explica los procesos de formación de las funciones óxido y peróxido.

4.2 Ilustra los procesos del punto anterior con 10 ejemplos de cada función.

4.3 Determina las diferencias que hay entre un óxido básico y un óxido ácido.

4.4 Clasifica, explicando debidamente, los siguientes compuestos como óxidos o peróxidos:

a) CO b) Na₂O₂ c) CaO₂ d) K₂O e) NO

4.5 Elabora una sopa de letras donde se relacione 20 elementos químicos.

4.6 Escribe cada una de las reglas de los estados de oxidación de los elementos químicos. Ponga 2 ejemplos de cada regla.

4.7 Fabrica los óxidos correspondientes a los siguientes elementos químicos:

Au⁺¹, Cr⁺⁶, Ra, Cm, Re⁺⁷, N⁺⁴, Pt⁺², Mo⁺³, Tl⁺³, Pd⁺², Tc⁺⁷, B, Sc, U⁺⁵, Pa⁺⁴, C⁺², Lu.

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 HINCAPIE.