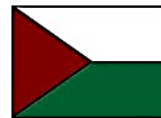




INSTITUCIÓN EDUCATIVA "JULIO RESTREPO"

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 NOVENO-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:
 - Establezco las relaciones cuantitativas entre los componentes de una solución química.
 - Relaciona cantidades de soluto y/o solvente, mediante el desarrollo de ejercicios y prácticas de laboratorio determinando tanto cualitativa como cuantitativamente la concentración de una solución para conocer su importancia en la vida diaria y en los procesos industriales.
2. Indicadores de logro: Los siguientes indicadores de logro deben ser alcanzados para aprobar el área.
 - Identifica los componentes de una solución y representa cuantitativamente el grado de concentración utilizando algunas expresiones matemáticas(%v,% masa, m y M).
3. Temas específicos:
La concentración de las soluciones químicas.
4. Actividades a desarrollar: Para nivelarse en indicadores de evaluación y temas pendientes debes realizar las siguientes actividades:
 - 4.1 Se disuelven 200g de KOH en 8740 g de agua. Calcula la concentración de la disolución en % en masa y su molalidad.
 - 4.2 Determina la cantidad de glucosa, $C_6H_{12}O_6$, que se necesita para preparar 500 mL de disolución 0,5 molar.
 - 4.3 Descubre el volumen de ácido nítrico comercial concentrado (96,73 % en masa y densidad 1,5 g/mL) necesarios para preparar 0,2 L de disolución 1,5 M de dicho Ácido.
 - 4.4 Indica de qué modo prepararías 3 gal(U.S) de disolución 0,5 M de HF si disponemos de un HF concentrado del 65 % en masa y densidad 1,19 g/mL.
 - 4.5 Se disuelven en agua 50,5 g de cloruro amónico (NH_4Cl) hasta obtener 0,85 l de disolución. Sabiendo que la densidad de la misma es 1027 kg/m³, calcula: La concentración de la misma en porcentaje en masa, la molaridad, la molalidad y las fracciones molares del soluto y del solvente.
5. Fecha de la entrega: A concretar próximamente.
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.