

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: planes de mejoramiento		Versión 01	Página 1 de 1

ASIGNATURA /AREA	Química	CLEI	(V) CINCO
PERÍODO	II	AÑO:	2019
NOMBRE DEL ESTUDIANTE			

LOGROS PERTINENTES PARA EL SEGUNDO PERÍODO.
TEMAS: EQUILIBRIO QUIMICO, EN FASE LIQUIDA Y GASEOSA.

ACTIVIDADES DE RECUPERACION A DESARROLLAR:

1. Realice un escrito acerca de la importancia del equilibrio químico, las reacciones irreversibles, medios ácidos y básicos, y la constante de equilibrio de disociación.
2. Realice un mapa conceptual que defina las reacciones químicas irreversibles, el equilibrio químico líquido y gaseoso, en medio ácido y básico.
3. Utilice la ley de conservación de la masa, para plantear el equilibrio de la siguiente reacción: $\text{HCl} + \text{NaOH} \leftrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$.
4. Sustentación oral y escrita.

METODOLOGÍA DE LA EVALUACIÓN:
Aprendizaje autónomo y acompañado por el docente. Orientación en la búsqueda de información en Internet. Explicación y socialización a nivel individual y grupal.

RECURSOS:
-Notas de clase, internet, libro Ciencias Naturales editorial Santillana.

OBSERVACIONES:	
FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO Noviembre 20 de 2019	FECHA DE SUSTENTACIÓN Y/O EVALUACIÓN Noviembre 23 de 2019
NOMBRE DEL EDUCADOR(A) EDWIN RODRIGO MERCADO MONTOYA	FIRMA DEL EDUCADOR(A)