

	INSTITUCION EDUCATIVA LA PRESENTACION 2026		
	PERIODO	AREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	3	Ciencias Naturales - Química	10°
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Comprende y aplica los principios de disolución de mezclas, gases y PH a situaciones problemas	Identifica mezclas homogéneas y heterogéneas. Identifica mezclas saturadas, insaturadas y sobresaturadas. Entiende el concepto de gas y comprende la teoría cinética de los gases. Define las variables que intervienen en el estado gaseoso. Aplica las diferentes leyes y ecuaciones que identifican el estado gaseoso para resolver problemas. Identifica las unidades de concentración para las soluciones y aplica las fórmulas respectivas para determinarlas.	Estado Gaseoso. Generalidades de Gases Propiedades de los gases Leyes de los Gases Ecuaciones de Estado Soluciones Generalidades Tipos de soluciones Concentración de las soluciones. Curvas de solubilidad Soluciones Electrolíticas Constante de disociación p ^H p ^{OH}	
AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACION	
		Cuantitativa	cualitativa
	Evaluación Programada- Feria		
	Quices – Trabajo de Investigación		
	Talleres y consultas de las Guías		
	Participación en clase - laboratorio		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:		

	INSTITUCION EDUCATIVA LA PRESENTACION 2026		
	PERIODO	AREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	3	Ciencias Naturales - Química	10°
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Comprende y aplica los principios de disolución de mezclas, gases y PH a situaciones problemas	Identifica mezclas homogéneas y heterogéneas. Identifica mezclas saturadas, insaturadas y sobresaturadas. Entiende el concepto de gas y comprende la teoría cinética de los gases. Define las variables que intervienen en el estado gaseoso. Aplica las diferentes leyes y ecuaciones que identifican el estado gaseoso para resolver problemas. Identifica las unidades de concentración para las soluciones y aplica las fórmulas respectivas para determinarlas.	Estado Gaseoso. Generalidades de Gases Propiedades de los gases Leyes de los Gases Ecuaciones de Estado Soluciones Generalidades Tipos de soluciones Concentración de las soluciones. Curvas de solubilidad Soluciones Electrolíticas Constante de disociación p ^H p ^{OH}	
AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACION	
		Cuantitativa	cualitativa
	Evaluación Programada- Feria		
	Quices – Trabajo de Investigación		
	Talleres y consultas de las Guías		
	Participación en clase - laboratorio		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:		