



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2020

PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
4	QUÍMICA	10°
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS
Describe y aplica los principios del estado gaseoso y de las soluciones químicas en la solución de problemas.	<p>Resuelve problemas sobre reacciones con sustancias gaseosas aplicando los conocimientos sobre el estado gaseoso estudiado.</p> <p>Calcula la cantidad de soluto o de solvente en una solución dados su volumen y su concentración y viceversa.</p> <p>Escribe y halla, a partir de una ecuación química, la expresión y el valor para la constante equilibrio.</p> <p>Calcula el pH y el pOH de una solución a partir de las concentraciones de los protones y de los grupos hidroxilos.</p> <p>Construye, comprende y desarrolla una actitud científica, realiza consultas y talleres; mejorando el hábito de estudio y aprendiendo independientemente.</p>	<p>Estado Gaseoso Generalidades Propiedades de los gases Leyes de los Gases Ideales</p> <p>Soluciones Generalidades Importancia de las soluciones Tipos de soluciones Concentración de las soluciones.</p> <p>Soluciones Electrolíticas Electrolitos Constante de disociación Kw del agua pH y pOH</p>

AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO

FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACION 5%		
	SEGUIMIENTO 75%		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:		



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2020

PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
4	QUÍMICA	10°
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS
Describe y aplica los principios del estado gaseoso y de las soluciones químicas en la solución de problemas.	<p>Resuelve problemas sobre reacciones con sustancias gaseosas aplicando los conocimientos sobre el estado gaseoso estudiado.</p> <p>Calcula la cantidad de soluto o de solvente en una solución dados su volumen y su concentración y viceversa.</p> <p>Escribe y halla, a partir de una ecuación química, la expresión y el valor para la constante equilibrio.</p> <p>Calcula el pH y el pOH de una solución a partir de las concentraciones de los protones y de los grupos hidroxilos.</p> <p>Construye, comprende y desarrolla una actitud científica, realiza consultas y talleres; mejorando el hábito de estudio y aprendiendo independientemente.</p>	<p>Estado Gaseoso Generalidades Propiedades de los gases Leyes de los Gases Ideales</p> <p>Soluciones Generalidades Importancia de las soluciones Tipos de soluciones Concentración de las soluciones.</p> <p>Soluciones Electrolíticas Electrolitos Constante de disociación Kw del agua pH y pOH</p>

AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO

FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACION 5%		
	SEGUIMIENTO 75%		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERÍODO CON ACT. APOYO:		

