

TEMA	INVESTIGACIÓN	REFERENCIAS
QUÍMICA CUANTITATIVA	Determinación del agua de hidratación en una sal: comparación entre métodos.	
	Determinación del número de Avogadro	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Determinación del número de Avogadro - Manual de laboratorio</a></li> </ul>
TERMOQUÍMICA	Determinación de calores de neutralización: influencia del tipo de ácido.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Enthalpy of Neutralization</a></li> </ul>
	Determinación del contenido calórico de alimentos	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Determine How Many Calories are In Different Foods   Science Project</a></li> <li>• <a href="#">Determination of Calories in Food Via Adiabatic Bomb Calorimeter</a></li> </ul>
	Series de actividad en metales: termoquímica	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">7.11: The Activity Series - Chemistry LibreTexts</a></li> </ul>
CINÉTICA QUÍMICA	Cinética de la reacción de tiosulfato de sodio en medio ácido: determinación del orden de reacción respecto a cada reactivo, influencia del tipo de ácido, determinación de la energía de activación...	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="https://es.essays.club/Otras/Temas-variados/Cin%C3%A9tica-de-la-reacci%C3%B3n-de-Tiosulfato-de-sodio-75490.html">https://es.essays.club/Otras/Temas-variados/Cin%C3%A9tica-de-la-reacci%C3%B3n-de-Tiosulfato-de-sodio-75490.html</a></li> <li>• <a href="https://iesgarcialorca.net/attachments/article/632/cinetica%20tiosulfato%20clorh%C3%ADrico.pdf">https://iesgarcialorca.net/attachments/article/632/cinetica%20tiosulfato%20clorh%C3%ADrico.pdf</a></li> <li>• <a href="http://www.qfa.uam.es/labqui/practicas/practica11.pdf">http://www.qfa.uam.es/labqui/practicas/practica11.pdf</a></li> <li>• <a href="https://www.scielo.org.mx/pdf/eq/v23s1/v23s1a4.pdf">https://www.scielo.org.mx/pdf/eq/v23s1/v23s1a4.pdf</a></li> </ul>
	Cinética de la reacción entre yodo y acetona: orden de reacción, energía de activación	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Estudio cinético de la reacción entre el yodo y la acetona catalizada por ácido</a></li> <li>• <a href="#">ESTUDIO CINÉTICO DE LA REACCIÓN ENTRE DE LA REACCIÓN ENTRE EL YODO Y LA ACETONA CATALIZADA POR ÁCIDO</a></li> </ul>
	Cinética descomposición peróxido de hidrógeno: orden de reacción, energía de activación, tipo de catalizador.	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">cinetica agua oxigenada</a></li> <li>• <a href="#">Cinética de descomposición del peróxido de hidrógeno</a></li> </ul>
	Cinética decoloración del cristal violeta en medio básico	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Cinética de decoloración del violeta cristal</a></li> <li>• <a href="https://www.nature.com/articles/s41598-020-78937-4">https://www.nature.com/articles/s41598-020-78937-4</a></li> </ul>
	Cinética adsorción de contaminantes	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Adsorción de metales pesados en aguas residuales usando materiales de origen biológico</a></li> <li>• <a href="#">(PDF) Cinética de adsorción de iones cobre (II) por una mezcla de oligogalacturonidos</a></li> </ul>
	Cinética carbonato de calcio	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Cálculos estequiométricos: reacción entre carbonato de</a></li> </ul>

	(conchas de molusco)	<a href="#">calcio y ácido clorhídrico.</a>
	Cinética degradación ácido ascórbico	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Degradación térmica en jugo de fruta</a></li> <li>• <a href="#">Redalyc.Cinética de degradación térmica de vitamina C en frutos de guayaba (Psidium guajava L.)</a></li> <li>• <a href="#">Cinética de la degradación del ácido ascórbico</a></li> </ul>
EQUILIBRIO QUÍMICO	Determinación de constantes de equilibrio a diferentes temperaturas	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">determinación de la constante de equilibrio</a></li> <li>• <a href="http://www.qfa.uam.es/labqui/practicas/practica17.pdf">http://www.qfa.uam.es/labqui/practicas/practica17.pdf</a></li> <li>• <a href="#">Práctica laboratorio: "Determinación de la constante de solubilidad del peryodato potásico. Efecto de la temperatura" Pr</a></li> <li>• <a href="#">Determinación conductimétrica del producto de solubilidad del PbSO<sub>4</sub> y cálculo de variables termodinámicas – TRIPLENLACE</a></li> </ul>
ÁCIDO-BASE	Determinación de la constante de disociación de un indicador	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Determinación espectrofotométrica del pKa de un indicador ácido-base – TRIPLENLACE</a></li> </ul>
	Determinación potenciométrica de los pKa de un ácido débil	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Determinación potenciométrica de los pKa de un ácido diprótico débil – TRIPLENLACE</a></li> </ul>
	Capacidad amortiguadora de bebidas carbonatadas	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">EFICACIA AMORTIGUADORA</a></li> <li>• <a href="#">Capacidad buffer de la saliva en presencia de bebidas energéticas comercializadas en Chile, estudio in vitro</a></li> </ul>
	Determinación de la capacidad amortiguadora en función de su concentración	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">EFICACIA AMORTIGUADORA</a></li> <li>• <a href="https://rdu.unc.edu.ar/bitstream/handle/11086/15821/Sistemas%20en%20Equilibrio.pdf?sequence=3&amp;isAllowed=y">https://rdu.unc.edu.ar/bitstream/handle/11086/15821/Sistemas%20en%20Equilibrio.pdf?sequence=3&amp;isAllowed=y</a></li> <li>• <a href="#">LABORATORIO N° 3 Determinación de la capacidad amortiguadora de un buffer</a></li> </ul>
REDOX	Determinación del número de Avogadro	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="https://analesdequimica.es/index.php/AnalesQuimica/article/view/941/1292">https://analesdequimica.es/index.php/AnalesQuimica/article/view/941/1292</a></li> <li>• <a href="https://ddd.uab.cat/pub/edlc/02124521v7n3/02124521v7n3p306.pdf">https://ddd.uab.cat/pub/edlc/02124521v7n3/02124521v7n3p306.pdf</a></li> </ul>
	Carga del electrón por electrolisis	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Este trabajo está concentrado en obtener la carga del electrón a partir de experiencias de electrolisis. Obtuvimos C e</a></li> </ul>
QUÍMICA ORGÁNICA	Determinación de la cinética de inversión de la sacarosa	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Determinación polarimétrica del coeficiente cinético (constante de velocidad) de la reacción de inversión de la sacarosa – TRIPLENLACE</a></li> <li>• <a href="#">Fisicoquímica 103, práctica 6: Mutarrotación de la glucosa</a></li> </ul>

		<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Aplicación de la polarimetría a la determinación de la pureza de un azúcar</a></li> <li>• <a href="#">Elaboración de un polarímetro casero y medición de la actividad óptica de distintas sustancias</a></li> </ul>
	<b>Cinética hidrólisis cloruro de tercbutilo y síntesis del mismo</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">EXPERIMENTACION EN SINTESIS QUIMICA (ORGANICA) Código 302 practica 2</a></li> <li>• <a href="#">Cinética química: determinación de la constante de velocidad de reacción de la hidrólisis del cloruro de ter-butilo</a></li> </ul>
	<b>Cinética hidrólisis de un éster</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">CINÉTICA DE HIDRÓLISIS DEL ACETATO DE METILO</a> <a href="#">Eva Mª Talavera Rodríguez y Francisco A. Ocaña Lara</a></li> </ul>