

ESPECTROSCOPIA, ESPECTROMETRIA pag webs

1, ESPECTRÓMETRO DE MASAS

https://www.youtube.com/watch?time_continue=41&v=KxROej6EdIc&feature=emb_logo

2, Qué es una radiación electromagnética?

<https://www.youtube.com/watch?v=ixwxOQf50kc> ESPECTROS ATÓMICOS NASA 1

Aplicaciones del espectro electromagnético:

<https://www.youtube.com/watch?v=zQcbLwGT8w0>

3, Qué son los espectros de emisión y absorción:

: https://www.youtube.com/watch?v=DE2_sES1Ozk

4. Saltos electrónicos

<https://fisquiweb.es/atomo/BohrII.htm>

5, Espectros electrónicos T.P

<http://www.educaplus.org/game/espectros-atomicos>

6, Movimiento de vibración:

<https://phet.colorado.edu/en/simulation/legacy/molecules-and-light>

Métodos de laboratorio en función de las técnicas empleadas

INSTRUMENTALES	<p>Técnicas espectroscópicas. Se basan en la espectrometría, que consiste en la medición de la cantidad de energía radiante que absorbe o transmite un sistema químico en función de la longitud de onda.</p>  <p style="text-align: right;">Espectro electromagnético.</p>		
	<p>Espectroscopia atómica (análisis de elementos).</p> <ul style="list-style-type: none"> De absorción atómica (UV-visible). De emisión atómica (UV-visible). De rayos X (rayos X). De fluorescencia atómica (UV-visible). 	<p>Espectroscopia molecular (análisis de compuestos).</p> <ul style="list-style-type: none"> Infrarroja (IR). Ultravioleta-visible. De fluorescencia molecular (UV-visible). De resonancia magnética nuclear (radiofrecuencias). 	<p>Espectrometría de masas</p> <p>Separa las partículas (moleculares o atómicas) por su diferente relación masa/carga. Es un caso particular de las técnicas espectroscópicas, ya que no utiliza ningún tipo de radiación electromagnética.</p>
	<p>Técnicas no espectroscópicas. Se fundamentan en otras propiedades de la materia.</p>		
CLÁSICOS	<p>Cromatográficas. Permiten identificar y determinar los componentes de una mezcla, basándose en las diferentes velocidades de migración de dichos componentes.</p>	<p>Electroquímicas. Estudian una sustancia mediante la medida del potencial eléctrico y la corriente eléctrica en una celda electroquímica que contiene una muestra de dicha sustancia.</p>	
	<p>Gravimetría. Determinación de la masa de material presente, pesando la muestra antes y después de una transformación.</p> <p>Volumetría. Medida del volumen necesario de una sustancia de concentración conocida (disolución patrón) que reacciona completamente con la sustancia que hay que analizar.</p>		