

## Videos “youtube” de Operaciones Básicas de Laboratorio – Direcciones Web interesantes

[http://www.youtube.com/watch?v=\\_\\_\\_\\_\\_](http://www.youtube.com/watch?v=_____)

<b>Filtración por Gravedad</b>	
<b>Videos ilustrativos del trabajo a realizar – Filtración por Gravedad</b>	
<a href="#">Prácticas de Química Orgánica I - Filtración (esp)</a>	(v=MOIqOmdYbC4)
<a href="#">Hot Filtration (Engl)</a>	(v=ydRfSG6d56U)
<a href="#">Como hacer un filtro de pliegues (Esp)</a>	<a href="http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6741/1_cast.html">http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6741/1_cast.html</a>
<a href="#">Procedimiento para filtrar por gravedad (Esp)</a>	<a href="http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6781/1b_cast.html">http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6781/1b_cast.html</a>
<a href="#">Experimento de Fisica y Quimica - Filtración por gravedad (sin palabras)</a>	(v=JybhMfydYrE)
<b>Actividad 1 – Filtración por Gravedad</b>	
<a href="#">Gravity Filtration (Engl)</a>	(v=QEEx788j-yk)

<b>Filtración a Vacío</b>	
<b>Videos ilustrativos del trabajo a realizar – Filtración a Vacío</b>	
<a href="#">Vacuum Filtration (Engl)</a>	(v=IrD8IqflCkU)
<a href="#">Filtración a Vacío (sin palabras)</a>	(v=ye-KmOePBN0)
<a href="#">Filtración a Vacío (sin palabras)</a>	(v=T4DCP7A7m1Y)
<a href="#">La filtración a vacío (Esp)</a>	<a href="http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6621/2_cast.html">http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6621/2_cast.html</a>
<b>Actividad 2 – Filtración a Vacío</b>	
<a href="#">Vacuum Filtration Techniques (Engl)</a>	(v=yfCAaCbRJwo)

<b>19 – Precipitación, filtración y Secado</b>	
<b>19.1 – Videos ilustrativos del trabajo a realizar – Precipitación</b>	
<a href="#">HgI<sub>2</sub> - Sodium Iodide with Mercury(II) Chloride (Engl)</a>	(v=pFovlKpPCbI)
<a href="#">HgI<sub>2</sub> - Orange tornado (sin palabras)</a>	(v=KfE_p7Ri8Ys)
<a href="#">reaction of PbNO<sub>3</sub> + KI solutions (sin palabras)</a>	(v=DITY2rXYU-I)
<b>Actividad 3 – Ejemplos de reacciones de Precipitación</b>	
<a href="#">Precipitation reactions - 1 (Engl)</a>	(8RmVwz2fNGc)
<a href="#">Precipitation reactions - 2 (Engl)</a>	(v=RjBjwQF276A)
<b>Actividad 4 – Precipitación</b>	
<a href="#">AgNO<sub>3</sub> + NaCl (Engl)</a>	(v= WkHtiXeBuQM)
<a href="#">precipitacion cuantitativa de plata</a>	(v=wKNCd8R2C1g)
<b>Actividad 5 – Utilización del desecador a vacío</b>	
<a href="#">Vacuum Filtration (Engl)</a>	(v=IrD8IqflCkU)
<a href="#">Utilización del desecador a vacío (Esp)</a>	<a href="http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6782/3_cast.html">http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6782/3_cast.html</a>

**20 – Extracción Líquido-Líquido****20.1 – Vídeos ilustrativos del trabajo a realizar – Extracción Líquido-Líquido**

<a href="#">Experimento de Física y Química - Decantación (sin palabras)</a>	(v=mOPPsTVM_6Q)
<a href="#">Extraccion liquido-liquido - 1 (sin palabras)</a>	(v=azTVYXhuzw8)
<a href="#">Extraccion liquido-liquido - 2 (sin palabras)</a>	(v=UEt-wis4eEk)
<a href="#">Prácticas de Química Orgánica I - Extracción (Esp)</a>	(v=Q3QxStCFDUo)

**Actividad 6 – Extracción Líquido-Líquido**

<a href="#">Liquid-liquid extraction (or separation) (Engl)</a>	(v=vcwfhdhLiQU)
<a href="#">MIT - Lec 5 - Extraccion liquide-liquide (Engl)</a>	(v=ciWpS6SetdY)
<a href="#">Organic Chemistry Lab Demo: Extractions (part 1) (Engl)</a>	(v=CyIA8NhMU14)
<a href="#">Organic Chemistry Lab Demo: Extractions (part 2) (Engl)</a>	(v=_3G3MMcBYmY)
<a href="#">Procedimiento para realizar una extracción líquido-líquido (Esp)</a> <a href="http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6761/5_cast.html">http://diposit.ub.edu/dspace/html/2445/6761/5_cast.html</a>	

**21 – Cristalización y Sublimación****21.1.a – Vídeos ilustrativos del trabajo a realizar – Cristalización**

<a href="#">Prácticas de Química Orgánica I - Recristalización (esp)</a>	(v=P_v7aYwwATs)
<a href="#">Recristalización (Engl) (difícil de entender)</a>	(v=Q6NSTfWaJuM)
<a href="#">Crystallisation - Crecimiento acelerado de un alambre de potasio</a>	(v=jMLwXJyB2K4)
<a href="#">Cristal octaédrico ya formado</a>	(v=Oa8a_7jE19I)
<a href="#">Purificación de compuestos por recristalización (1) - UCM (Esp)</a>	(v=BhrzFOzxISQ)
<a href="#">Purificación de compuestos por recristalización (2) - UCM (Esp)</a>	(v=tVIsy4RFZwU)

**21.1.b – Vídeos ilustrativos del trabajo a realizar – Sublimación**

<a href="#">Prácticas de Química Orgánica I - Sublimación (Esp)</a>	(v=Y7-V_PFGo64)
<a href="#">Sublimación del Yodo - 2</a>	(v=o9SAV8UOyhY)
<a href="#">Sublimación del Yodo - 1</a>	(v=ySTljJMxHHw)

**Actividad 7 – Cristalización y Recristalización**

<a href="#">MIT - Lec 9 - Recristalización (Engl)</a>	(v=Q47hTa1KvN0)
<a href="#">Organic Chemistry Lab: Recrystallization (Engl)</a>	(v=XK0MZk3Q4jk)
<a href="#">Recrystallization (Engl)</a>	(v=aAa065hWyYg)

**Actividad 8 – Cristalización por Efecto Ion Común**

<a href="#">Common Ion Effect (Engl)</a>	(v=pskvC5ROCdc)
--	-----------------

**Actividad 9 – Difusión**

<a href="#">Diffusion concepto (Engl)</a>	(v=gXJMBgyT_hk)
<a href="#">Diffusion (Engl)</a>	(v=H7QsDs8ZRMI)

**Trabajo con vidrio****Vídeos ilustrativos del trabajo a realizar – Mechero Bunsen**

<a href="#">Bunsen Burner (Engl)</a>	(v=iHNmJGcd89A)
<a href="#">How to use a Bunsen Burner safely (Engl)</a>	(v=QTTPXIGwSOK)
<a href="#">Using a Bunsen Burner (Engl)</a>	(v=wAKHQo4daHA)

**Vídeos ilustrativos del trabajo a realizar – Vidrio**

<a href="#">Como doblar vidrio (Esp – Sudamericano)</a>	(v=uR268xKsjAE)
<a href="#">Ejemplo - Trabajo con Vidrio y Generacion de Gases</a>	(v=sYjbi-KZRaA)

## 22 – Generación de Gases

### 22.1 - Vídeos ilustrativos del trabajo a realizar – Generación de Gases

<u>Ejemplo - Trabajo con Vidrio y Generacion de Gases</u>	(v=sYjbi-KZRaA)
<u>Chemistry experiment - NaOH + aluminum</u>	(v=gihAT6eXaoc)
<u>Obtención de H<sub>2</sub>S (Esp – Sudamericano)</u>	(v=aTUblTEGosg)
<u>Obtención de SO<sub>2</sub> (Esp – Sudamericano)</u>	(v=Hl5WvApptng)
<u>Obtención de NO y NO<sub>2</sub> (Esp – Sudamericano)</u>	(v=qV3HIsNMnSI)
<u>Obtención de HCl (Esp – Sudamericano)</u>	(v=aby5EE45yKI)
<u>Obtención de NH<sub>3</sub> (Esp – Sudamericano)</u>	(v=-8JWhMi7NE8)

### Actividad 10 – Descomposición de carbonato

<u>Descomposición de carbonato (CaCO<sub>3</sub> + HCl) (Sin palabras)</u>	(v=Yvp7-YzG-FQ)
<u>Double Displacement CaCO<sub>3</sub> and HCl (Engl)</u>	(v=TJYOxGHNTzg)
<u>Descomposición de carbonato (CaCO<sub>3</sub> + HCl) (Engl)</u>	(v=QsXcNfb7UPk)

### Actividad 11 – Peligrosidad del sulfuro de hidrógeno

<u>Hydrogen Sulfide H<sub>2</sub>S - Peligrosidad (Engl)</u>	(v=fEX8yqKArFo)
<u>Hydrogen Sulfide safety training video preview (Eng)</u>	(v=-uQMRYB5Osw)
<u>Vídeo Adicional - Hydrogen Sulfide What You Can Remember Could Save a Life (Eng)</u>	(v=YmlhochY3cA)

## 23 – Reflujo

### 23.1 – Vídeos ilustrativos del trabajo a realizar – Reactividad de metales alcalinos en agua

Relativamente seguro	
<u>Sodium in Water (sin fuego)</u>	(v=GtZFB0CLDYQ)
Peligroso !	
<u>Sodium and Water (fuego controlado)</u>	(v=uqDWbknpivk)
<u>Sodium and water (with 3 picture clips) (fuego controlado)</u>	(v=ky3-SGLo6Dc)
<u>putting a drop of water on SODIUM METAL (fuego controlado)</u>	(v=3dqRzvk2GwY)
<u>Sodium on water part 2 (fuego controlado)</u>	(v=Jw9p-5t8wWY)
<u>Sodium and potassium whith water (controlado) (Fra)</u>	(v=Uymm_59txoo)
Extremadamente peligroso !!!	
<u>Sodium metal and water Reaction (exposición)</u>	(v=LM-93gBZvio)
<u>Sodium and very warm water (fuego aparatoso)</u>	(v=xPaHCYf9EiU)
<u>Sodium and Potassium In Water (explosión violenta)</u>	(v=vJslbQiYrYY)
<u>Anderson University sodium toss (explosión violenta)</u>	(v=RAFcZo8dTcU)

### Actividad 12 – Metales alcalinos en agua

<u>Sodium and Potassium Reactions in Water (sin fuego) (Engl)</u>	(v=kjFX9p_oLyI)
---	-----------------

## 24 – Determinación de Puntos de Fusión

### 24.1 – Vídeos ilustrativos del trabajo a realizar – Determinación de Puntos de Fusión

<u>Melting Point Determination (Engl)</u>	(v=9aQio1KQKrs)
<u>Prácticas de Química Orgánica I - Punto de fusión (Esp)</u>	(v=pUB3MolCrPA)
<u>Punto de fusión (Esp - Sudamericano)</u>	(v=tT98I_gAFR&NR=1)

<b>Otras técnicas auxiliares</b>	
<b>Otras técnicas auxiliares</b>	
<u>Utilisation de la pipette (Fra)</u>	(v=r0G8ZGPxqIU)
<b>Otras técnicas auxiliares</b>	
<u>Pipetting Technique (Engl)</u>	(v=qorl6rKLMRs)
<u>Auto Pipet Technique (Engl)</u>	(v=tL0acTneiNY)
<u>Glassware Preparation and Cleaning (Engl)</u>	(v=peC7lSms0MI)
<u>Solution Preparation (Engl)</u>	(v=7VrOQg6kFow)

<b>Experimentos vistos en el laboratorio</b>	
<b>Glicerina + KMnO4</b>	
<u>Glicerina + KMnO4 (fuego semi-controlado)</u>	(v=xzJZcD8wAvU)
<u>Glicerina + KMnO4 (fuego semi-controlado) Chemical volcano</u>	(v=wBF-6NqsLW4)
<u>Oxidation - Glicerina + KMnO4 (fuego semi-controlado)</u>	(v=Pnt6yAJEghc)
<b>LLAMA VERDE DE UN ESTER BORICO</b>	
<u>Llama verde de un ester bórico (sin palabras)</u>	(v=izA1zgZS_Dw)
<u>Llamarada verde con esteres bóricos (sin palabras)</u>	(v=LivjydnNTMU)
<b>TERMITAS - ALUMINOTERMIA</b>	
<u>Thermite (Engl)</u>	(v=818YAUHrE9w)
<u>Thermite reaction</u>	(v=eBqh8iV6PtI)
<b>VOLCAN DE CROMO</b>	
<u>Ammonium dichromate volcano (volcán de cromo)</u>	(v=Ula2NWi3Q34)
<u>Ammonium dichromate volcano (volcán de cromo)</u>	(v=YlnVB9wla7M)
<b>EXPLOSIVO</b>	
<u>Explosivo - Nitrogen triiodide (Engl)</u>	(v=-FcBZPB-PCU)
<b>ALTAMENTE EXOTRMICA</b>	
<u>Altamente exotérmica - Fun with KClO3 &amp; C12H22O11</u>	(v=-kFSwkFObv0)
<u>Altamente exotérmica - Sucrose + KClO3 (Engl)</u>	(v=wfQJXEDpGMc)
<u>Altamente exotérmica - Aluminio + Yodo</u>	(v=3wmeKHSx8co)
<b>Residuales</b>	
<u>4 ways to make fire without matches by using chemistry (Engl)</u>	(v=vgh76gPSg3M)
<u>Make a Test Tube Thunderstorm! (Engl)</u>	(v=Nyzlt-dVgWQ)