

Materiaal: een scheidrechter

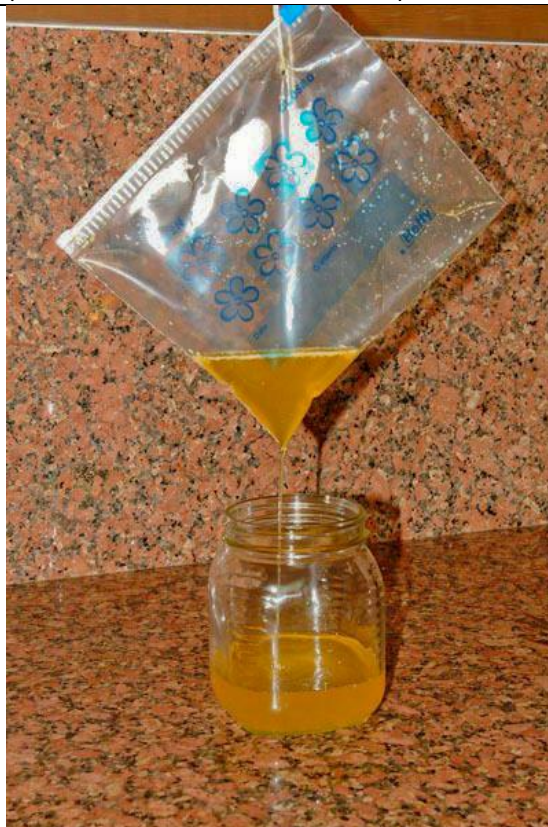
Wat?	<p>Een scheidrechter</p>  <p>https://www.vbgl.nl/uploads/images/SCHEITRECHTER_1046_medium.jpg http://images8.images-speurders.nl/images/17/1713/171382378_1_small.jpg</p>
Begrip	<p>Een scheidrechter (ook wel een scheitrechter genoemd) is grotendeels van glas gemaakt en wordt gebruikt om twee vloeistoffen te scheiden die meestal erg moeilijk te scheiden zijn, bijvoorbeeld olie en water.</p> <p>Vb: olie en water .</p> <p>Een mengsel van olie en water wordt in een scheidrechter gedaan en vervolgens geschud en vervolgens gelaten totdat het weer stabiel wordt. De vloeistof met een hogere dichtheid (in dit geval water) gaat naar de bodem van de scheidrechter (omdat deze zwaarder is dan olie).</p> <p>Wanneer dit is gebeurd, wordt de scheidrechter geopend en stroomt het water naar buiten, waardoor alleen de olie overblijft.</p> <p>Een scheidrechter is een kegelvorm gemaakt van glas maar heeft bovenaan een halve cirkel of halve bol. Het heeft een stop aan de bovenkant en tik of gat onderaan. De grootte van één kan tussen 50 milliliter en 3 liter zijn.</p>



https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/8/8e/Man_Group_portrait_%28detail%29.jpg

Laat 17de-eeuws laboratoriumglaswerk in het schilderij van Cornelis de Man (Nationaal Museum in Warschau).

Extra weetjes



Alternatieve opstelling...

<https://i.pinimg.com/736x/26/e5/86/26e5863c18e6f2fadecfb992e4420e48-engineers-clarified-butter.jpg>



http://78.media.tumblr.com/2ab8d2355334f8c52aaf623614975370/tumblr_ol2l41DNmt1t0194go1_1280.jpg

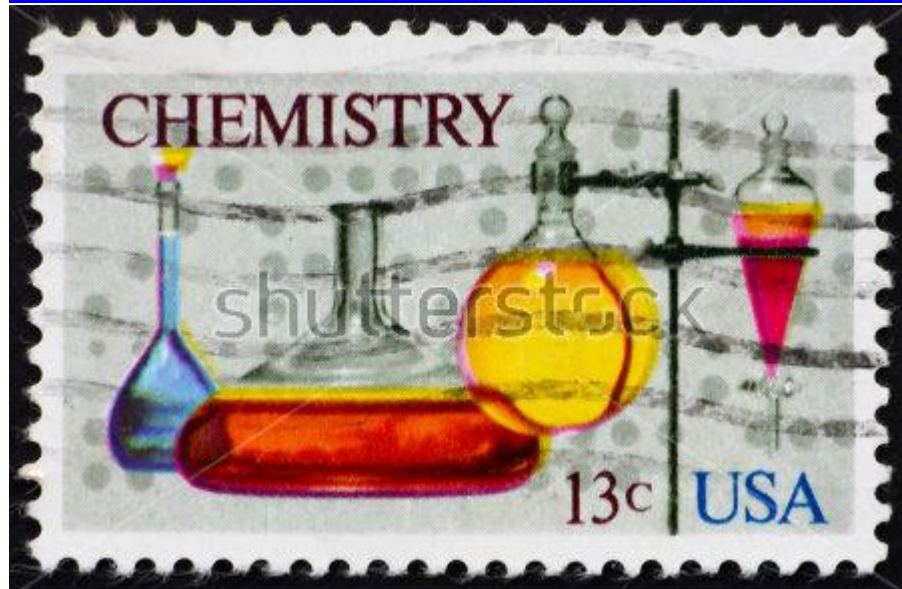


<https://image.spreadshirtmedia.com/image-server/v1/mp/products/T812A1PA1663PT17X37Y9D1013856601S44/views/1,width=400,height=400,appearanceId=1,backgroundColor=E8E8E8,modelId>

[=115,crop=list,version=1512126583/drinkink-by-a-funnel-funny-t-shirt-men-s-premium-t-shirt.jpg](https://www.shutterstock.com/image-vector/115,crop=list,version=1512126583/drinkink-by-a-funnel-funny-t-shirt-men-s-premium-t-shirt.jpg)



<https://image.spreadshirtmedia.com/image-server/v1/mp/products/P1006563006MPC1011117044/views/1,width=400,height=400,appearanceId=39,backgroundColor=E8E8E8,modelId=115,crop=list,version=1512126583/separatory-funnel-men-s-premium-t-shirt.jpg>



www.shutterstock.com · 84384514

https://thumb1.shutterstock.com/display_pic_with_logo/315121/97892657/stock-photo-usa-circa-a-stamp-printed-in-usa-shows-the-various-flasks-separatory-funnel-computer-tape-97892657.jpg

Experiment	<p>Gebruik:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Voeg het mengsel in de scheitrechter (zorg ervoor dat de kraan eerst wordt gesloten!). Er zijn twee fasen waar te nemen. 2. Plaats de dop op de scheitrechter. 3. Houd de dop en trechter stevig vast en keer de scheitrechter om. 4. Ontlucht de scheitrechter: met de trechter omgekeerd (en de dop vastgezet), open de kraan om druk te verminderen die is opgebouwd. 5. Sluit de kraan en schud voorzichtig de scheitrechter. 6. Herhaal de schud- en ontluichtingsstappen meerdere keren. 7. Om een fase uit de scheitrechter te verwijderen, zet u de trechter weer rechtop en laat u hem op een ringklem rusten. Verwijder de dop van de scheitrechter en laat de twee fasen in twee verschillende bekertjes lopen. 8. Bepaal welke fase in de juiste beker komt. Gewoonlijk wordt het gehele extractieproces verschillende keren herhaald om te verzekeren dat de maximale hoeveelheid van de component geïsoleerd is. Om deze reden is het noodzakelijk om ook de fase te bewaren die het oorspronkelijke mengsel bevat.
Bronnen	<p>https://nl.wikipedia.org/wiki/Scheitrechter http://www.chem.ucla.edu/~bacher/General/30BL/tips/Sepfunnel.html</p>
Filmpjes	<p>https://www.youtube.com/watch?v=RREBdMrjeP8 https://www.youtube.com/watch?v=elh2Xd6lnl0</p>