


Naam:	<b>Joseph Louis Proust</b>  <b>Frankrijk 1754-1826</b>
De ontdekker:	
Ontdekking :	wet van de constante massaverhouding <a href="#">Film1</a>

Fun and facts:

# This is Joseph Louis Proust



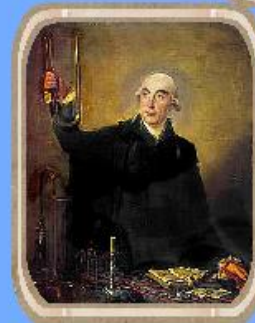
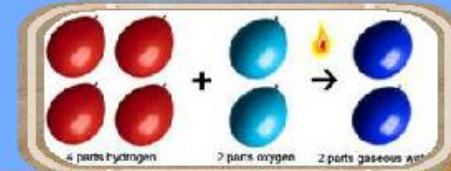
## BIOGRAPHY:

26 / 09 /1754 - 05 / 07 /1826

Joseph L. Proust (Frankrijk) werd geboren als zoon van een apotheker. Hij studeerde in Parijs en werd hoofdapotheker van het Salpetriereziekenhuis. Na een akkoord tussen Lodewijk XVI en Carlos III van Spanje, ging Proust naar Segovia en naar de universiteit van Salamanca, waar hij scheikunde onderwees. Toen Napoleon Spanje binnenviel, verbrandden soldaten Proust zijn laboratorium



# CHEMIST



## BIGGEST SUCCESS



### Wet van de constante massaverhouding:

Wanneer 2 of meer reagentia met elkaar reageren, gebeurt dat steeds in een vaste massaverhouding. In een andere stofverhouding zal minstens één van de reagentia overblijven. Deze stof is in overmaat aanwezig. Het reagens dat het minst aanwezig is, is de limiterende reagens. Dit is de wet van Proust of de wet van de constante

### 3 FACTS ABOUT...

- 1. constante massaverhouding in 1794 in een paper. De wet werd echter niet geaccepteerd tot 1812, wanneer de Zweedse chemist Jöns Jacob Berzelius hem accepteerde en eerde.
- 2. Het mineraal Proustiet ( $Ag_3AsS_3$ ) werd als eerbetoon vernoemd naar Louis Proust.
- 3. Proust was de eerste



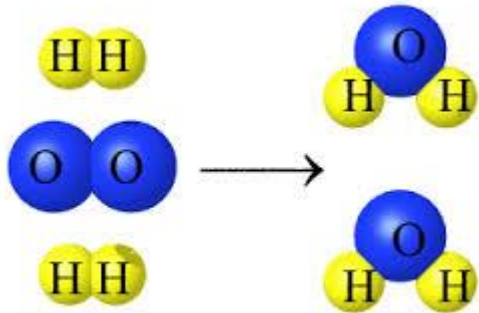
## LASTING IMPACT

In 1808 werd Louis Proust beroemd doordat hij in het koninklijke laboratorium van Karel III erin slaagde suiker uit druivensap af te zonderen. Deze suiker kennen wij tot op de dag van vandaag als druivensuiker. Zijn grootste succes kwam pas tot stand in 1794, namelijk 'de wet van de constante samenstelling' of 'de wet van Proust'. Deze kunnen we nu terug vinden in het atoommodel van John Dalton. De wet en de atoomtheorie pasten wonderwel, met

<http://56a77d7bf197056a77d7c06f5a.edu.glogster.com/louis-proust/>

Bronnen: [wikipedia](#)  
[foto](#)

ontdekking



## Law of Definite Proportions



Regardless of how its combined, lead (IV) sulfide will always have the same composition.

<http://slideplayer.com/slide/7477389/>