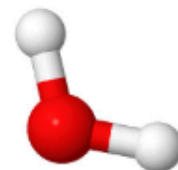
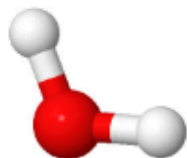


# JĘZYK CHEMII



## PRZEPUSTKA DO NIESAMOWITEGO UNIWERSUM



Fundusze Europejskie  
dla Rozwoju Społecznego



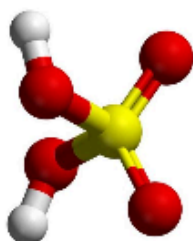
Rzeczpospolita  
Polska

Dofinansowane przez  
Unię Europejską

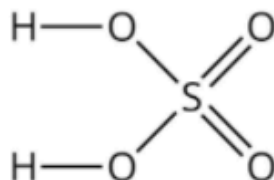


| **SENSE**

Model 3D:



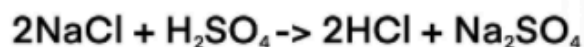
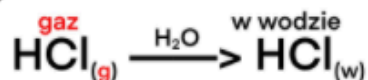
Wzór strukturalny:



# HCl

**chlorowódór**

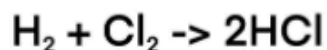
(rozpuszczony w wodzie  
nosi nazwę kwas solny)



Do chlorku sodu dodawany  
jest kwas siarkowy (VI)  
i w wyniku reakcji wydziela  
się gazowy HCl i sól

- gaz
- w wodzie dobrze się  
rozpuszcza

wodór i chlor reagują  
ze sobą w obecności  
światła



Reakcja zobojętnienia  
kwas + zasada  $\rightarrow$  sól + woda  
 $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

W naturze występuje  
w żołądku i służy  
w procesie trawienia

