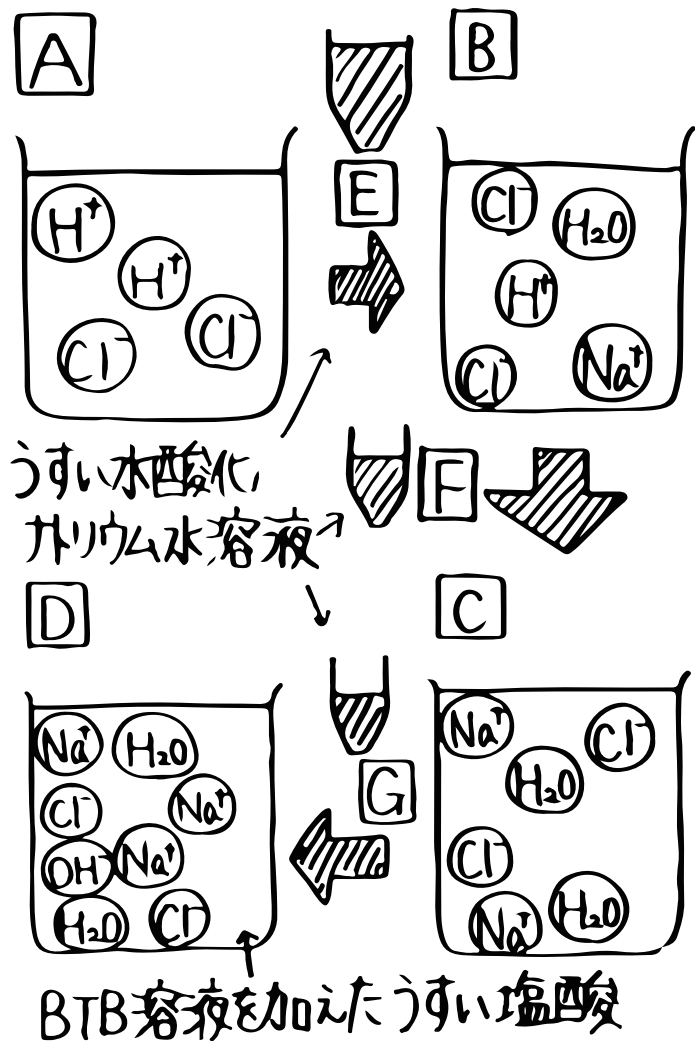


# 理科 (酸とアルカリの水溶液②)



この実験では①\_\_\_\_によって水ができています。

E~Gの中でそれが起きているのは②\_\_\_\_。

A~Dの中で緑色なのは③\_\_\_\_で、それを蒸発

させると④\_\_\_\_の結晶がでてくる。このように

⑤\_\_\_\_の陰イオンと⑥\_\_\_\_の陽イオンが  
結びついたものを⑦\_\_\_\_っていうんだね!

ちなみに、硝酸に水酸化ナトリウム水溶液を  
加えてできる⑧\_\_\_\_は⑨\_\_\_\_。

そして、硫酸に水酸化バリウム水溶液を加えて  
できる⑩\_\_\_\_は⑪\_\_\_\_。これは水に

⑩\_\_\_\_から、⑪\_\_\_\_ができるんだ。