

理科 (鉄と硫黄を混ぜて熱する)

① 鉄 + 硫黄 → ① \_\_\_\_\_

このように2種類以上の物質が  
結びついて新しい物質ができる  
化学変化を② \_\_\_\_\_ といって、そうやって  
できた物質を③ \_\_\_\_\_ っていうよ!

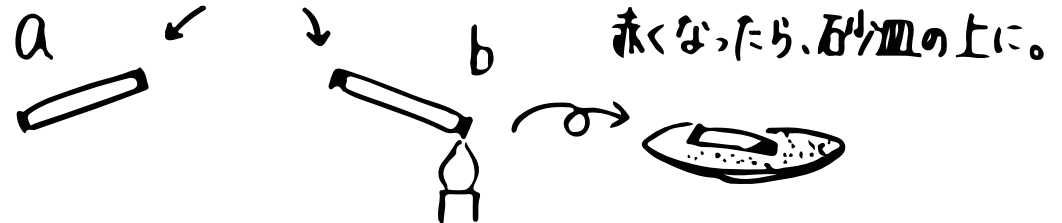
他にも...

水素 + 酸素 → ④ \_\_\_\_\_

炭素 + 酸素 → ⑤ \_\_\_\_\_

銅 + 硫黄 → ⑥ \_\_\_\_\_

鉄と硫黄を混ぜませ。



bの端が赤くなったので、砂皿の上に置いたあと、  
反応は⑦ \_\_\_\_\_。なぜなら⑧ \_\_\_\_\_。  
そしてbは熱したので、中身が⑨ \_\_\_\_\_ になったんだ!  
磁石を近づけるとaは⑩ \_\_\_\_\_, bは⑩ \_\_\_\_\_。  
あと、それぞれにうすい塩酸をかける時、  
aはにおいの⑫ \_\_\_\_\_ ⑬ \_\_\_\_\_ が発生して、  
b " の⑭ \_\_\_\_\_ ⑮ \_\_\_\_\_ が " する。  
においをかく時は必ず⑯ \_\_\_\_\_ かくんだよ!!  
ちなみに、⑰ \_\_\_\_\_ て⑱ \_\_\_\_\_ な物質だからね!