

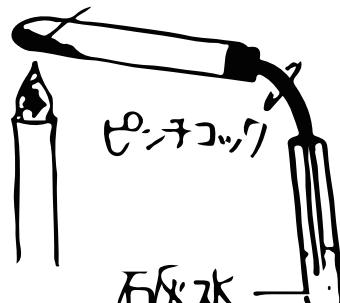
理科（酸化物から酸素をとり出す）

① 酸素と化合することが① だったんだけど

逆に、酸化物から酸素をうばうこと

② , ていうんだ！ ② と ① は ③ になる！

酸化銅 + 炭素



石灰水
この混合物を熱すると④ が発生するので石灰水が⑤ 。
これは酸素が⑥ , という性質を持つて

いるから、⑦ が酸化しちゃうんだ。

⑧ 色の酸化銅だったこいつは酸素を

とらひちゃったので⑨ 色の⑩ になるよ！

反応が終わったら火を消す前に⑪ 。

その理由は⑫ ため。

⑬ を冷ますときにピチックで止めるのは⑭ ため。



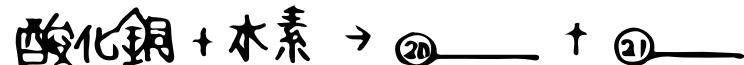
式⑯

水素



水素の入った試験管にめっちゃ
熱い銅線を入れると、試験管
の内側に⑮ がつく。

これは酸化銅が⑯ されて、
水素が⑰ されたから。



式⑳

つまり、酸化物から酸素をとり出したいなら、

㉑ と化学変化
させねばいいんだ！！

