

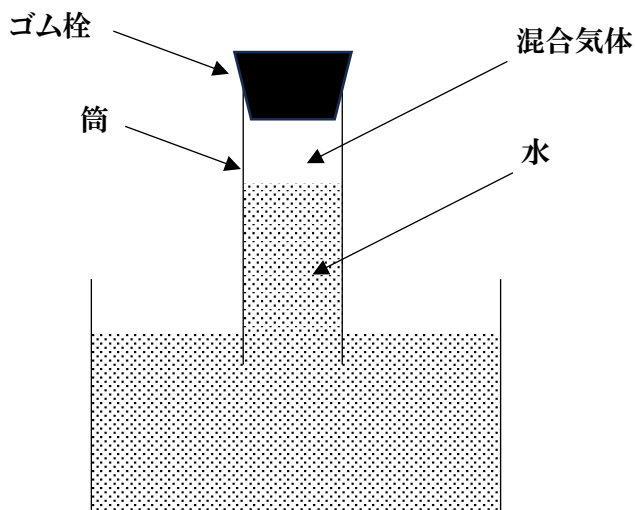
酸素と結びつく化学変化.3

名前

解答

解答

- 問1 酸化とは何か。 (物質が酸素と結びつくこと)
- 問2 酸化物とは何か。 (酸化によってできた物質)
- 問3 燃焼とは何か。
(物質が熱や光を発しながら激しく酸化されて酸化物になること)
- 問4 マグネシウムリボンを加熱することでできた物質は何か。また、この物質の色は何か。
(物質:酸化マグネシウム) (色:白色)
- 問5 銅板をガスバーナーで加熱することでできた物質は何か。また、この物質は何色か。
(物質:酸化銅) (色:黒色)
- 問6 銅板をガスバーナーで加熱すると、銅板は燃えるか。 (燃えない)
- 問7 銅板をガスバーナーで加熱したときの化学反応式を答えよ。 ($2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$)
- 問8 図のように、筒の中に水素と酸素の混合気体を入れて、この混合気体を燃やした。筒の中の水面はどうなるか。 (上昇する)



- 問9 硫化鉄は磁石にくっつくか。 (くっつかない)
- 問10 鉄と硫黄の混合物と、硫化鉄を区別するには、どのような方法があるか。
(・磁石を使う→混合物はくっつく ・塩酸をかける→混合物は水素、酸化鉄は硫化水素が発生)
- 問11 鉄10gと硫黄5gを混ぜて加熱した。全て反応して硫化鉄になったとすると、硫化鉄の質量は何gか。
(15g)

