

理科ガッテン!!プリント 21

今日のガッテン度



酸 化

組

番

名前

基礎の確認

次の(1), (2)の問いに答えなさい。【知識・理解】

(1) 次の①～③の問いに答えなさい。

① 酸化は、何という物質と化合する化学変化か。化合する物質名を書きなさい。

② 問い①によってできた物質を何というか。書きなさい。

③ 熱や光を出しながら激しく酸化する反応を何というか。書きなさい。

(2) 図1のように、銅の粉末をステンレス皿にとり、ガスバーナーで十分に加熱し、加熱前後の物質の質量の変化を調べた。次の①～⑤の問いに答えなさい。

① 銅の粉末を十分に加熱すると、銅の粉末は何色になるか。書きなさい。

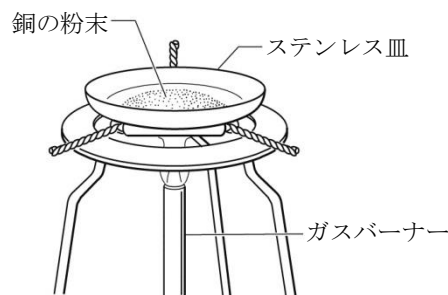


図 1

② 銅の粉末を十分に加熱すると、銅は何という物質に変化するか。物質名を書きなさい。

③ 加熱後の物質の質量は、加熱前の銅の粉末の質量と比べてどうなったか。書きなさい。

④ 下の図2は、銅の粉末を加熱したときの化学変化を、原子や分子のモデルをつかって表したものである。図2のア、イに、それぞれ原子や分子のモデルを書きなさい。

ただし、銅の原子は●, 酸素の原子は○で表すものとする。

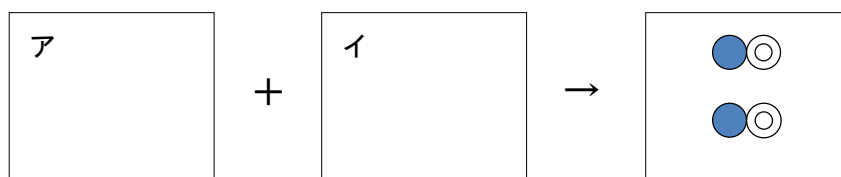


図 2

⑤ 銅の粉末を加熱したときの化学変化を化学反応式で書きなさい。

理科ガッテン!!プリント 21

今日のガッテン度



酸化

組

番

名前

基礎の確認

次の(1), (2)の問いに答えなさい。【知識・理解】

(1) 次の①～③の問いに答えなさい。

① 酸化は、何という物質と化合する化学変化か。化合する物質名を書きなさい。

酸素

② 問い①によってできた物質を何というか。書きなさい。

酸化物

③ 熱や光を出しながら激しく酸化する反応を何というか。書きなさい。

燃焼

(2) 図1のように、銅の粉末をステンレス皿にとり、ガスバーナーで十分に加熱し、加熱前後の物質の質量の変化を調べた。次の①～⑤の問いに答えなさい。

① 銅の粉末を十分に加熱すると、銅の粉末は何色になるか。書きなさい。

黒色

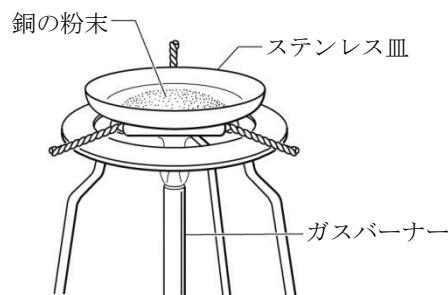


図1

② 銅の粉末を十分に加熱すると、銅は何という物質に変化するか。物質名を書きなさい。

酸化銅

③ 加熱後の物質の質量は、加熱前の銅の粉末の質量と比べてどうなったか。書きなさい。

増加した

④ 下の図2は、銅の粉末を加熱したときの化学変化を、原子や分子のモデルをつかって表したものである。図2のア、イに、それぞれ原子や分子のモデルを書きなさい。

ただし、銅の原子は●, 酸素の原子は○で表すものとする。

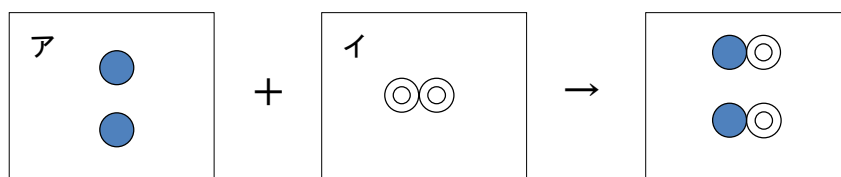


図2

⑤ 銅の粉末を加熱したときの化学変化を化学反応式で書きなさい。

