

2 いろいろな化学変化

3 「酸化」

実験 1

マグネシウムリボンを加熱し、うすい塩酸に入れて加熱前後の性質を調べる。

実験 2

スチールワールを加熱する。加熱前後の質量をはかり、うすい塩酸に入れて加ようすを見る。



(1) 実験 1 でうすい塩酸を入れると気体が発生した。この気体は何か。

(2) 実験 2 でうすい塩酸を入れて、気体が発生したのは、加熱前と加熱後のどちらか。

(3) 加熱前後の質量をはかると、加熱後の方が大きくなっていた。これはなぜか。

(4) 実験 1 のマグネシウムリボンを加熱したときの化学反応式を答えなさい。

(5) 実験 2 のスチールワールを加熱したときの化学反応式を答えなさい。

(6) 実験 1・2 について以下のようにまとめた。ア～ウに当てはまる語句をそれぞれ答えなさい。

・酸素との化合を（ア）といい、（ア）によってできる物質を（イ）という。

・酸化のうち、光や熱を出しながら激しく進むものを、とくに、（ウ）という。

3

<input type="checkbox"/>	(1)	水素
<input type="checkbox"/>	(2)	加熱前
<input type="checkbox"/>	(3)	酸素が付加されたから
<input type="checkbox"/>	(4)	$2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$
<input type="checkbox"/>	(5)	$2Fe + O_2 \rightarrow 2FeO$
	ア	酸化
<input type="checkbox"/>	イ	酸化物
	ウ	燃焼