

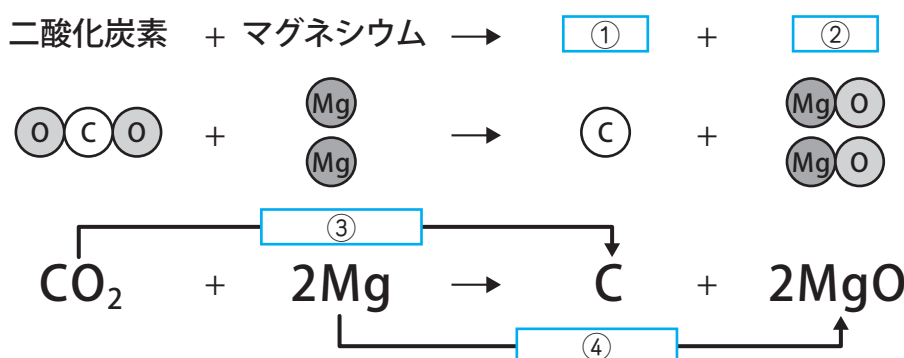
いろいろな化学変化(7)

名前

1 マグネシウムリボンに火をつけてから、二酸化炭素の入った集気びんに入れると、火は消えずに激しく^{ねんしょう}燃焼し続けた。以下の問題に答えなさい。

- (1) 二酸化炭素の中でもマグネシウムリボンが燃焼し続けるのは、マグネシウムが二酸化炭素から何を奪っているからか。
- (2) 反応後に残った物質を調べると、黒い個体ができていた。この黒い物質は何か。
- (3) 下の図は、この実験で起きた化学変化をモデルと化学反応式で表したものである。

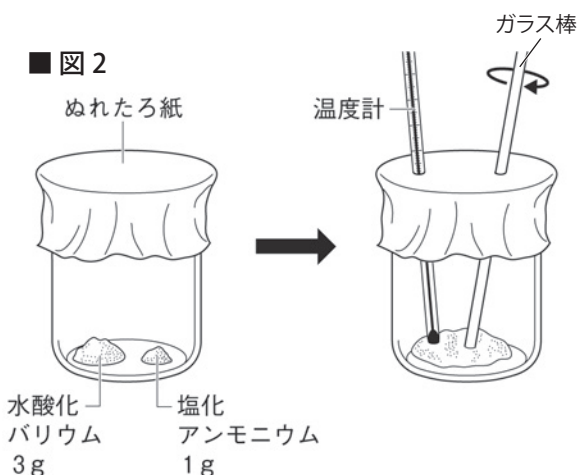
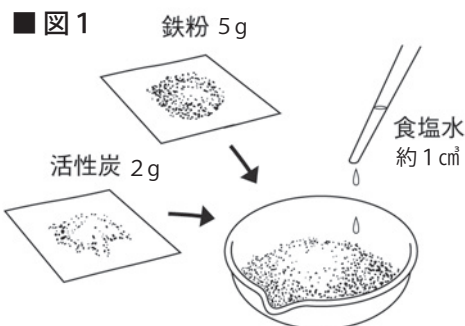
□ に当てはまる言葉を書きなさい。



(1)	酸素 (原子)
(2)	炭素
(3)	① 炭素
	② 酸化マグネシウム
	③ かんげん還元
	④ 酸化

2 以下の問題に答えなさい。

- (1) 図1のように、蒸発皿に鉄粉、活性炭、食塩水を入れて、ガラス棒でよくかき混ぜ、1分ごとに温度をはかると温度はどうなっていくか。
- (2) (1) のようになるのは、鉄が酸化するときに熱を放出するためである。このような、まわりに熱を放出する反応を何というか。
- (3) (2) の反応を利用しているのは、「使い捨てカイロ」と「冷却パックの」のどちらか。
- (4) 図2のように、水酸化バリウムと塩化アンモニウムを入れたビーカーに、ぬれたろ紙をかぶせ、ガラス棒と温度計を差し込んで、かき混ぜながら温度をはかると温度はどうなっていくか。
- (5) (4) のような、まわりから熱を吸収する反応を何というか。
- (6) 化学変化に伴って^{ともな}出入りする熱を何というか。



(1)	上がっていく	(2)	発熱反応	(3)	使い捨てカイロ
(4)	下がっていく	(5)	吸熱反応	(6)	反応熱