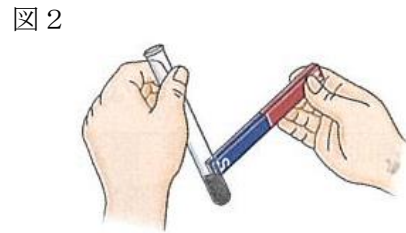


中学校2年生 *単元確認テスト* 1学期②		化学変化①	
組 番	氏 名		/10

1 鉄と硫黄の混合物を試験管に入れたものを2本用意し、そのうちの1本の口に脱脂綿で栓をして、図1のように加熱した。その後、色が赤くなり始めたら加熱をやめ、反応のようすを観察した。次の問いに答えなさい。(1点×5)



- (1) 加熱をやめた後も反応が続いた。その理由を簡単に書きなさい。
- (2) 鉄と硫黄の混合物を熱してできた物質は何か、物質名を答えなさい。
- (3) このときの化学変化を化学反応式で表しなさい。
- (4) 図2のように燃焼前の混合物が入った試験管と燃焼後の試験管に弱い磁石を近づけてみると、強く引き寄せられるのは、「燃焼前」、「燃焼後」のどちらか。
- (5) 反応後の物質に塩酸を加えて変化を調べた。そのときの変化を次のア～エから1つ選び、記号で答えなさい。
 - ア においがする有毒な気体が発生する
 - イ においのない気体が発生する
 - ウ 赤色に変化する
 - エ 変化なし

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	
(5)	

2 下の文章の①～④にあてはまる言葉を答えなさい。(全正1点)

スチールウール(鉄)を空気中で燃やすと、燃やした後の物質は燃やす前の鉄より質量が(①)なる。これは、鉄と空気中の(②)が結びつくためである。

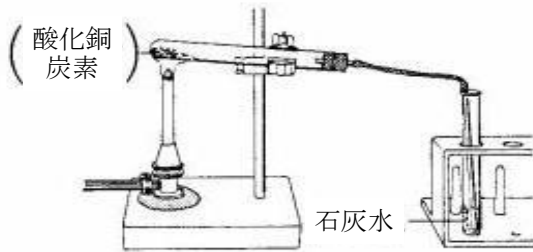
このように、物質が(②)と化合することを(③)という。特に鉄や木が燃えるときのように、物質が熱や光を出しながら激しく(③)されることを(④)という。

①		②		③		④	
---	--	---	--	---	--	---	--

3 酸化銅を炭素とよく混ぜ、図のように試験管に入れ加熱したところ、気体が発生し、試験管内の物質の色は赤色に変わった。次の問いに答えなさい。

- (1) 試験管内にできた物質は何か。(1点)
- (2) 発生した気体を石灰水に通すと、白くにごった。
このことから発生した気体は何か。(1点)
- (3) この実験で起こった化学変化を化学反応式で表しなさい。(1点)
- (4) この実験で、試験管内で起こった酸化銅と炭素の化学変化をそれぞれ何というか。(全正1点)

図



(1)	
(2)	
(3)	
(4)	酸化銅
	炭素