

	1	酸化、原子、化合	年 組 番	点数
			名前	/21

【1】 次の文章は、物質が酸素と反応したときについて説明したものである。ア～オの空欄に適語を埋めなさい。

- 物質が酸素と化合して別の物質ができる反応を(ア)という。
- (ア)してできた物質を(イ)という。
- 鉄を空気中に放置すると、鉄が酸化されて表面が(ウ)。これも(ア)の一つである。
- 激しく熱や光を出しながら(ア)する現象を(エ)という。

(ア)	
(イ)	
(ウ)	
(エ)	

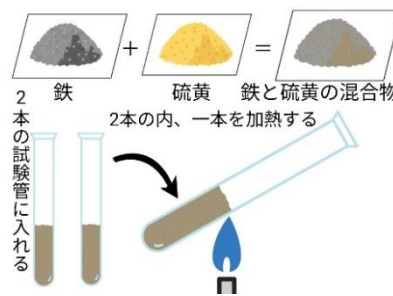
【2】 原子の性質に次の問いに答えなさい。

- (1) 物質をつくっていて、それ以上分けることのできない小さな粒をなんといいますか。
- (2) 下の文は原子の性質について説明したものである。アからウの空欄に適語を埋めなさい。
- ① 化学変化でそれ以上(ア)ことができない。
 - ② 化学変化で新しくできたり、(イ)が変わったり、なくなったりしない。
 - ③ 種類によって(ウ)や大きさが決まっている。
- (3) 下の表は原子記号と原子の名称を表している空欄に適語を埋めなさい。

原子の名称	水素	②	ナトリウム	④	亜鉛	塩素
原子の記号	①	O	③	Fe	⑤	⑥

(1)		
(2)	ア	
	イ	
	ウ	
(3)	①	②
	③	④
	⑤	⑥

【3】 右の図のように鉄粉と硫黄をよく混ぜたものを2本の試験管に分けて、一方を加熱した。次の問いに答えなさい。



- (1) 加熱部分が赤くなり、反応が始まった後、火を消した。反応はどうなりますか。
- (2) 下の表は、加熱後の物質と加熱前の物質を比較したものである。空欄に適語を埋めなさい。

	鉄と硫黄の混合物	加熱後の物質
色、見た目	灰色っぽい、粉末	(ア)色っぽい、かたまり
磁石を近づける	強く引き付けられる	ほとんどつかない
うすい塩酸をかける	(イ)が発生する	(ウ)のにおい

- (3) 加熱後の物質はなんという物質ですか。物質名で答えなさい。
- (4) この実験を化学反応式で表しなさい。

(1)	
(2)	ア
	イ
	ウ
(3)	
(4)	