	2	原子・分子と化学反応式	年 組 番	点数
			名前	/21

【1】 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。

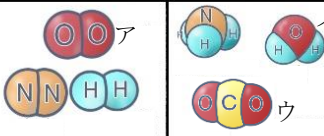
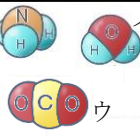

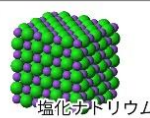
(3) 下の表は原子記号と原子の名称を表している空欄に適語を埋めなさい。

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

【2】 右の図は物質をモデルで分類したものです。次の問いに答えなさい。


- (1) ア～ウのモデルで表されている物質の名称と化学式をそれぞれ書きなさい
- (2) A は一個の原子でできている物質である。このような物質を何といいますか。
- (3) B は 2 種類以上の原子でできている物質である。このような物質を何といいますか。
- (4) 右の表で C に入る語句を答えなさい。

	A	B
C をつくる を		
C をつくら ない		

	物質名	化学式
(1)	ア	
	イ	
	ウ	
(2)		
(3)		
(4)		

【3】 化学反応式について次の問いに答えなさい。


(1) 下の図は、水素に火を近づけると音を立てて燃える現象を化学反応式で作る際の手順を表したものである。空欄に適語、モデルを埋めなさい。

- ① 化学変化を物質名と式で表す 水素 + (ア) → 水
- ② 物質名を化学式にする $H_2 + O_2 \rightarrow (イ)$
- ③ 化学式をモデルにする 
- ④ 矢印の左右で原子の数が等しくなるように分子をふやす



- ⑤ モデルを化学式にする オ

(1)	ア
	イ
	ウ
	エ
	オ

	2	原子・分子と化学反応式	年 組 番	点数
			名前	/21

【1】 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)	原子	
(2)	ア 分ける	
	イ 種類	
	ウ 質量	
(3)	① H	② 酸素
	③ Na	④ 鉄
	⑤ Zn	⑥ Cl

【2】 右の図は物質をモデルで分類したものです。次の問いに答えなさい。

- (1) ア～ウのモデルで表されている物質の名称と化学式をそれぞれ書きなさい
- (2) A は一個の原子でできている物質である。このような物質を何といいますか。
- (3) B は2種類以上の原子でできている物質である。このような物質を何といいますか。
- (4) 右の表でCに入る語句を答えなさい。

	A	B
C をつくる を		
C をつくら ない	 銀	 塩化ナトリウム

	物質名	化学式
(1)	ア 酸素	O ₂
	イ 水	H ₂ O
	ウ 二酸化炭素	CO ₂
(2)	単体	
(3)	化合物	
(4)	分子	

【3】 化学反応式について次の問いに答えなさい。

- (1) 下の図は、水素に火を近づけると音を立てて燃える現象を化学反応式で作る際の手順を表したものである。空欄に適語、モデルを埋めなさい。
- ① 化学変化を物質名と式で表す 水素 + (ア) → 水
 - ② 物質名を化学式にする $H_2 + O_2 \rightarrow$ (イ)
 - ③ 化学式をモデルにする
 - ④ 矢印の左右で原子の数が等しくなるように分子をふやす

ウ	+		→	エ
---	---	--	---	---
 - ⑤ モデルを化学式にする

	オ
--	---

(1)	ア 酸素
	イ H ₂ O
	ウ
	エ
	オ $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$