

英和訳はある

1	1	大きくなった	2	ア	3	酸化鉄
---	---	--------	---	---	---	-----

①各2点

/6

2	1	燃焼	2	① 水	② H	3	ア, 工
---	---	----	---	-----	-----	---	------

②各2点

/8

3	1	二酸化炭素	2	イ	3	還元 ③
---	---	-------	---	---	---	------

③(1)(2)各2点
(3)3点

/7

4	1	硫酸バリウム	2	a = b	
	3	質量保存の法則	③	4	種類

④(1)(2)(4)各2点
(3)3点

/9

5	1	ア	2	銅 : 酸素 = 4 : 1 ③	3	0.3g ③
---	---	---	---	------------------	---	--------

⑤(1)2点
(2)(3)各3点

/8

6	1	上がった	2	発熱反応	3	工
---	---	------	---	------	---	---

⑥各2点

/6

7	1	水が逆流し加熱している試験管に入るのを防ぐため。				
	2	イ	3	塩化コバルト紙	4	① ア ② ア

⑦各2点

/10

8	1	鉄と硫黄が反応すると発生した熱により、反応が進行した。				
	2	$Fe + S \rightarrow FeS$			3	工

⑧各2点

/6

9	1	ア	4	<p>図2 反応した酸素の質量(g) マグネシウムの質量(g)</p>
	2	イ		
	3	50個		
	5	9.0g ③		
	6	7.2g ③		

⑨(1)~(4)各2点
(5)(6)各3点

/14

10	1	ア → ア → イ → 工	2	① せまくなる	② 暗くなる
	3	600倍		⑩各2点	/8

(酢酸カーボン)

11	1	酢酸ナトリウム	2	B, D, E (錯)	3	D
	4	多細胞生物		⑪各2点	/8	

12	1	葉緑体	2	気孔 ③	3	維管束 ③	4	X
----	---	-----	---	------	---	-------	---	---

⑫(1)(4)各2点
(2)(3)各3点

/10

得点

100

14

1	ウ	2	CとD
3	呼吸で出される二酸化炭素の量よりも、光合成でとり入れられる二酸化炭素の量の方が多かったから。 ①		

① (1)(2)

各2点

(3) 1点

1/5

15

1	体温に近い温度にするため。	2	赤褐色の沈殿ができた。
3	溶液の変化が下液によつて起こったことを確かめるため。①		
4	イ		

② (1)(2)(3)

各2点

(3) 1点

1/7

16

1	ハ°フ°シ°ン	2	ア, イ	3	C			
4	ア	ブ	ブドウ糖	イ	エ	グリセリド	ウ	リンパ管

③ 各2点

1/2