

1 (1) 2点 (2)(3)各3点×2 (4) 2点×6

(1)	(2)	(3)	
(ウ)	学校運営協議会(制度) (コミュニティ・スクール)	(オ)	
(4)			
(ア)	(イ)	(ウ)	(エ)
科学的	問題	解釈	態度
(オ)	(カ)		
自然環境	総合的		

1  
20点

2 (1)~(5)各5点×6 (2)(3)(完答)

(1)	(2)	(3)	
空気の量が(少ない)	(ア)	(イ)	(ア) (イ)
	振り	口	デンブツ だ液
(4)	(5)		
	(ア)	(イ)	
アミラーゼ	(無機)触媒	(最適)温度	

2  
30点

3 (1)~(6)各5点×6 (1)(6)(完答)

(1)	(2)	(3)	(4)
(ア) (イ) (ウ) (エ)			
(b) (c) (f) (e)	(イ)	10 cm	小さい
(5)	(6)		
	(ア)	(イ)	
赤外線	反射	吸収	

3  
30点

4 (1)~(6)各5点×6 (5)(6)(完答)

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
				(ア) (イ)
⑤	(ア)→(ウ)→(オ)→(イ)→(エ)	(イ)	(ウ)	皮膚 iPS
(6)				
(ア)	(イ)	(ウ)		
DNA	RNA	タンパク質		

4  
30点

5 (1)~(6)各5点×6 (2)(完答)

(1)	(2)	(3)	(4)
	(x) (y)		
0.40 N	(イ) (ウ)	(イ)	40 cm <sup>3</sup>
(5)	(6)		
(ア) (エ)	(ウ)		

5  
30点

6 (1)~(6)各5点 x 7(5),(6)(完答)

(1)	(2)		
(工)	目		
		(3)	(4)
記号	固まり方		
(ア)	マグマが(急に冷えて固まった)		(イ)
	(5)	(6)	
	(B), (D)	(ア) 火山	(イ) 5

6  
35点

7 (1)~(6)各5点 x 7

(1)		(2)
もともと(装置内にあった空気が出る)から		(工)
(3)	(4)	
色	物質名	
赤色	水	(イ)
(5)	(6)	
$2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	ニホニウム	

7  
35点

8 (1)~(6)各5点 x 8

(1)		(2)
B	C	
3 cm <sup>3</sup>	6 cm <sup>3</sup>	(工)
(3)	(4)	
(ア)	(イ)	
(水素)イオン	(水酸化物)イオン	塩
(5)	(6)	
蒸発	$2\text{HCl} + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	

8  
40点

受験番号		得点 その2	110点	得点 合計	250点
------	--	-----------	------	----------	------