

新潟県内高校受験対策講座 BSN・TOPテレビ模試 理科 模範解答

赤:難問 青:差がつきやすい問題 黒:確実に取りたい問題

[1]	(1)	(例) 実験結果のちがいが、だ液のはたらきによることを確認するため。						3	計 16点				
	(2)	ベネジクト液						2					
	(3)	(例) 温度によってだ液のはたらきにちがいがある。						3					
	(4)	アミラーゼ						2					
	(5)	①	ア		②	イ		③		イ		各2	
[2]	(1)	エ						2	計 9点				
	(2)	用語	混合物			符号	ウ			2			
	(3)	0.0012 g/cm ³						2					
	(4)	W	イ	X	ア	Y	ア	Z		イ	3		
[3]	(1)	2 A			(2)	16 W			各2	計 16点			
	(3)	ヒーター	A			(4)	4800 J				各2		
	(5)	96 %			(6)	エ			各2				
	(7)	ヒーターB	0.5 倍		ヒーターC	0.25 倍			各2				
[4]	(1)	太陽			(2)	13 g			各2	計 10点			
	(3)	ウ			(4)	露点			各2				
	(5)	ア, エ						2					
[5]	(1)	①	Cu ²⁺		②	2Cl ⁻		(2)	ア		各2	計 15点	
	(3)	(過程)	(例) とけている塩化銅の質量は 150×0.10=15(g) 銅2.7gと化合する塩素の質量をχgとすると、 2.7:χ=9:10 χ=3.0(g) よって、15-(2.7+3.0)=9.3(g) 答 9.3 g										3
	(4)	イ	(5)	増えるイオン		Zn ²⁺		減るイオン		H ⁺	各2		
	(6)	エ			(2)	斑状組織			各2				
[6]	(3)	(例) マグマが地表や地表近くで急激に冷やされて固まった。						2	計 8点				
	(4)	ア → ウ → イ → エ						2					
	(1)	X	生殖細胞		Y	対立形質		Z		DNA (デオキシリボ核酸)		各2	
[7]	(2)	メンデル			(3)	1200 個			各2	計 14点			
	(4)	赤 : ピンク : 白 = 1 : 2 : 1						2					
	(5)	赤 : ピンク : 白 = 1 : 1 : 0						2					
[8]	(1)	ウ			2	(3)					2	計 12点	
	(2)	0.2 J		J	2								
	(4)	14.4 cm			2								
	(5)	①	H _R < H _Q < H _P										2
	(5)	②	K _P = K _Q = K _R										2

[2] (2)、[4] (5)、[6] (4)、[8] (5) ①、[8] (5)②はそれぞれ全てできて得点