

前期 A
(化学)

1.	(1)	$2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2$		(2)	Al
	(3)	6.5 g	(計算式) $\left(\frac{1.2\text{g}}{27\frac{\text{g}}{\text{mol}}}\right) \times \left(\frac{3}{2}\right) \times \left(98\frac{\text{g}}{\text{mol}}\right) = 6.5\text{g}$		
	(4)	1.1 g	(計算式) $\left(\frac{1.4\text{L}}{22.4\frac{\text{L}}{\text{mol}}}\right) \times \left(\frac{2}{3}\right) \times \left(27\frac{\text{g}}{\text{mol}}\right) = 1.1\text{g}$		

2.	(1)	Cu	(2)	(ア) 青白	(イ) 黒	(ウ) 深青
	(3)	$\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$				
	(4)	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$	(5)	$\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$		
	(6)	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$				

受験地	受験番号	得点欄
		※

※は記入しないこと

3.

(1)	[A]	[B]	[C]
	エチレングリコール	テレフタル酸	縮合
	[D]	[E]	[F]
	熱可塑	ペットボトル	ポリ乳酸
	[G]	[H]	
	ポリグリコール酸	生分解	
(2)	2価アルコール		2価カルボン酸
	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}_2(\text{OH})$ あるいは $\text{C}_2\text{H}_4(\text{OH})_2$		$\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$
(3)	外	科	(4)
	合	糸	
	手	術	192
	用	の	
	縫	用	192
	と	して	
	利	用	192
(5)	200	(6)	2価アルコール
			2価カルボン酸
			124
			332
			kg
			kg