

選択した科目を○で囲みなさい

I

問1	③	問2	(1) 8	(2) 4
問3	(1)A PbCl ₂	(1)B CdS	(1)C Al(OH) ₃	
	(1)D ZnS	(2) 黄色		
問4	(1) 同素体	(2) ③		
	(3) $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$			
問5	(1) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{O}-\underset{\text{H}_2}{\text{C}}-\text{CH}_3$	(2) ④		
	(3) 0.25 (2.5×10^{-1})			
問6	(1)(ア) ペプチド(アミド)	(1)(イ) 分子	(2) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{NH}_3^+}{\underset{ }{\text{C}}}-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{O}^-$	
	(1)(ウ) 塩析	(1)(エ) ビウレット		

※

※

II

問1	(1) Cu + 2H ₂ SO ₄ → CuSO ₄ + 2H ₂ O + SO ₂			
	(2) 銅のイオン化傾向は水素よりも小さいため			
問2	[Cu(NH ₃) ₄] ²⁺	問3	④	
問4	(1) 0.12 (1.2 × 10 ⁻¹)	mol	(2) CuSO ₄ · H ₂ O	

※

III

問1	Pb + SO ₄ ²⁻ → PbSO ₄ + 2e ⁻			
問2	①, ③	問3	2.2	L
問4	+13 (+1.3 × 10)	g	問5	29 (2.9 × 10) %

※

IV

問1	②	問2	(点 O) ⑦	(領域 D) ⑧
問3	(1) ①	(2) 0.50 (5.0 × 10 ⁻¹)	L	(3) 7.2 × 10 ⁻³ mol

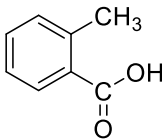
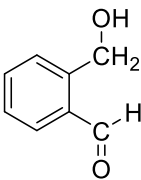
※

V

問1	NaHCO ₃ + NaOH → Na ₂ CO ₃ + H ₂ O			
問2	ア 炭酸イオン	イ 緩衝		
問3	a 0.060 (6.0 × 10 ⁻²)	b 0.040 (4.0 × 10 ⁻²)		
問4	c 10.5	d 10.7		

※

VI

問1	③	問2	A > C > B	問3	無水フタル酸
問4	A 		B 		

※

※