

受験番号	
------	--

令和8年度大阪府・大阪市・堺市・豊能地区公立学校教員採用選考テスト

中学校 理科 解答用紙 (3枚のうち1)

5	得点	
---	----	--



【I】

(1)	3、4						/			
(2)	ア	2	/	イ	3	/	ウ	3、4	/	

【II】

(3)	ア	陽極 : $2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$	/	
		陰極 : $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$	/	
	イ	$V = \frac{ItV_0}{2F}$	/	
	ウ	4	/	

【III】

(4)	ア	CaO	/	
	イ	Ca(OH) ₂	/	
	ウ	NH ₄ Cl	/	
(5)	$\text{CaCO}_3 + 2\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2$		/	
(6)	27kg		/	

受験番号	
------	--

令和8年度大阪府・大阪市・堺市・豊能地区公立学校教員採用選考テスト

中学校 理科 解答用紙 (3枚のうち2)

--

5 (続き)

【IV】

(7)	A	Ag	/	B	Cu	/	C	Fe	/	
(8)	ア	$K_{SP} = X[Cl^-]$						/		
	イ	$9.0 \times 10^{-5} \text{ mol}$						/		
	ウ	$4.0 \times 10^{-9} \text{ mol/L}$						/		
(9)	E	Ag ₂ O	/	(ii)	[Ag(NH ₃) ₂] ⁺		/			
(10)	1、3、4								/	
(11)	CuS								/	
(12)	4								/	
(13)	理由：ZnSは塩基性条件下で沈殿するため。								/	
	操作：アンモニア水(もしくは水酸化ナトリウム水溶液)をさらに加える。								/	

【V】

(14)	ア	C ₂ H ₄ O	/	イ：分子量	88	/		
	イの計算過程						/	
	求める分子量をMとする 凝固点降下の条件より $1.28 = 5.12 \times \frac{220 \times 10^{-3} / M}{10 \times 10^{-3}}$ $M = (5.12 / 1.28) \times 22 = 88$						/	
	イ：分子式	C ₄ H ₈ O ₂	/	ウ	Cu ₂ O	/		

受験番号	
------	--

令和8年度大阪府・大阪市・堺市・豊能地区公立学校教員採用選考テスト

中学校 理科 解答用紙 (3枚のうち3)

5 (続き)

【V】

(15)	A	/	B	/	
	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \end{array}$		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$		
	C	/	D	/	
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}=\text{O} \end{array}$		$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{O}-\text{H} \end{array}$		
	E	/	F	/	
	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{O}-\text{H}$		$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3-\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \quad \text{O} \\ \text{CH}_3-\text{C} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$		
(16)	ア	4	イ	3	/
)					