

受験番号	
------	--

令和8年度大阪府公立学校教員採用選考テスト

支援学校中学部 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)	CaCO ₃ + 2 NaCl → Na ₂ CO ₃ + CaCl ₂		/	
(6)	27kg		/	

受験番号	
------	--

令和 8 年度大阪府公立学校教員採用選考テスト

支援学校中学部 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 年度大阪府公立学校教員採用選考テスト

支援学校中学部 理科 解答用紙 (3 枚のうち 3)

5 (続き)

【V】

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