

受験番号	
------	--

令和3年度大阪府公立学校教員採用選考テスト

高等学校 理科(化学) 解答用紙 (2枚のうち1)

5	得点	
---	----	--

(1)	6	/	
-----	---	---	--

(2)	ア	水素結合	/	
	イ	1 2	/	

(3)	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}-\overset{*}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ </div> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}-\overset{*}{\text{C}}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ </div> </div> <div style="text-align: center; margin-top: 10px;"> $\begin{array}{cccc} \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \\ & & & & & & \\ \text{H}-\overset{*}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 & \text{と} & \text{H}-\overset{*}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 & \text{もしくは} & \text{H}-\overset{*}{\text{C}}-\text{CH}-\text{CH}_3 & \text{と} & \text{H}-\overset{*}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ & & & & & & \\ \text{CH}_2 & & \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 & & \text{CH}_2 & & \text{CH}-\text{CH}_3 \\ & & & & & & \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \\ & & & & & & \text{も正答とした} \end{array}$ </div>	/	
-----	---	---	--

(4)	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{C} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{O} \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C} \\ \quad \\ \text{C} \quad \text{O} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C} \\ \\ \text{O} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$	/	
-----	---	---	--

(5)	1 8 8	/	
-----	-------	---	--

(6)	1. 7	/	
-----	------	---	--

受験番号	
------	--

令和3年度大阪府公立学校教員採用選考テスト

高等学校 理科(化学) 解答用紙 (2枚のうち2)

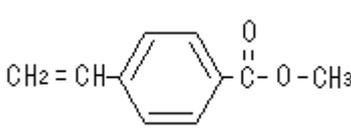
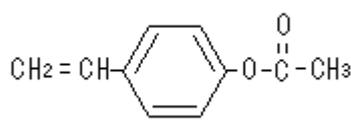
5 (続き)

(7)	4、5	/
-----	-----	---

(8)	a	2	/
	b	4	/

(9)	CO ₂	/
-----	-----------------	---

(10)	<p>2.24(L)/22.4(L/mol)=0.10mol のH₂が 0.10 mol のA、Bに付加する。 また、A 1 mol にBr₂ 1 mol が付加するので、求める分子量をMとすると、 $\frac{8.1}{M} = \frac{8.0}{160}$ より M=162</p>	/
------	---	---

(11)	A		/
	B		/