

2026年度青山学院大学一般選抜（個別学部日程）

理工学部B方式

化学

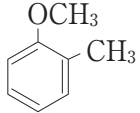
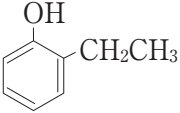
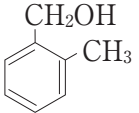
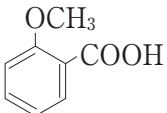
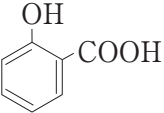
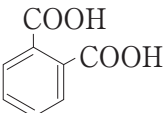
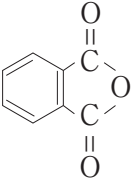
【マーク式の正解】 □数字はマーク式の解答番号欄、丸数字は正解。

I	① ②	② ⑦	③ ①	④ ②	⑤ ①
	⑥ ⑤	⑦ ①	⑧ ②	⑨ ③	⑩ ①
	⑪ ②	⑫ ④	⑬ ①	⑭ ①	
II	⑮ ⑧	⑯ ①	⑰ ①	⑱ ④	⑲ ①
	⑳ ①				

【記述式の正解】

以下は標準的な解答例であり、別解がある場合があります。

II	問 1	(1)		
		実験 1		
		$\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{HCl} \uparrow + \text{NaHSO}_4$		
		実験 2		
		$\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \longrightarrow \text{Cl}_2 \uparrow + \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$		
		実験 3		
		$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{H}_2 \uparrow + \text{ZnSO}_4$		
		実験 4		
		$\text{FeS} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2\text{S} \uparrow + \text{FeCl}_2$		
		実験 5		
		$\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{SO}_2 \uparrow + \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$		
		実験 6		
		$\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \longrightarrow 2\text{NO}_2 \uparrow + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$		
		実験 7		
$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CaCl}_2$				
実験 8				
$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CaCl}_2$				
実験 9				
$2\text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow \text{O}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$				
	(2)	(3)	(4)	
	3, 9	7	7	

Ⅲ	(1)		
	A 	B 	C 
	D 	E 	F 
	G 		
	(2)		
	ア	イ	ウ
	D	A	B