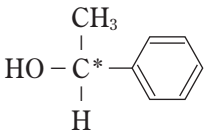
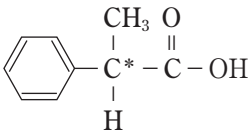
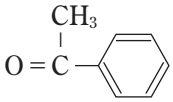
2024年度入試　化学（2月14日実施）解答

計算問題の解答は、途中経過等を省略しています。

一義的な解答が示せない問題については、解答例または出題の意図を掲載しました。

〔Ⅰ〕	1	⑤，⑨，⑩						
	2	A	②	B	①	C	⑤	
	3	名称	リービッヒ冷却器	記号	イ			
	4	⑥						
	5	②						
	6	2.0×10^{2}　g/100g水						
	7	3.2×10^{1}　g						
〔Ⅱ〕	1	（ア）	$(NH_2)_2CO$					
		（イ）	ハーバー・ボッシュ（ハーバー）					
		（ウ）	圧力					
		（エ）	温度					
		（オ）	オストワルト					
		（カ）	二酸化炭素（一酸化二窒素）					
	2	ⓐ触媒添加	（お）	ⓑAr添加	（い）			
	3	物質A	+2	物質B	+4	硝酸	+5	
	4	3.4×10^{2}　L						
	5	①	$\frac{3}{4}$	②	$\frac{1}{2}$	③	$\frac{3}{2}$	
		④	383　kJ					
〔Ⅲ〕	1	酸化鉛(Ⅳ)	④	酸化鉛(Ⅱ)	③	塩化鉛(Ⅱ)	①	
		硫酸鉛(Ⅱ)	①					
	2	（ア）	正	（イ）	負	（ウ）	負	（エ）	正
		（オ）	負	（カ）	正	（キ）	正	（ク）	負
	3	正極	増加	負極	増加			
	4	（正極）	38　g	（負極）	58　g			
	5	29　%						
	6	$2PbSO_4+2H_2O \longrightarrow Pb+PbO_2+2H_2SO_4$						
	7	0.75　L						

2024 年度入試　化学（2 月 14 日実施）解答

〔Ⅳ〕	1	$C_{17}H_{18}O_2$	
	2	反応名	ヨードホルム反応
	3	B	
		C	
		D	
	4	番号	③
	5	反応式	$Ca(OH)_2 + CO_2 \longrightarrow CaCO_3 + H_2O$