

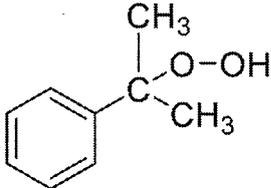
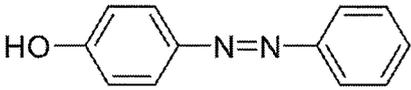
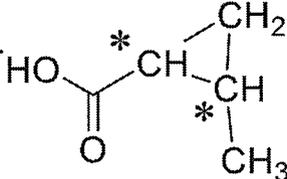
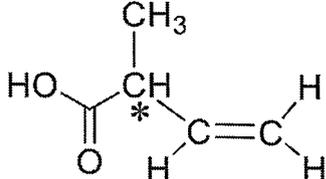
I 【解答例】

問 1	沸点上昇 (蒸気圧降下も可)						問 2	0.300 mol/kg					
問 3	T_c						問 4	0.0520 K					
問 5	水	が	沸	騰	に	よ	り	蒸	発	し	て	減	る
	こ	と	で	溶	液	の	質	量	モ	ル	濃	度	が
	増	加	す	る	た	め	。						
問 6	81.2 g												

II

問 1	ア	2	イ	8	ウ	3
問 2	エ	両性金属 (両性元素)	オ	アルマイト	カ	テルミット
	キ	陰	コ	ボーキサイト	サ	陰
問 3	ク	H ₂				
問 4	ケ	熔融塩電解 (融解塩電解)				
問 5	$2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$					
問 6	(i)	$\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Al}$				
	(ii)	1. 9 3 × 10 ⁴	C			
	(iii)	5. 3 6	A			

III 解答例

問 1	B	塩化ベンゼンジアゾニウム	C	窒素
問 2	ジアゾ化			
問 3	D			
問 4	E	アセトン (ジメチルケトン)		
問 5	F			
問 6				

IV

問 1	ア	フルクトース	イ	アミラーゼ
	ウ	マルターゼ		
問 2	(i)	(a), (e)	(ii)	(c)
	(iii)	無し	(iv)	(f)
問 3	A	②, ③, ⑤	B	②, ③
問 4		4.2×10^3 個		
問 5		$ \begin{array}{c} \text{H}_3\text{N}^+ - \text{CH} - \text{COO}^- \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{COO}^- \end{array} $		