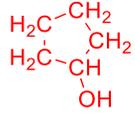
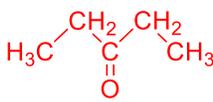
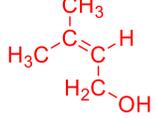


I	問1	(1) ①、⑤	(2) ④、⑤	
	問2	(1) CO ⑤	(2) SO <sub>2</sub> ④	(3) O <sub>2</sub> ⑥
	問3	ア 1.0 × 10 <sup>-5</sup>	イ 2.5 × 10 <sup>-9</sup>	ウ 共通イオン
	問4	(1) 2.4	(2) 11.3	問5 (1) 3.88 (2) イ (3) ③
	問6	(1) Cl(気)の電子親和力	(2) 772	kJ/mol
	問7	(1) 	(2) 	(3) 

選択科目  
化学 生物

選択した科目を○で囲みなさい

※

※

II	問1	アンモニアソーダ法(ソルベー法)		
	問2	ア CO <sub>2</sub>	イ NaHCO <sub>3</sub>	ウ Ca(OH) <sub>2</sub>
	問3	Ca(OH) <sub>2</sub> + 2NH <sub>4</sub> Cl → CaCl <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O + 2NH <sub>3</sub>		問4 ②、⑤

※

III	問1	10.0 mL	問2	0.52 mol/L
	問3	3.0 × 10 <sup>-3</sup> mol/(L·min)	問4	7.3 × 10 <sup>-3</sup> /min

※

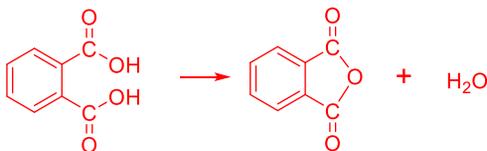
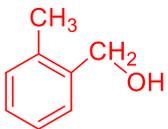
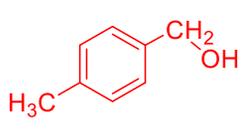
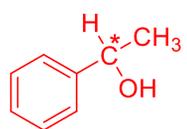
IV	問1	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> + H <sub>2</sub> O ⇌ CH <sub>3</sub> COOH + OH <sup>-</sup>						
	問2	$\frac{K_w}{K_a}$	問3	a Ch	b C(1-h)	c Ch <sup>2</sup>	d $\sqrt{\frac{K_h}{C}}$	e $\sqrt{\frac{C \cdot K_w}{K_a}}$
	問4	9.0						

※

V	問1	1 放電	2 還元	3 酸化	問2	MnO <sub>2</sub>
	問3	(1) PbO <sub>2</sub> + 4H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> + 2e <sup>-</sup> → PbSO <sub>4</sub> + 2H <sub>2</sub> O				
		(2) 0.15 mol	(3) a、d	問4	3.7 L	

※

※

VI	問1	水素	問2	ポリエチレンテレフタレート	問3	5
	問4					
	問5	B 	C 	問6		

※