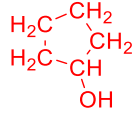
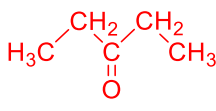
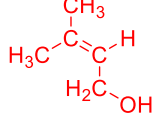


I	問1	(1) ①、⑤	(2) ④、⑤	
	問2	(1) CO ⑤	(2) SO ₂ ④	(3) O ₂ ⑥
	問3	ア 1.0 × 10 ⁻⁵	イ 2.5 × 10 ⁻⁹	ウ 共通イオン
	問4	(1) 2.4	(2) 11.3	問5 (1) 3.88 (2) イ (3) ③
	問6	(1) Cl(気)の電子親和力	(2) 772	kJ/mol
	問7	(1) 	(2) 	(3) 

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 ₂	イ NaHCO ₃	ウ Ca(OH) ₂
	問3	Ca(OH) ₂ + 2NH ₄ Cl → CaCl ₂ + 2H ₂ O + 2NH ₃		問4 ②、⑤

※

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

※

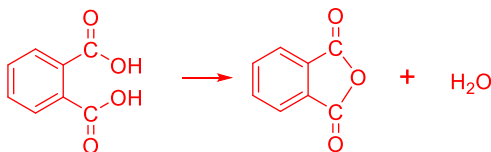
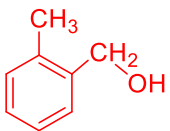
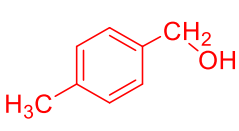
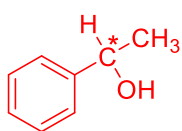
IV	問1	CH ₃ COO ⁻ + H ₂ O ⇌ CH ₃ COOH + OH ⁻						
	問2	$\frac{K_w}{K_a}$	問3	a Ch	b C(1-h)	c Ch ²	d $\sqrt{\frac{K_h}{C}}$	e $\sqrt{\frac{C \cdot K_w}{K_a}}$
	問4	9.0						

※

V	問1	1 放電	2 還元	3 酸化	問2	MnO ₂		
	問3	(1) PbO ₂ + 4H ⁺ + SO ₄ ²⁻ + 2e ⁻ → PbSO ₄ + 2H ₂ O				(2) 0.15 mol	(3) a、d	問4

※

※

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		

※