

(I)

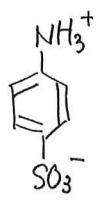
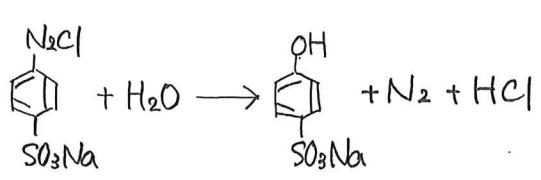
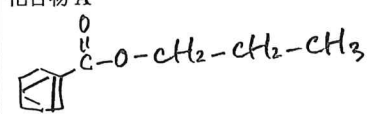
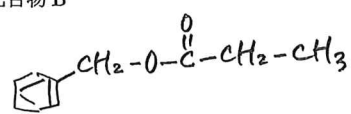
問 1	(i)	ア	酸化		イ	還元		ウ	増加	
		エ	減少		オ	正		カ	負	
	(ii)	(1)	反応前 +2	反応後 0	(2)	反応前 0	反応後 -1	(3)	反応前 +4	反応後 +4
	(iii)	(え)								
問 2	(i)	Ag <sup>+</sup> の濃度の上限値 $8.0 \times 10^{-15}$ mol/L				Cu <sup>2+</sup> の濃度の下限値 $6.3 \times 10^{-15}$ mol/L				
	(ii)	(い)								

(II)

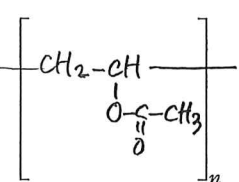
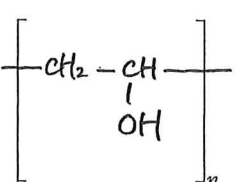
問 1	(i)	$8.0 \times 10^4$ Pa		(ii)	2.0 mol		
	(iii)	(1)	$1.60 - x$ mol	(2)	$1.0 \times 10^5$ Pa	(3)	$3.0 \times 10^{-6}$ /Pa
問 2	(i)	$\frac{w}{M_1 V} \times 10^3$ mol/L					
	(ii)	ア	$\frac{S_1}{S}$		イ	$\frac{M_1 S_1}{W_1 S}$	
		ウ	$\frac{W_1}{d}$ cm <sup>3</sup>		エ	$\frac{M_1}{N_A d_s}$ cm	
	(iii)	$2.56 \times 10^{-7}$ cm					

広島大学 化学基礎・化学 (前期日程)

(III)

問 1	(i)	ア	(あ)	イ	(く)	ウ	(お)	エ	(う)	
	(ii)				(iii)					
	(iv)	官能基の名称 アゾ基				官能基の構造 -N=N-				
	(i)	水素								
問 2	(ii)	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-}\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}\text{-OH} + \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-}\underset{\text{OH}}{\text{CH}}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-}\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}\text{-O-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$								
	(iii)	(あ), (え)								
	(iv)	化合物 A 				化合物 B 				

(IV)

問 1	(i)	ア	アセトール		イ	ビニロン		
	(ii)	ポリ酢酸 ビニル				ポリビニル アルコール		
	(iii)	分子中に親水基であるヒドロキシ基を99 <含むから。>						
	(iv)	PETAWITT			(v)	2.8 × 10 <sup>4</sup>		
問 2	(i)	(1)	(イ)	(え)	(エ)	(う)	(2)	H <sup>6</sup>
	(ii)	60 °C						