

I	問1	(1) Na	(2) Si	問2	(1) 5	(2) 配位結合	(3) ③	※	
	問3	(1)1 イオン化傾向	(1)2 正	(2) ②, ③					
	問4	1 面心	2 12	3 非晶質(アモルファス)					
	問5	(1)1 ③	(2)2 SO ₃	(2)3 接触	(3) ①, ⑤	※			
	問6	(1) 6.0 × 10 ⁻² mol	(2) 1.0 × 10 ⁻¹ mol	(3) 162 kJ					
	問7	(1) 7	(3) H ₃ C-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -OH	H ₃ C-CH-CH ₂ -OH CH ₃					
	(2) 4								

II	問1	②	問2	ウ	問3	過冷却	※
	問4	凝固熱が発生するため					
	問5	溶媒の凝固により溶液の濃度が上昇し凝固点降下が大きくなるため					
	問6	-1.5 × 10 ⁻¹	°C				

III	問1	①, ③	問2	エ	問3	1.6 × 10 ⁻¹ mol/L	※
	問4	6.4 × 10 ⁻² mol/L	問5	2.4			

IV	問1	ア 3.8 × 10 ⁻³	イ 4.1 × 10 ⁻¹	ウ 1.6 × 10 ⁻¹	エ 4.9 × 10 ⁻¹	※
	問2	2.0 × 10 ⁻³ m	問3	4.1 × 10 ⁻³ /s		

V	問1	MnO ₂ + 4HCl → MnCl ₂ + 2H ₂ O + Cl ₂				※
	問2	発生した塩素中に混入する塩化水素を溶解させ取り除く				
	問3	④	問4	②		
	問5	Cl ₂ + H ₂ O ⇌ HCl + HClO		問6	②, ④	

VI	問1	水層1	NH ₃ Cl (NH ₃ ⁺ Cl ⁻)	水層2	NaO-C(=O)-OH (NaO-C(=O)-O ⁻)	問2	ア ①	※
		水層3	無し	エーテル層3	NO ₂	問3	イ H ₃ C-O-C(=O)-OH	
		問4	③					
		問5	③, ④					