

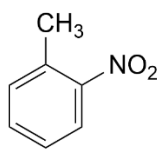
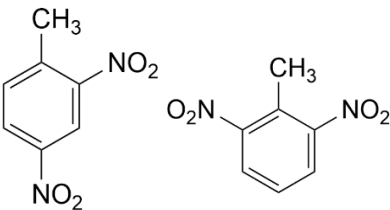
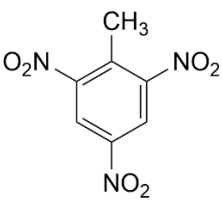
I	問1	(1) Fe(OH) ₃	(2)ア チンダル	(2)イ 透析	※
	問2	ア 潮解	イ 風解		
	問3	(1) 11.3	(2) 10.7		
	問4	(1) オストワルト法	(2) 一酸化窒素		
		(3) $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$			
問5	(1) 7	(2) 1	(3) 1	問6 ②, ④	

II	問1	ダイヤモンド		※
	問2	$\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$		
	問3	$\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2$		
	問4	$\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(HCO}_3)_2$		
	問5	HCl	HClO	

III	問1	Q1 680 kJ	Q5 1393 kJ	Q6 119 kJ	問2 682 kJ/mol	※

IV	問1	0.20 mol	問2 圧力 3.6×10^3 Pa	物質質量 0.19 mol	※
	問3	9.9×10^4 Pa			

V	問1	1 $\frac{[\text{HS}^-][\text{H}^+]}{[\text{H}_2\text{S}]}$	2 $\frac{[\text{S}^{2-}][\text{H}^+]}{[\text{HS}^-]}$	3 $\frac{[\text{S}^{2-}][\text{H}^+]^2}{[\text{H}_2\text{S}]}$	※
	問2	4 $K_1 \times K_2 \times \frac{[\text{H}_2\text{S}]}{[\text{H}^+]^2}$	問3 1.0×10^{-18} mol/L	問4 PbS	
	問5	Pb ²⁺ 1.0×10^{-12} mol/L	Mn ²⁺ 1.0×10^{-2} mol/L		

VI	問1	B 	C 	E 	※
	問2	(ア) ④ (イ) ③ (ウ) ⑤	問3 