## 氧化物整理

## 一. 酸性氧化物 (SO2)

1. 与碱: SO2+2NaOH(多)=Na2SO3+H2O; SO2+NaOH(少)=NaHSO3;

2. 与哲: SO2+Baccwit H2O = BaSO3++2HCN; 2SO2+CuscoH)2CO3 = 2CuSO3+CO2+H2O;

3. 与碱性氧化物: SOz+NazO = NazSOz;

4. 与水: SO2 + H2O = H2SO3。

## 二.碱性氧化物 Ccao)

1. 与颐: CaO+H2SO4 = H2O+CaSO4;

2. 与盐: CaO+Na2CO3+H2O = CaCO3+2NaOH; CaO+2NaHSO4 = CaSO4++ Na2SO4+ H2O;

3. 与酿胜氧化物· CaO+CO2 = CaCO3;

4. 与水· CaO+H2O = Ca COH)2。

## 三. 两性氧化物(Al2O3)

1. 与臉: AL203+6HCl=3H20+2ALCl3j

2. 与成: ALO3+2NaOH+3120=2NatalcoH4] (ALO3+2NaOH=2NaAlO2+H2O);

S2032-复习题	,, -, -,			e, pe
S2032-是S042-中	一个퇶原子被硫原子	取代的二元酸根离子,	H2S2O3为中强(家	1)酸,水溶液中极不发
117 S2032 中5价	<b>嘉唯一,为 _价。</b>	由此,高习团中的 S-S	S腿为 腿(	填"极性"或 非极性
高才团为	书,因此中心原	JS为杂化,成7	元 随 的轨道在	_熊银。
121 H2S2O3 若脱	, 上分孙可得 酸性	氧化物 ,分子为	خ باآگی	
•		,其中S分别具有最高,		程式力:
(47 NazS2O3, (16)	<b>称海液)具有固定烷</b>	点, 因此其聚集病(1)	]体)类型为	. 何其溶液中加入
硫酸,可产生	与泡及灰黄色沉淀。	离疗程式为		
推测每波有.	还原性,理由是			
清写出其滤器	· 在中通入氯气发生反7	的高于方程式		•
	10.水解平衡学数计			
	声为原合物中的			
<del>-</del>	定"不是普遍规律,心			
	•	-		
I. 1/4 No2 S20	25 AgNOx混合,产!	生况旅,高了市程式为:		
_	,. V		•	10 ×
I. 風碩搬 CC	以503H)与硫化凤在-78	PC下反应生成纯净的研	配代硫酸。代号方	柱式沟:
				•
-				

\$203* 復日數 \$203* 漫 \$04* 中一个鳳原日級硫原日取代的二元職稅萬日,H2\$203 为中張(蒯險, 水湯減中极不行 \$203* 中 \$ 何意明一,为 ±2 价。 由此、喜日則中的 \$-\$殿为 新性 殿 (填 *粉性 *或 非松性 高日間 新 正面理 形,因此中心原日分为 \$20- 为 分子理事所。 高日間 新 正面理 形,因此中心原日分别具有最高,最低价高、化设方程式力: H3\$03 巷版 上分子中贸廉健胤代物 \$20- 为 分子理事所。 (3) H2\$03 巷版 上分子中贸廉健胤代物 \$20- 为 为理事所。 (4) Ma\$03 、		
(1) S203 <sup>2</sup> 中 S价态唯一,为 12 价。由此, 萬子因中的 S-S 腱为 超性 腱 (填 * 极性 * 或 非极性 高子因为; 正则性形, 因此中心原子S为 50 50 5 4, 成 7 腱的轨道在 3d 能够。  (2) H2S203 若脱 上分子水可得 酸性属化物 5201, 分子为中面通讯。  (3) H2S23 在低温下分解 36体和固体, 其中S分别具有最高,最低价高, 化传方程式为: H2S203 企图 H2S1 + 503 6  (4) Ma2S203 (格科海液)具有固定熔点, 因此其聚集高 (固体)类型为 高温磁。 何其溶液中加入 硫酸, 可产生与泡及液黄色沉淀, 离子方程式为: 2H <sup>†</sup> + S203 <sup>2</sup> = S021 + S6 + H20  推测每液有通原性, 理由是: Mass203 中 8 + 2 4 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	S2032-复习题	
高才团为 正赋处形,因此中心原子S为 _\$p³	S2032-是S042-中一个厚	L廖d被硫原d取代的二元酶根离d,H2S2O3为中强(翰)酸,水溶液中极不能
高习团为 正赋性的,因此中心原子S为_\$p³ 杂化,成无腱的轨道在_3d_能够。  (2) H2S203 若脱 上分子如何得酸性氧化物 \$201,分子为中间的流流。  (3) H2S23 在低温下分解为气体和图体,其中S分别具有最高,最低价高、化作方程式为: H2S203	US2032中5价态唯·	-,为丝价。由此,高子园中的S-S腿为极性腿(填*极性"或"非极性"
2) H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> 若脱 上分子水可得酸性氧化物 <u>S2O</u> 2, 分子为 <u>Polial</u> 市分。 3) H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> 在低温下分解为气体和固体,其中S分别具有最高,最低价高. 化传方程式为: H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
3) H2SQ3在低温下分解为标准和图体,其中S分别具有最高,最低价高、化符方程式为: H2S2Q3		·
H2S2O3  H2S1+S03 L 47 Na2S2O3  (俗称海波) 具有固定熔点,因此其聚集病 (固体)类型为高温体。何其溶液中加入硫酸,可产生与泡及发黄色沉淀,离 3方程 到为:2H <sup>†</sup> + S2O3 <sup>*</sup> = SO2f+ Sl+ H2O 推测 超波有远原性,理由是:NacS2O3+S+2价,可被属化至+6价。请因出其滤器在中通入 氟 5 发生反应的离 3 方程式:1/S2O3 <sup>*</sup> +4Cl2+ H2O = 2SO4 <sup>*</sup> +8Cl*HOH52O5 <sup>*</sup> 清 3 出 Na2S2O3  来解平衡	•	·
(4) Na2S2O3、(俗称海液)具有固定熔点,因此其聚集点(固体)类型为 高强体。何其溶液中加入硫酸,可产生与泡及液黄色沉淀,离子方程式为:2H <sup>†</sup> + S2O3 <sup>+</sup> = SO2T+ S6+ H2O 推测海波有远原性,理由是:NaS2O3+S为+2价,可被属化至+6价。请因出其滤器液中通入氯的发生反应的离子方程式:I/S2O3 <sup>+</sup> +4Cl2+ H2O=2SO4 <sup>+</sup> +8C1*HOH52O3 <sup>-</sup> 清乌出Na2S2O3 水解平衡学数计算式:Kh= CCH52O3 <sup>+</sup> ) CCOH <sup>+</sup> CUS2O3 <sup>+</sup> 可以作为配合物中的 配体,原因是:S2O3 <sup>+</sup> 高子中一个S厚对至一个O原子均有孤对电子。6) "强酸制剂酸"不是普遍规律,以 S2O3 <sup>+</sup> 为份:  I. 将 Na2S2O3 与 AgNO3 混合,产生浓液、离子方程式为:S2O3+2Ag <sup>+</sup> + H2O=2H <sup>+</sup> + Ag56+ SO4 <sup>+</sup> II. 氯磺酸 (CCISO3H) 与硫化属在-78°C下反应性成纯净的硫代硫酸、化符方程式为:	_	
硫酸,可产生与河及汝黄色沉淀,离子方程式为:2H <sup>†</sup> + Sx03 <sup>*</sup> = S02f+ Sk+ H20 推测每波有还原料,理由是:NaSx03中S为+2何,可被属化至+6价。 请写出其滤器在中通入氟气发生反应的离子方程式:1/Sx03 <sup>*</sup> +4Cl2+ H20=2S04 <sup>*</sup> +8Cl*+10H3x05 <sup>*</sup> 清写出Na2Sx03 水解平衡常数计算式:Kh= C(H5x03 <sup>*</sup> )·C(OHF) C(Sx03 <sup>*</sup> )  5) Sx03 <sup>*</sup> 可以作为配合物中的 配体,原因是:Sx03 <sup>*</sup> 高子中一个S原子及三个0原子均有还对电子。 6) "强酸制剂酸"不是普遍规律,以 Sx03 <sup>*</sup> 为16则: 1. 将 NaxSx03 写 AgN03 混合,产生浓淀,高子市程式为:Sx05+2Ag <sup>†</sup> + Hx0=2H <sup>†</sup> + Ag\$k+ SQ <sup>*</sup> II. 氯磺酸 (C(S03H)) 与硫化氮在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化符方程式为:	•	
推测每波有还原料,理由是:Nassos中S为+2价,可被属化至+6价。 请写出其滤器逐中通入氟的发生反应的离子方程式:1/S2O3-+4Cl2+ H2O=25O4-+8CL-+10H52O3- 请写出Na2S2O3和解平衡学数计算式: Kh= CCH52O3-)·CCOH-1 CC52O3-1 5) S2O3-1 可以作为配合物中的 图/车,原因是: S2O3-1 高子中一个S原子及三个O原子对有那对电子。 6) "强酸制 颈酸"不是普遍规律,以 S2O3-1 为(例): I. 将 Na2S2O3 写 AgNO3 混合,产生浓液,离子方程式为: S2O3+2Ag++ H2O=2H++ AgS1+ SO4-1 I. 氯磺酸 (CCSO3H) 可硫化氮在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化符方程式为:	•	
清写出其滤水水堆入泉的发生反应的离子方程式:1/S203-+4Cb+ H20=2504-+8Cl+10H5205- 清写出No2S203水解平衡常数计算式: Kh= CCH5203-)·CCOHCD 50 S203-可以作为配合物中的 配体,原因其: S203-103-3-3-4		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
请马出No2S203水解平衡常数计算式: Kh: CUS203-1-1-1-20S203-1-1-20S203-1-1-20S203-1-1-20S203-1-1-20S203-1-1-20S203-1-1-20S203-1-1-20S203-1-1-20S203-1-2-20S203-1-2-20S203-1-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-2-		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
5) S203 <sup>2</sup> 可以作为配合物中的 <u>配体</u> ,原因其: S203 <sup>2</sup> 高3中-介S原3页三个0原3+对有3瓜对电子。 6) "强酸制剂酸"不是普遍规律,以 S203 <sup>2</sup> 为例:  I. :将 Na2S203 与 AgN03 混合,产生浓液,高3方程式为: S203+2Ag+ H20 = 2H+ AgS1+ S04 <sup>2</sup> II. 氯磺酸 (C1503H) 与硫化氢在-78℃下反应生成纯净的硫化硫酸, 化符方程式为:		
(6) "强酸制珀酸"不是普遍规律,以 S20g* 为例:  I. 将 Na2S20g 与 AgN0g 混合,产生浓液,离 J方程式为: S20g+2Ag+ H2O =2H+ AgS1+ SQ*  I. 氯磺酸(CLS0gH)与硫化氢在-78℃下反应生成纯净的硫化硫酸,化符方程式为:		
I. 将 No.25203 与 AgNO3 混合,产生浓液,高J方程式为: S20式+2Ag+ H2O =2H+ AgS1+ SQ4- II. 氯磺酸(CUS03H)与硫化氮在-78℃下反应生成纯净的硫代硫酸,化符方程式为:		
I. 岛磺酸 (CUSO3H) 与硫化氮在-78℃下反应生成纯净的硫代硫酸、化符方程式为:	(6) 分的图象部 对图板 小长	有题: 70.4 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
C1503H+ H2S = HC1+ H2S203	I. 将Na2S2O3与Ag	gNO3混合,产生沉淀,高了市程式为: SxOz+2Ag++ HxO =2H++ Ag\$1+ SQ2-
	I. 科 Na2S2O3 与 Ag	gNO3混合,产生沉淀,高了市程式为: SO5+2Ag+ HO =2H+ AgSI+ SQ <sup>2</sup> -
	I. 冯 Na2S2O3 与 Ag I. 氛磺酸(CU503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: S.O5+2Ag++ H2O =2H++ Ag\$1+ SQ4- 与硫化氢在-78°下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将Na2S203与Ag I. 氛磺酸(Cl503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Soc+2Ag++ H2O =2H++ AgS1+ SQ- 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将Na2S203与Ag I. 氛磺酸(Cl503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Soc+2Ag++ H2O =2H++ AgS1+ SQ- 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将 No.2S203 与 Ag II. 氯磺酸(CU503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Soc+2Ag++ H2O =2H++ AgS1+ SQ- 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将Na2S203与Ag I. 氛磺酸(Cl503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Soc+2Ag++ H2O =2H++ AgS1+ SQ- 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将Na2S203与Ag I. 氛磺酸(Cl503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Soc+2Ag++ H2O =2H++ AgS1+ SQ- 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将 No.2S203 与 Ag II. 氯磺酸(CU503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Sx0式+2Ag++ HxO =2H++ Ag\$1+ SQ= 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将Na2S203与Ag I. 氛磺酸(Cl503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Soc+2Ag++ H2O =2H++ AgS1+ SQ- 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将 No.2S203 与 Ag II. 氯磺酸(CU503H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Sx0式+2Ag++ Hx0 =2H++ Ag\$1+ SQ= 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化符方程式为:
	I. 将Na2S2O3与Ag I. 氛磺酸(CUS03H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Sx0式+2Ag++ HxO =2H++ Ag\$1+ SQ= 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将Na2S2O3与Ag I. 氯磺酸(CUS03H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Sx0式+2Ag++ Hx0 =2H++ Ag\$1+ SQ= 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化符方程式为:
	I. 将Na2S2O3与Ag I. 氣磺酸(CUS03H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Sx0式+2Ag++ HxO =2H++ Ag\$1+ SQ= 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将Na2S2O3与Ag I. 氣磺酸(CUS03H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Sx0式+2Ag++ Hx0 =2H++ Ag\$1+ SQ= 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化符方程式为:
	I. 将Na2S2O3与Ag I. 氣磺酸(CUS03H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Soc+2Ag++ H2O =2H++ AgS1+ SQ- 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为:
	I. 将Na2S2O3与Ag I. 氣磺酸(CUS03H)	gNO3混合,产生沉淀,高了方程式为: Soc+2Ag++ H2O =2H++ AgS1+ SQ- 与硫化氢在-78°C下反应生成纯净的硫代硫酸,化学方程式为: