

化学 必修二笔记

啊波呲

2025 年 6 月 2 日

目录

第五章 化工生产中的重要非金属元素	1
5.1 硫及其化合物	1
5.1.1 硫	1
5.1.2 硫化氢	2
5.1.3 二氧化硫	4
5.1.4 三氧化硫	10
5.1.5 硫酸	10
5.1.6 硫酸根离子与亚硫酸根例子	13
5.1.7 硫元素的不同价态	13
5.2 有机	14

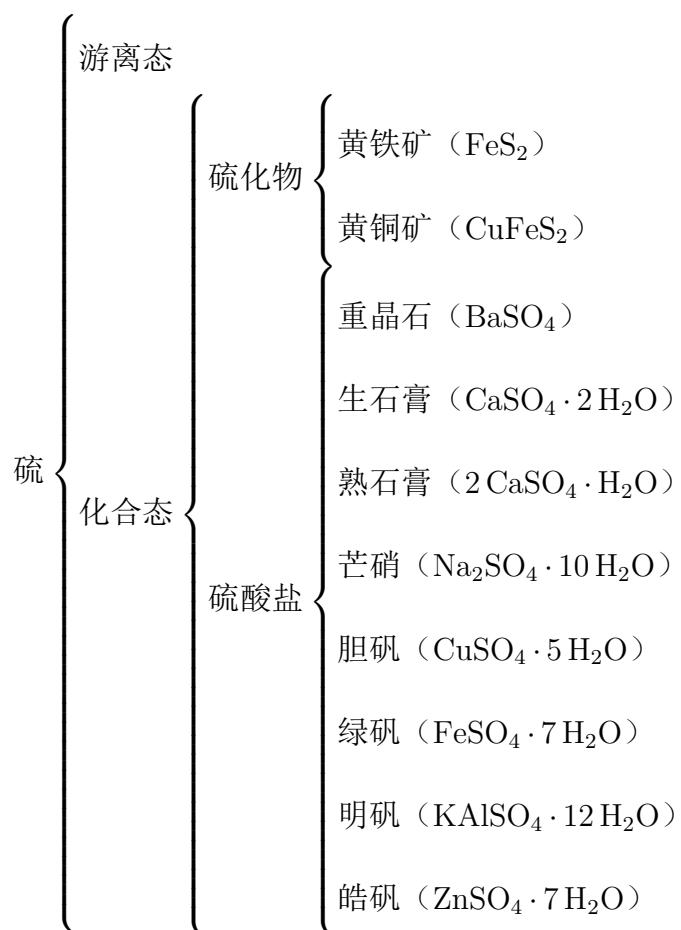
第五章 化工生产中的重要非金属元素

5.1 硫及其化合物

5.1.1 硫

1. 存在形式

硫在自然界中以游离态和化合态两种形式存在。

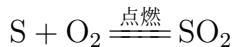


2. 物理性质

硫是黄色晶体，质脆，易研成粉末；难溶于水，微溶于酒精，易溶于 CS₂。

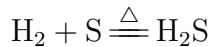
3. 化学性质

(1) 与非金属反应 硫可以在氧气中燃烧，生成二氧化硫。在空气中燃烧时为淡蓝色火焰，在纯氧中燃烧是蓝紫色火焰。在空气中反应时放热更多：

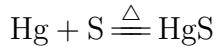
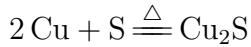
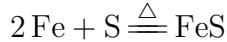
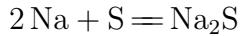


注意，硫和氧气反应，不会生成三氧化硫。

硫在氢气中加热，生成硫化氢气体：

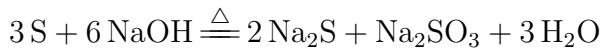


(2) 与金属反应 硫属于弱氧化剂。弱氧化剂与变价金属反应，生成低价态产物：



其中，FeS 是不溶于水但溶于酸的黑色沉淀；CuS 是既不溶于水也不溶于酸的黑色沉淀。

(3) 与碱反应 与 NaOH 反应，生成两种不同的钠盐，其中的 S 分别为-2、+4 价：



这个反应可以用于清洗含硫的试管。

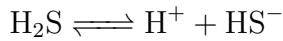
5.1.2 硫化氢

1. 物理性质

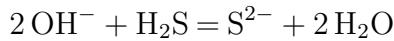
硫化氢是无色、有刺激性气味的气体，有毒；密度大于空气；易溶于水（1: 40）。

2. 化学性质

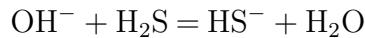
(1) 酸性 H_2S 溶于水成氢硫酸，是二元弱酸。它的电离：



少量 H_2S 通入 NaOH ：

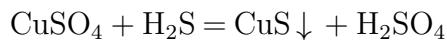


过量 H_2S 通入 NaOH ：



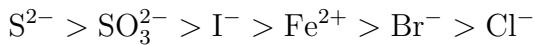
H_2S 和 CuSO_4 、 $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$ 等盐溶液也发生反应。

因为 CuS 在酸中溶解性极低，所以会发生类似“弱酸制强酸”的反应：

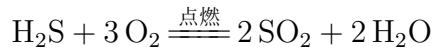


这是复分解反应中唯一的弱酸制强酸，可以用于检验 H_2S 或除杂。

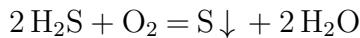
(2) 还原性 H_2S 与 HS^- 、 S^{2-} 的还原性相同。还原性顺序为：



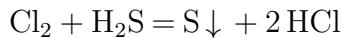
- H_2S 在氧气中燃烧，氧气不足时生成硫单质，氧气充足时生成二氧化硫：



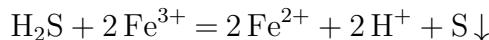
H_2S 溶液放置在空气中变质：



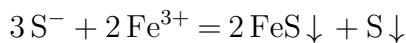
- H_2S 与氯气反应，因为非金属性 $\text{Cl} > \text{S}$ ，氯气把硫化氢氧化为硫单质：



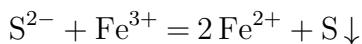
- H_2S 与 FeCl_3 反应，生成硫沉淀：



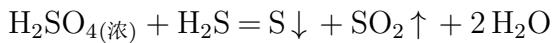
补充 FeS 不溶于水，但溶于酸。所以和过量的 Na_2S 反应时，会生成沉淀：



少量的则不会：



- H_2S 与浓硫酸反应，化合价靠拢而不交叉：



3. 实验室制法

(1) 原理 FeS 或 ZnS 与 H_2SO_4 或 HCl 反应生成 H_2S ，沉淀溶解。

(2) 装置 启普发生器。特点是：反应物为块状固体，无需加热。可用于制备 H_2 、 CO_2 、 H_2S 。

(3) 除杂 除 HCl 用 NaHS 溶液，除水用浓硫酸。

补充 在弱酸气体中除去强酸用弱酸的酸式盐溶液。

(4) 收集 排饱和 NaHS 溶液，或向上排空气。

(5) 验满 湿润的醋酸铅试纸。生成黑色沉淀说明已集满。

(6) 尾气处理 NaOH 。 $\text{H}_2\text{S} + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$ 。

5.1.3 二氧化硫

1. 物理性质

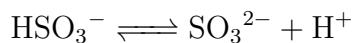
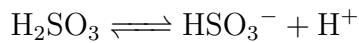
二氧化硫是无色、有刺激性气味的气体，有毒；密度大于空气；易溶于水（1:40），易液化。

2. 化学性质

(1) 酸性氧化物 SO_2 溶于水成亚硫酸，是二元弱酸：



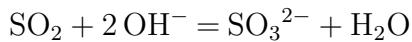
它水溶液中不完全电离，电离方程式为：



补充 可逆反应 在同一条件下，既能正向进行，又能逆向进行的反应。比如氯气与水的反应、二氧化碳与水的反应、铁离子与硫氰根离子的反应、氢气与碘单质的反应等。

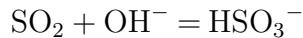
- SO_2 与碱反应:

少量 SO_2 与 NaOH 反应:

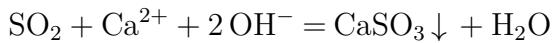


这个反应在实验室中用于二氧化硫的尾气处理。

过量 SO_2 与 NaOH 反应:



少量 SO_2 与 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 反应:

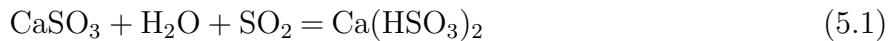


这说明二氧化硫也能使澄清石灰水变浑浊。

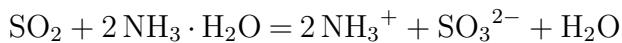
过量 SO_2 与 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 反应:



上面两个方程式说明存在下面的反应:

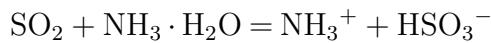


少量 SO_2 与 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 反应:

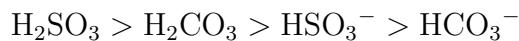


这个反应在工业上用于二氧化硫的尾气处理。

过量 SO_2 与 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 反应:

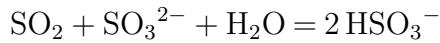


- SO_2 与盐溶液反应, 发生“强酸制弱酸”, 因为酸性的顺序:



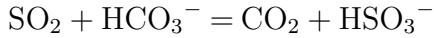
所以会有下面的反应:

SO_2 与 Na_2SO_3 反应:



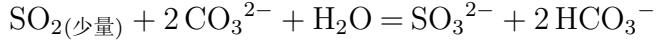
这实际上是亚硫酸制出了硫酸氢根, 这是 5.1 的实质。

SO_2 与 NaHCO_3 反应:



这实际上是亚硫酸制出了碳酸。

SO_2 与 Na_2CO_3 反应:



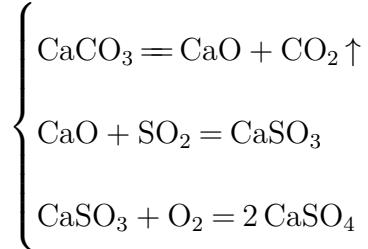
这分别是亚硫酸制出碳酸氢根、亚硫酸制出亚硫酸氢根和碳酸。

- SO_2 与碱性氧化物反应:

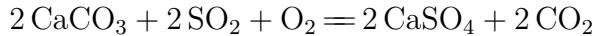


上述反应均体现了酸性氧化物的通性。

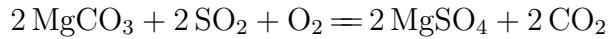
近年来为防治酸雨，工业上常把含硫煤矿和石灰石混合后燃烧，目的是让石灰石高温生成的氧化钙吸收含硫煤矿燃烧生成的 SO_2 ，这个过程称为钙基固硫。一般以石灰石为原料，方程式为：



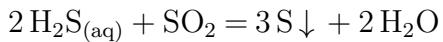
总反应方程式为：



除此之外，还可以用碳酸镁固定二氧化硫：

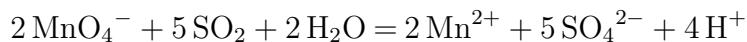


(2) 氧化性 SO_2 通入水中，发生归中反应：

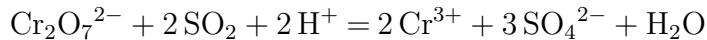


(3) 还原性 SO_2 与 $\text{KMnO}_4(\text{H}^+)$ 、 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7(\text{H}^+)$ 、 X_2 （除 F_2 外）、 O_2 、 H_2O_2 、 Na_2O_2 、 Fe^{3+} 、硝酸等氧化剂反应，生成 SO_4^{2-} 或 SO_3 。

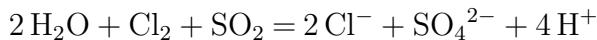
- SO_2 与 $\text{KMnO}_4(\text{H}^+)$ 反应，紫色溶液褪色：



- SO_2 与 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7(\text{H}^+)$ 反应，橙色溶液变为绿色：

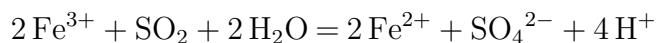


- SO_2 与氯水反应，黄绿色溶液褪色：

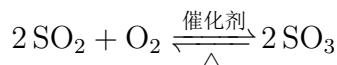


和溴单质、碘单质反应的方程式与之类似。

- SO_2 与 FeCl_3 溶液反应，黄色溶液变为浅绿色：



- SO_2 与氧气反应，需要催化剂，称为二氧化硫的催化氧化：



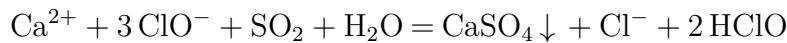
- SO_2 与 Na_2O_2 反应：



- SO_2 与 H_2O_2 反应：

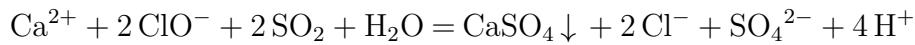


- 少量 SO_2 与 $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ 反应：



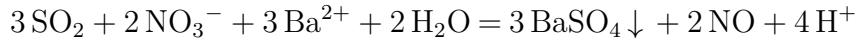
按照一般的氧化还原反应的离子方程式书写步骤，生成物会有两个氢离子，而 SO_2 少量就是说 ClO^- 是过量的，过量的 ClO^- 会与这两个氢离子结合生成弱电解质 HClO ，于是得到了上面的方程式。

- 过量 SO_2 与 $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ 反应：

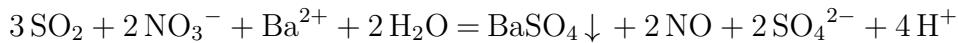


这里不再生成 HClO ，是因为 SO_2 是过量的，它与 HClO 不共存。

- 少量 SO_2 与 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 反应：



- 过量 SO_2 与 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 反应:



上述反应均体现了二氧化硫的还原性。

(4) 漂白性 SO_2 能使品红溶液褪色，并且在加热后颜色恢复。这是因为 SO_2 能与某些有色物质结合生成某些无色物质，该无色物质受热会分解。所以， SO_2 的漂白不是永久性的。常用于漂白纸浆、毛丝等物质。

与 SO_2 的漂白不同，氯水、次氯酸、过氧根离子的漂白是应用氧化性的永久性漂白。

SO_2 使溶液褪色，有时不是应用漂白性:

- SO_2 使滴有酚酞的 NaOH 溶液褪色，体现酸性；
- SO_2 使有颜色的氧化剂褪色，体现还原性；
- SO_2 使品红溶液褪色，体现氧化性。

需要注意的是，虽然氯水和 SO_2 都具有漂白性，但当氯水和二氧化硫以 1: 1 的物质的量通入品红溶液中时，品红溶液不褪色，这是因为:



补充 如何鉴别 SO_2 和 CO_2 ?

- 能使品红溶液褪色的是 SO_2 ；
- 能使有色氧化剂褪色或变色的是 SO_2 ；
- 通入 H_2S 溶液，出现浑浊的是 SO_2 ；
- 通入 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液，出现沉淀的是 SO_2 。

补充 若 SO_2 、 CO_2 共存，如何一一检验他们？

- 方法一 通入品红溶液（褪色），然后通入 KMnO_4 溶液（褪色），然后再通入品红溶液（不褪色），最后通入澄清石灰水（变浑浊）；
- 方法二 通入品红溶液（褪色），然后通入过量的 KMnO_4 溶液（颜色变淡但不褪色），最后通入澄清石灰水（变浑浊）。

补充 将 SO_2 通入 BaCl_2 溶液，无明显现象，再通入什么气体会产生沉淀？

- 通入氯气、氧气、二氧化氮等氧化剂，生成 BaSO_4 沉淀；

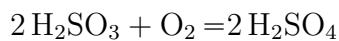
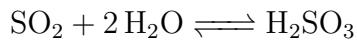
- 通入氨气，生成 BaSO_3 沉淀，原因是氨气与弱电解质亚硫酸反应，会生成亚硫酸根；
- 通入 H_2S 气体，与 SO_2 反应生成硫沉淀。

3. 用途和危害

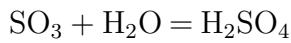
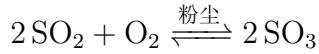
(1) 用途 可用于杀菌消毒，或作抗氧化剂；是一种食品添加剂，添加于葡萄酒、干果、蜜饯、糖果中，但不能超标。

(2) 危害 会导致酸雨。酸雨可以用“钙基固硫法”、浓氨水、“双碱”治理。

补充 硫酸型酸雨的形成



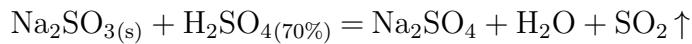
或者



4. 制备

(1) 实验室制法

使用分液漏斗、圆底烧瓶。原理是：

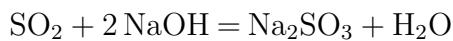


或者



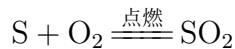
其中第二个反应氧化剂与还原剂的物质的量之比为 1:1。

使用排饱和 NaHSO_3 溶液的方法或向上排空气法收集；使用浓硫酸或 P_2O_5 或硅胶 ($\text{SiO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$) 干燥；使用湿润的品红试纸或红色石蕊试纸验满；使用过量 NaOH 溶液处理尾气：

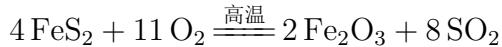


此外，为了防止发生倒吸，通常加入安全瓶或使用倒置的漏斗或使用球形干燥管。

(2) 工业制法



或者



5.1.4 三氧化硫

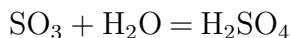
1. 物理性质

常温下是液态，标准状况下是固态。

2. 化学性质

SO_3 是酸性氧化物。

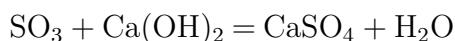
- SO_3 与水反应：



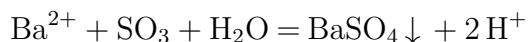
- SO_3 与碱性氧化物反应：



- SO_3 与碱反应：



- SO_3 通入 BaCl_2 溶液，出现白色沉淀：



工业上常用硫酸吸收三氧化硫。

5.1.5 硫酸

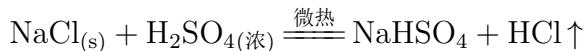
1. 物理性质

纯净的硫酸是无色粘稠液体，98.3% 的硫酸溶液，密度是 1.84 g/cm^3 ；能与水以任意比例互溶；沸点高，难挥发。

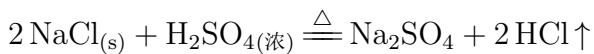
高沸点的酸可以制出低沸点的酸，难挥发的酸可以制出易挥发的酸。

硫酸制 HCl 使用氯化钠和浓硫酸制 HCl，装置是分液漏斗、圆底烧瓶；使用向上排空气法收集；需要防倒吸装置和尾气处理装置。

微热时：



加热时：



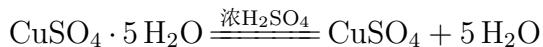
还可以向浓盐酸中加入浓硫酸：浓硫酸吸水放热，氯化氢气体挥发出来。

除此之外，还可以用硫酸制 HF、HBr、HI、HNO₃ 等。

2. 化学性质

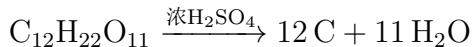
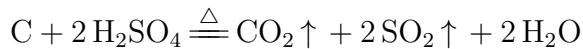
浓硫酸有吸水性、脱水性、氧化性。

(1) 吸水性 浓硫酸可以使结晶水合物失水，比如：



除此之外，利用吸水性，浓硫酸还可以作干燥剂，但不能干燥碱性气体、还原性气体；也不能用于干燥三氧化硫，因为三氧化硫能被浓硫酸吸收而形成发烟硫酸。

(2) 脱水性 把有机物中的水以 2:1 的比例脱去，比如：



(3) 强氧化性 硫酸是氧化性酸。铁、铝遇冷的浓硫酸、浓硝酸会发生钝化，其表面生成一层致密的氧化膜。

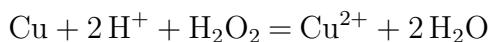
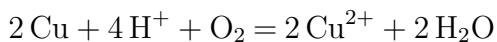
浓硫酸在加热的条件下可以溶解铁、铝以及活动性较弱的金属，发生氧化还原反应。

- 浓硫酸与铜共热，铜逐渐溶解，产生有刺激性气味的气体：



冷却后，将反应后的溶液倒入盛有水的烧杯中，观察到溶液呈淡蓝色，这证明浓硫酸与铜反应的生成物有硫酸铜。

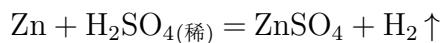
补充 氧气和 H_2O_2 在酸性条件下也可以把铜氧化：



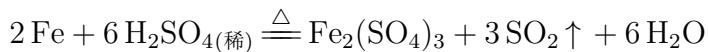
- 浓硫酸与锌共热：



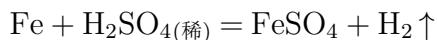
一段时间后，酸变稀：



- 浓硫酸与铁共热，铁被氧化到 +3 价：



一段时间后，酸变稀：



上面的两个反应中， SO_2 和 H_2 转移的电子数是相同的，在进行相关计算时可以利用这一点。

浓硫酸在加热的条件下也可以溶解一些非金属。

- 浓硫酸与碳共热，生成二氧化碳、二氧化硫和水：



- 浓硫酸与硫共热，发生归中反应，生成二氧化硫和水：



3. 浓硫酸、稀硫酸的鉴别

方法一 看外观，浓稠的是浓硫酸；

方法二 滴在纸上，使纸变黑的使浓硫酸；

方法三 滴入水中，放热的是浓硫酸；

方法四 放入铁片，在常温下有明显现象的是稀硫酸。

5.1.6 硫酸根离子与亚硫酸根例子

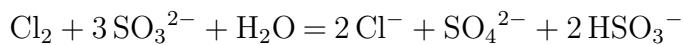
1. 硫酸根离子的鉴别

为了除去 CO_3^{2-} 、 SO_3^{2-} 、 Ag^+ 等离子的干扰，先加稀盐酸酸化，无明显现象；再加 BaCl_2 溶液，产生白色沉淀，证明有 SO_4^{2-} 存在。

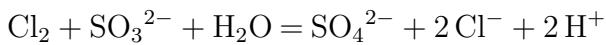
2. 亚硫酸根离子的还原性

中性或碱性条件下的 SO_4^{2-} 离子也有一定的还原性。

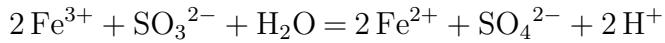
- 少量氯气通入 Na_2SO_3 溶液：



- 过量氯气通入 Na_2SO_3 溶液：



- FeCl_3 溶液与 Na_2SO_3 溶液反应：



3. 除浓硫酸外，硫酸根无氧化性

5.1.7 硫元素的不同价态

1. 硫元素的四种价态

-2 H_2S 、 Na_2S 、 NaHS 只有还原性

0 S 既有氧化性，又有还原性

+4 SO_2 、 H_2SO_3 、 Na_2SO_3 、 NaHSO_3 既有氧化性，又有还原性

+6 SO_3 、 H_2SO_4 、 Na_2SO_4 、 NaHSO_4 仅浓硫酸有强氧化性，其他条件下的硫酸根无氧化性

2. 硫元素不同价态间的转化

$-2 \rightarrow 0$ SO_2 、 O_2 、 Cl_2 、 H_2O_2 、 Br_2 、 I_2 、 Fe^{3+}

$0 \rightarrow -2$ H_2 、 Fe 、 Cu 、 Hg 、 NaOH

$0 \rightarrow +4$ O_2 、 $NaOH$

$0 \rightarrow +4$ H_2S 、 Na_2S

$+4 \rightarrow +6$ O_2 、 Cl_2 、 Br_2 、 I_2 、 Fe^{3+} 、 $KMnO_4$ 、 H_2O_2

$+6 \rightarrow +4$ Fe 、 Cu 、 Zn 、 C 、 S

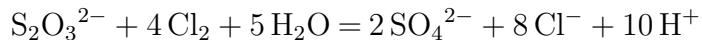
3. 硫代硫酸钠

硫代硫酸钠 ($Na_2S_2O_3$) 是硫酸钠中的一个氧原子被-2价的硫离子取代后得到的物质。硫代硫酸钠俗称大苏打，其水合物 $Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$ 俗称海波。

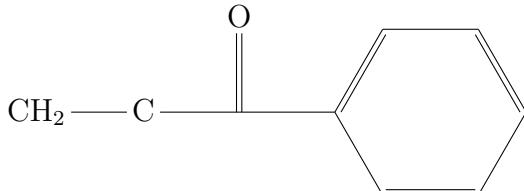
$Na_2S_2O_3$ 可以与 H_2SO_4 反应，实质是硫代硫酸根与氢离子反应：



硫代硫酸钠有还原性，它与氯气反应的离子方程式为：



5.2 有机



通过酯化（一般为六元环）：