**高一年级化学第3课时《含硫物质的转化》学习指南**

**【学习目标】**

1、通过对葡萄酒中二氧化硫来源的推测，巩固物质类别和化合价的角度意识。

2、通过运用二维图寻找葡萄酒中二氧化硫含量的测定方法，进一步加强物质转化的角度。

3、通过书写离子方程式，落实基础。

4、通过了解二氧化硫的性质、用途，进一步认识化学在生活中的作用，进一步认识化学的价值。

**【学法指导】**

1、学会从类别、核心元素化合价角度分析，灵活应用二氧化硫的转化解决实际问题，形成学科思维的方法。

2、加强二维图的运用，形成学科思维的方法。

**【学习任务单】**

一．如何获得二氧化硫

根据所学知识总结生成二氧化硫的反应，并说出你的依据，书写相应的化学方程式或离子方程式（每类反应书写一个即可）。

二. 如何添加二氧化硫

三. 如何测定二氧化硫的含量

思考：可以选择哪些反应测定二氧化硫的含量？请说明原因（可先用SO2水溶液模拟测试）。

思路1

|  |  |
| --- | --- |
| 添加试剂 | 反应的化学/离子方程式 |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

思路2

|  |  |
| --- | --- |
| 添加试剂 | 反应的化学/离子方程式 |
|  |  |
|  |  |
|  |  |