**高二年级化学第6课时《有机物的定量测定A》学习指南**

**学习目标**

1. 能描述卤代烃的基本性质（如水解反应）及卤素的检验方法；
2. 能描述常见的含氧官能团的基本性质（如羧基的酸性、酯基的水解反应）；

3. 能逐步学会有机物定量测定的一般思路及方法（如滴定分析法、重量分析法），增强化学学科思想的定量意识。

**学法指导**

1. 能通过分析题目信息，写出对应物质的化学方程式；
2. 能通过物质反应的化学方程式，找出所涉及物质的关系式，并完成相关的计算。

**学习任务**

1. 滴定分析法

选取的是关于利用酸碱中和反应的滴定和氧化还原反应的滴定进行的定量分析。

1. 创设真实情境，利用酸碱中和反应定量测定阿司匹林中乙酰水杨酸的含量。
2. 能写出乙酰水杨酸在NaOH溶液中的水解方程式。

1. 能根据乙酰水杨酸的水解方程式，及NaOH与HCl的反应的离子方程式，列出乙酰水杨酸—NaOH的关系式，并完成相关的计算。

1. 创设真实情境，利用氧化还原反应定量测定水合肼的质量分数。

能根据题目信息，列出N2H4·H2O—I2的关系式，并完成相关的计算。

1. 重量分析法

选取的是液态有机混合物中一卤代丙烷的质量分数的定量测定。

1. 能通过信息（卤化银的颜色）判断卤元素的种类。

2. 能写出一卤代丙烷的水解方程式，及NaCl与AgNO3反应的化学方程式，列出C3H7Cl—AgCl的关系式，并完成相关的计算。