**高二年级化学第5课时《有机化学中的氧化还原反应A》**

**学习指南**

|  |  |
| --- | --- |
| 学习主题 | 有机化学中的氧化还原反应 |
| 学习目标 | 1.能够从“加氧、去氢”或“加氢、去氧”角度认识有机化学中的氧化还原反应，完善认识有机反应类型的角度。2.能够基于化合价的角度认识有机化学中的氧化还原反应，能够分析得失电子数目，能够进行定量计算。3.通过氧化还原在实现物质转化、有机物结构测定、食品防腐等方面的应用，体现化学学科的价值立意。 |
| 学法指导 | 要能够从三个层次理解有机化学中的氧化还原反应，一是实现了哪类物质向哪类物质的转化；二是转化过程中是如何成键、断键的；三是能够对转化进行定量研究。 |
| 学习任务 | 1.有机物中氧化反应、还原反应定义及其应用。2.常见的有机氧化反应和还原反应举例分析。3.从官能团转化、化学键角度分析有机物的氧化、还原。4.认识物质类别不同、官能团不同，其氧化性、还原性不同，转化的试剂和条件不同。5.有机物存在多个官能团时检验官能团的试剂、顺序和如何排除干扰；发生氧化、还原时如何保护另一基团不发生变化。6.基于化合价的角度认识有机化学中的氧化还原反应，能够分析得失电子数目，能够进行定量计算。7.基于组成变化分析氧化、还原反应，进行定量计算。 |