

卷5 2025 年普通高中学业水平选择性考试（江苏卷）

| 题号 | 题型 | 考点 |
|----|------|---------------------------------------|
| 1 | 选择题 | 物质转化与工业生产 |
| 2 | | 工业合成氨、湿法炼铜、高炉炼铁、接触法制硫酸 |
| 3 | | 化学用语 |
| 4 | | 核外电子排布式、同位素、原子结构示意图 |
| 5 | | 化学实验基本操作 |
| 6 | | 配制草酸溶液、润洗滴定管、滴定、量筒读数 |
| 7 | | 有机物的结构与性质 |
| 8 | | 超分子结构、元素周期律 |
| 9 | | 有机物的结构与性质 |
| 10 | | 同素异形体判断、键角比较、氢键 |
| 11 | | 化学/ 离子方程式正误判断 |
| 12 | | 火药爆炸、电解饱和NaCl溶液、重油裂解 |
| 13 | | 物质组成或性质 |
| 14 | | 物质的组成或性质与分离提纯方法的对应关系 |
| 15 | 非选择题 | 电化学原理的应用 |
| 16 | | 电极产物判断、离子移动方向、电化学计算 |
| 17 | | 有机物的结构与性质 |
| 18 | 非选择题 | 加成反应、杂化类型、原子共面 |
| 19 | | 化学反应机理分析 |
| 20 | | 化学键的断裂与形成、反应方程式的判断 |
| 21 | 非选择题 | 含铜化合物性质的实验探究 |
| 22 | | Cu^{2+} 浓度比较、产物判断、反应方程式 |
| 23 | | 水溶液中的粒子平衡综合 |
| 24 | 非选择题 | K值计算、溶液中粒子浓度的关系、 Na^{+} 浓度比较 |
| 25 | | 多平衡体系图像分析 |
| 26 | | 平衡移动、化学平衡计算 |
| 27 | 非选择题 | 工艺流程 |
| 28 | | K_{sp} 相关计算、晶胞掺杂 |
| 29 | | 有机合成与推断 |
| 30 | 非选择题 | 反应机理、官能团识别、手性碳原子、同分异构体书写、合成路线设计 |
| 31 | | 铁及其化合物的性质、金属的腐蚀原理、离子方程式书写、实验方案设计 |
| 32 | | 化学反应原理综合 |
| 33 | 非选择题 | 化学键、催化剂活性影响因素分析、转化率与选择性相关计算、试剂作用、原理分析 |
| 34 | | |
| 35 | | |