

卷 3 江苏省苏州市 2025 年高三阳光调研

题号	题型	考点内容	分值
1	选择题	化学与科技、石墨烯的分类	3
2		化学用语, 涉及粒子空间结构、化合物类型、电子式、原子结构示意图	3
3		实验装置及操作, 涉及气体的制备、侯氏制碱原理、灼烧装置的使用	3
4		元素周期律, 涉及原子半径、沸点、第一电离能、电负性	3
5		物质结构与性质, 涉及共价键类型、键角、化学键数目、基态原子核外电子排布式	3
6		化学反应的正误判断, 涉及化学方程式、离子方程式、热化学方程式以及电极反应式	3
7		化学与生活, 涉及物质的性质及应用	3
8		原电池工作原理	3
9		有机物的结构和性质, 涉及手性碳原子、官能团的性质、原子共价键数目	3
10		化学反应基本原理, 涉及反应的自发性、平衡常数、活化能以及氧化还原反应转移电子数	3
11		实验方案的设计与评价, 涉及淀粉的水解、 K_{sp} 的比较、非金属性强弱、氧化还原反应	3
12		水溶液中离子反应, 涉及电荷守恒、盐类水解、沉淀溶解平衡	3
13		化学平衡图像分析, 涉及转化率、催化剂、平衡的移动、速率对应的影响	3
14	非选择题	元素及其化合物, 涉及物质结构、反应方程式书写、热重曲线分析、归因分析	15
15		有机推断与合成, 涉及官能团名称、反应类型、同分异构体、合成路线设计	15
16		物质制备实验, 涉及方程式书写、 K_{sp} 相关计算、实验方案的设计、原因分析	16
17		化学反应原理, 涉及电极反应式、化学平衡移动、原因分析、反应机理的描述	15