

### 卷13 2025年1月普通高校招生选考科目考试（浙江卷）

题号	题型	考点
1	选择题	分子的极性 HCl、N <sub>2</sub> 、He、CH <sub>4</sub>
2		化学用语 电子排布式、结构简式、电子式
3		化学与生产生活 物质的性质与应用
4		元素推断与元素周期律 第一电离能、化学键的极性、最高价氧化物对应水化物的碱性、离子键百分数
5		实验室安全 吸收尾气、处理洒落水银、理废水中的Pb <sup>2+</sup>
6		氧化还原反应规律 转移电子数、还原产物判断、氧化性比较
7		物质的结构、性质及用途 膨松剂、轮胎材料、砂轮磨料、银镜反应
8		化学方程式的书写 化学方程式的正误判断
9		有机物的结构和性质 质谱法、缩聚反应、手性碳原子
10		粗盐的提纯 试剂的选择及加入的先后顺序、实验基本操作
11		化学反应与能量 反应自发性判断、平衡移动、活化能
12		电化学原理 电解质对充放电速率的影响、温度对电子转移的影响、电极的判断
13		晶体的结构和性质 晶体类型、配位键、热稳定性
14		反应机理分析 催化剂的判断、取代基的迁移能力、有机反应类型
15		水溶液中的离子平衡 水解常数、电离常数及溶度积常数等的转化与应用
16		微工艺流程分析 操作分析、计算氮含量、试剂用量
17	非选择题	物质结构与性质 原子结构、晶胞分析、制备H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> 的实验方案设计及操作
18		化学反应原理综合 外界条件对平衡的影响、电极反应式、反应自发性、化学平衡图像分析
19		化学实验综合 仪器的作用、干燥剂的选择、实验操作顺序
20		有机合成与推断 官能团名称、化学方程式书写、同分异构体、合成路线设计