

卷4 山东省实验中学2025年高三第三次诊断

题号	题型	考点
1	选择题	化学与STSE
2		混凝剂、供氧剂、强除水剂
3		化学实验基础
4		物质分离、蒸馏、测定气体体积、沉淀转化
5		化学用语
6		HF 链状结构、球棍模型、电离方程式、离子方程
7		物质结构与性质
8		晶体熔沸点、焰色试验、超分子、盐类水解
9		元素推断与元素周期律
10		第一电离能、简单离子半径、沸点、空间构型
11		有机物的结构与性质
12		分子式、同分异构体、反应类型
13		微米级纯水滴
14		杂化、共价键、反应机理、电子式
15		影响速率的因素、物质成分分析、离子方程式、热重曲线
16	非选择题	工艺流程
17		影响速率的因素、物质成分分析、离子方程式、热重曲线
18		沉淀溶解平衡曲线
19		曲线判断、溶解度计算、速率
20		水溶液中离子平衡图像
21	非选择题	浓度比较、pH计算、水的电离程度
22		化学实验基础
23		实验室制备气体及除杂
24		电解池工作原理
25		电子的移动方向、电解质溶液pH变化及离子移动
26	非选择题	反应机理历程分析
27		杂化方式、催化剂、手性碳原子
28		反应机理与结构融合
29		物质分析、键的极性、反应类型、氢键
30		弱电解质水溶液中的水解平衡
31	非选择题	电离平衡、浓度计算
32		物质结构与性质
33		电子排布式、VSEPR模型、电负性、 σ 键
34		化学工艺流程
35		方程式书写、成分分析、计算
36	非选择题	化学实验综合
37		仪器选择、浓度计算、数据分析
38		有机合成与推断
39		物质及官能团名称、物质结构简式分析、反应类型、化学方程式、同分异构体
40		化学反应原理综合
41	非选择题	ΔH 的计算、 ΔG 的应用、条件选择、平衡常数计算
42		
43		
44		
45		