

卷22 山东省高考名校名师联席命制 模拟强化卷（一）

题号	题型	考点
1	选择题	化学与生活、科技
2		阿司匹林、石灰硫黄合剂、纳米气凝胶、液氨
3		化学用语
4		球棍模型、电子式、价电子的轨道表示式、氧化还原反应计算
5		无机物转化
6		沸点比较, 物质分类, 第一电离能比较, 共价键的极性比较
7		化学实验基础
8		及侯氏制碱法、氢氧化亚铁制备、NaOH 溶液配制、双液原电池
9		有机物的结构与性质
10		原子共面、一氯取代产物、官能团的性质
11		物质结构与性质
12		分子的空间结构、氧化还原反应原理及计算
13		物质结构与性质
14		分子极性、结合质子能力、溶解度、稳定性
15		微工艺流程
16	非选择题	试剂保存、离子方程式、物质的循环利用
17		配合物的制备
18		杂化方式、 σ 键数目、可逆反应
19		化学平衡图像分析
20		反应焓正负、转化率与反应速率的关系、催化剂活性、曲线分析
21	非选择题	实验方案的设计与评价
22		检验氨根离子、浓硫酸性质、 K_a 大小
23		催化反应机理的分析
24		还原剂确定、化学键的断裂和形成、同位素标记法、化学方程式
25		电化学
26	非选择题	电极判断、电子流向、电极反应式、电化学计算
27		化学反应机理
28		反应热、活化能、催化剂选择性
29		水溶液中的粒子平衡
30		曲线判断、 K_{sp} 计算、守恒关系
31	非选择题	物质结构与性质
32		电子排布式的书写、元素周期表、配体、空间结构
33		有机合成与推断
34		物质及官能团名称、化学方程式的书写、有机酸酸性比较、合成路线设计
35		工艺流程综合
36	非选择题	元素周期表、方程式书写、 K_{sp} 计算、萃取率图像分
37		实验操作顺序、反应条件控制、仪器作用、离子方程式书写、滴定计算及误差分析
38		化学实验综合
39		化学反应原理综合
40		焓变和速率计算、勒夏特列原理、图像分析、压强平衡常数