

卷30 山东省高考名校名师联席命制 全真演练卷（四）

题号	题型	考点
1	选择题	化学与生活
2		肥皂去污、乙醇消毒、维生素C促进Fe吸收
3		元素周期律
4		核外电子数、电负性、同位素
5		反应历程分析
6		氧化剂与氧化产物的物质的量之比、转移电子数目、反应方程式
7		化学实验基础
8		仪器选用、实验操作
9		物质结构与性质
10		配位键、超分子、氢键、手性分子
11		有机物的结构与性质
12		分子式、官能团性质、显色反应、反应类型
13		物质制备实验
14		装置作用、反应焓正负、指示剂
15		化学反应机理分析
16		物质的结构、反应方程式的判断、同位素
17	非选择题	微工艺流程
18		滤渣主要成分、除铁剂、离子方程式
19		水溶液中的离子反应与平衡图像分析
20		K值相关计算、溶液中粒子浓度关系、平衡点移动方向
21		实验方案的设计与评价
22	非选择题	证明乙烯的还原性、结合离子能力、分解产物判定
23		反应机理与物质结构融合
24		键的稳定性、杂化方式、催化剂
25		新型有机电化学生成策略的工作
26		判断电极、阴离子交换膜、电解质判断、反应速率影响因素
27	非选择题	实验探究配合物的性质
28		共价键数目、配位键强度
29		化学反应图像分析
30		热化学方程式、催化剂活性、反应速率
31		物质结构与性质
32	非选择题	价电子排布式书写、等电子体、配位键、键角、晶胞相关计算
33		有机合成与推断
34		官能团名称、结构简式、反应方程式书写、反应类型、同分异构体
35		工艺流程
36		化学方程式书写、原因分析、流程分析、条件控制、循环利用
37	非选择题	化学实验综合
38		实验仪器、试剂的作用、离子方程式的书写、误差分析、纯度计算、物质的结构
39		化学反应原理综合
40	非选择题	盖斯定律、活化能、平衡常数计算、原因分析
41		
42		