

## 卷16 河南省高三阶段复习质量检测卷

题号	题型	考点
1	选择题	化学与传统文化
2		牛皮面、纤维素、桐油
3		化学用语
4		电子式、水合离子、球棍模型、系统命名
5		化学实验基础
6		物质分离、配制溶液、量取溶液
7		方程式正误判断
8		饱和 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 溶液与 $\text{CO}_2$ 的反应、 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 与稀硫酸的反应、铅酸蓄电池正极反应、 $\text{FeSO}_4$ 与 $\text{O}_2$ 的反应
9		物质结构与性质
10		氧化还原反应、结构式、盐类水解、空间构型
11		有机物的结构与性质
12		官能团种类、共价键数目、官能团性质、手性分子
13		化学实验基础
14		$\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{NH}_4\text{Cl}$ 、还原铁粉、 $\text{CuO}$ 的性质
15	非选择题	反应速率与平衡
16		反应焓计算、反应速率、平衡移动方向
17		元素推断与元素周期律
18		电离能、熔点、电负性比较
19	非选择题	电解原理
20		电解质溶液、电极反应式、离子交换膜、电化学相关计算
21		微工艺流程
22		试剂的作用、氧化还原反应
23	非选择题	物质结构与反应机理
24		键角及酸性比较、氧化还原反应
25		反应速率与平衡
26		曲线识别、反应调控、核磁共振氢谱、平衡常数
27	非选择题	水溶液中的离子反应与平衡
28		曲线识别、守恒关系、 $K$ 的计算、粒子浓度大小关系
29		工艺流程
30		pH计算、物质转化、离子方程式书写、分离提纯
31	非选择题	化学实验综合
32		滴定终点的判断、离子方程式书写、纯度计算
33		化学反应原理综合
34		反应热的计算、化学平衡图像分析、化学平衡状态的计算
35	非选择题	有机合成与推断
36		官能团名称、化学方程式的书写、同分异构体、合成路线推断
37		
38		