

卷1 2025 年普通高中学业水平选择性考试 (河北卷)

题号	题型	考点
1	选择题	物质分类
2		古建筑组件的主要成分
3		废液的处理、防护用具的佩戴、实验工具的正确选择、乙醇的性质
4		高分子材料的性质与应用
5		ABS高韧性工程塑料、聚氯乙烯、聚苯乙烯、热固性酚醛树脂
6		阿伏加德罗常数的应用
7		氢键、阳离子、原子、转移电子的数目计算
8		化学用语
9		核素符号、电子式、球棍模型、价层电子对互斥模
10		有机物的结构与性质
11		手性碳原子、杂化方式、官能团识别
12		气体的制备和检验
13		C_2H_2 、 SO_2 、 CO_2 、 H_2S 的制备及检验
14		物质结构与性质
15	非选择题	氮气的稳定性、苯的性质、天然水晶的结构、晶体熔点比较
16		元素推断与元素周期律
17		第二电离能、原子半径、沸点、电负性的比较
18		电解原理
19	非选择题	电极反应式及相关计算、离子迁移、溶液pH变化
20		晶胞结构的分析及相关计算
21		化学式、晶体密度
22		反应历程中的能量变化
23	非选择题	基元反应、活化能、速控步判断、反应吸放热判断
24		实验方案的设计与评价
25		平衡移动、 K_{sp} 大小比较、氧化还原反应规律、蛋白质的盐析与变性
26		水溶液中的离子平衡图像
27	非选择题	平衡常数计算、离子浓度大小比较
28		物质的制备实验
29		仪器名称、化学方程式书写、产率计算、试剂选择、实验操作顺序、试剂保存
30		工艺流程
31	非选择题	价层电子排布式、化学方程式书写、操作原因
32		化学反应原理综合
33		化学反应速率、催化剂对产率的影响、平衡图像分析、平衡常数的计算
34		有机合成与推断
35	非选择题	官能团名称、反应类型、有机物的命名、实验操作分析、化学方程式书写、同分异构体
36		
37		
38		