

泰安市高一化学上册期末考试考试完整版

1. 选择题

以下发明或发现中，属于化学史上中国对世界做出重大贡献的是（ ）

- ①造纸 ②印刷技术 ③火药 ④指南针 ⑤烧制陶瓷 ⑥合成有机高分子材料 ⑦人工合成牛胰岛素
⑧提出原子一分子学说

A.①②③④⑧ B.①③⑤⑦ C.②④⑤⑦ D.⑤⑥⑦⑧

2. 选择题

安徽古代科学家方以智在其《物理小识》卷七《金石类》中指出：有硃水者，剪银块投之，则旋而为水。其中的“硃水”指（ ）

A. 硝酸 B. 硫酸 C. 盐酸 D. 醋酸

3. 选择题

成语所承载的人文内涵非常丰富和厚重，大量成语出自传统经典著作，堪称中华文化的“活化石”，是中华民族宝贵的文化遗产。下列描述物质变化的成语：①滴水成冰；②死灰复燃；③木已成舟；④火烧赤壁；⑤沙里淘金；⑥火上浇油；⑦百炼成钢；⑧花香四溢；⑨玉石俱焚。其中属于化学变化的是（ ）

A.②③④⑤⑥⑦ B.④⑤⑥⑦⑨
C.①③④⑤⑧⑨ D.②④⑥⑦⑨

4. 选择题

X、Y、Z、W各代表一种物质，若 $X+Y=Z+W$ ，则X和Y的反应不可能是（ ）

A.盐和盐的反应 B.碱性氧化物和水的反应
C.酸与碱的反应 D.酸性氧化物和碱的反应

5. 选择题

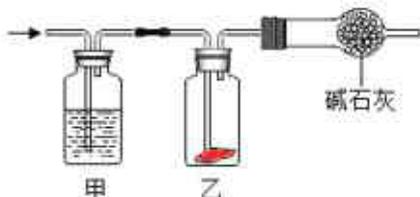
下列关于研究物质性质的基本程序的步骤顺序正确的是（ ）

- ①观察物质的外部特征
②实验和观察
③解释和结论
④预测物质的性质

A.①④②③ B.①②③④ C.②①③④ D.①④③②

6. 选择题

将潮湿的 Cl_2 通入如图所示装置中，一段时间后乙装置中红色干燥布条褪色。则甲装置中所盛试剂（足量）可能是（ ）



A.浓硫酸 B.NaOH溶液 C.KI溶液 D.饱和食盐水

7. 选择题

制印刷电路时常用氯化铁溶液作为“腐蚀液”，发生反应 $2FeCl_3+Cu=2FeCl_2+CuCl_2$ 。向盛有氯