

中考化学网上检测无纸试卷带答案和解析 (2022年山东省济宁市)

1. 选择题

下列有关物质的性质和用途, 不存在对应关系的是

- A. 干冰升华 人工降雨
- B. 大理石硬度大 建筑材料
- C. 钢快熔点高 金属导线
- D. 过氧化氢易分解 制取氧气

2. 选择题

日常生活中的下列做法, 一定含有化学变化的是

- A. 用胶带粘合破损书画
- B. 用白醋泡制软皮鸡蛋
- C. 用钢丝球擦除灶具污渍
- D. 用汽油清洗衣服油污

3. 选择题

从分子、原子角度对下面一些现象和变化的解释, 合理的是

- A. 花香四溢 分子很小, 质量也很小
- B. 热胀冷缩 温度变化, 分子或原子大小发生变化
- C. 滴水成冰 温度降低, 分子间隔变小、停止运动
- D. 食品变质 分子发生变化, 分子性质发生变化

4. 选择题

下列物质的分类, 不正确的一组是

- A. H_2O 、 MgO 、 H_2CO_3 都属于氧化物
- B. H_2S 、 H_2SO_3 、 H_2SO_4 都属于酸
- C. $NaOH$ 、 $Ca(OH)_2$ 、 $Fe(OH)_2$ 都属于碱
- D. $NaCl$ 、 Na_2CO_3 、 $NaHCO_3$ 都属于盐

5. 选择题

下列化学方程式书写和对反应类型的判断, 都正确的是

- A. $4Fe+3O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2Fe_2O_3$ 化合反应
- B. $Cu+2AgCl=2Ag+CuCl_2$ 置换反应
- C. $SiO_2+3C \xrightarrow{\text{高温}} SiC+2CO\uparrow$ 置换反应
- D. $BaCO_3+2HCl=BaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$ 复分解反应

6. 选择题

为探究物质溶解过程中的能量变化, 某同学设计图I所示装置。在盛有水的烧杯中放入一装有饱和硝酸钾溶液的试管, 向水中加入足量物质X, 搅拌。结合图II硝酸钾溶解度曲线, 对硝酸钾溶液变化的推断, 合理的是