

湖北2022年高三下期化学高考模拟在线免费考试

1.

下列有关说法错误的是

- A. 使用含有氯化钙的融雪剂会加快桥梁的腐蚀
- B. 为使鲜花保鲜，可在箱内放入高锰酸钾溶液浸泡过的硅藻土
- C. 雾霾是一种分散系，戴活性炭口罩的原理是吸附作用
- D. 常用危险化学品标志中的数字主要表示的是危险的级别

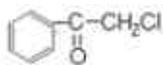
2.

下列说法不正确的是

- A. 钛被称为继铁、铝之后的第三金属，但目前主要用于尖端领域，是因为其制备或冶炼的成本远高于铁或铝
- B. 配制一定物质的量浓度的溶液时，固体溶解后未冷却就立即转移到容量瓶中定容，会使所配溶液浓度偏大
- C. 用酒精灯加热铝箔可使铝箔熔化，但熔化的铝并不滴落，是因为构成铝表面薄膜的氧化铝的熔点高于铝的熔点
- D. 胶体粒子的直径大于可见光的波长，能使光波发生散射

3.

苯氯乙酮是一种具有荷花香味且有强催泪作用的杀伤性化学毒剂，它的结构简式如图，下列说法不正确的是



- A. 分子式为C₈H₇OCl
- B. 在同一平面上的碳原子最多有8个
- C. 1摩尔苯氯乙酮最多可与3摩尔氢气发生加成反应
- D. 不存在与它同一类别的同分异构体

4.

设N_A为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

- A. 0.1mol O₂完全反应时，转移的电子数一定为0.4N_A
- B. 在标准状况下，1mol SO₃体积约为22.4 L
- C. 含1mol FeCl₃的饱和溶液最多可形成胶体粒子数为N_A
- D. 1mol 葡萄糖与足量的钠反应能产生2.5mol H₂

5.

下列评价合理的是

选项

离子方程式或实验操作与现象

评价

- A. FeBr₂溶液与等物质的量的Cl₂反应: 2 Fe²⁺+2 Br⁻+2 Cl₂=2 Fe³⁺+4 Cl⁻+Br₂ 错误