

济南市2022年高三化学上半年高考模拟带参考答案与解析

1.

化学与生活、社会发展息息相关，下列有关说法不正确的是

- A. “青蒿一握，以水二升渍，绞取汁”，上述对青蒿素的提取过程属于化学变化
- B. “霾尘积聚难见路人”，雾霾所形成的气溶胶有丁达尔效应
- C. “熬胆矾铁釜，久之亦化为铜”，该过程发生了置换反应
- D. 古剑“沈卢”“以剂钢为刃，柔铁为茎干，不尔则多断折”，剂钢指的是铁的合金

2.

下列化学实验基本操作错误的是

- A. 熄灭酒精灯时，用灯帽盖灭，而且盖两次
- B. 给试管里液体加热，液体应不超过试管容积的三分之一
- C. 给试管加热时，应用手拿住试管夹的短柄
- D. 试管洗涤干净后要管口向下，倒放在试管架上

3.

设 N_A 为阿伏加德罗常数，下列关于物质结构的说法不正确的是

- A. 12 g 金刚石含有的共价键数目为 $2N_A$
- B. 1 mol 甲醇中含有的共价键数目为 $5N_A$
- C. 1 mol NH_3 中含有 $4N_A$ 对共用电子对
- D. 常温常压下，8 g O_2 含有 $4N_A$ 个质子

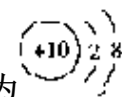
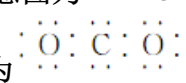
4.

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列叙述中，正确的是

- A. 12.0g $NaHSO_4$ 晶体中阳离子和阴离子的总数为 $0.3 N_A$
- B. 14g 分子式 C_nH_{2n} 的链烃中含有的碳碳双键的数目一定为 N_A/n
- C. 标准状况下，1L 液态水中含有的 H^+ 数目为 $10^{-7}N_A$
- D. 足量Zn与一定量的浓硫酸反应，产生22.4L 气体时，转移的电子数为 $2 N_A$

5.

下列化学用语或模型表达正确的是()

- A. 乙烯的比例模型为 
- B. Na^+ 的结构示意图为 
- C. 葡萄糖的实验式为 $C_6H_{12}O_6$
- D. CO_2 的电子式为 

6.

氧元素是地壳中含量最多的元素。下列说法中正确的是()

- A. $^{16}O_2$ 与 $^{18}O_3$ 互为同位素
- B. 氧元素与其他短周期非金属元素均能形成酸性氧化物
- C. 氧与钠形成的稳定化合物中，阴、阳离子个数比均为1:2
- D. O_2 变成 O_3 以及 ^{16}O 变成 ^{18}O 的变化均属于化学变化

7.

下列有关说法错误的是()

- A. H_2O_2 、 Na_2O_2 都属于过氧化物、都存在非极性共价键