

2022高二下学期人教版高中化学开学考试

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”，屠呦呦对青蒿素的提取属于物理变化
- B. 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. 李白诗句“炉火照天地，红星乱紫烟”，“紫烟”指“炉”中碘升华的现象

2.

已知常温下二氯化二硫(S_2Cl_2)为红棕色液体，其结构式为Cl-S-S-Cl。其制备反应及与水反应的化学方程式如下：① $CS_2+3Cl_2 \xrightarrow{111\sim 140^\circ C} CCl_4+S_2Cl_2$ ② $2S_2Cl_2+2H_2O=4HCl+SO_2\uparrow+3S\downarrow$ 则下列说法正确的是（ ）

- A. 反应①中 CS_2 作氧化剂
- B. 反应②中 S_2Cl_2 既作氧化剂又作还原剂
- C. 反应①中每生成1mol S_2Cl_2 转移4mol电子
- D. 反应②中氧化产物与还原产物的物质的量之比为3:1

3.

有8种物质：①环己烷；②苯；③聚乙烯；④1,3-丁二烯；⑤乙二醇；⑥邻二甲苯；⑦环己烯；⑧乙醛。既能使酸性高锰酸钾溶液褪色又能与溴水反应使之褪色的是（ ）

- A. ④⑦⑧ B. ④⑤⑧ C. ③④⑤⑦⑧ D. ③④⑤⑧

4.

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值,下列叙述正确的是（ ）

- A. 2.24 L乙烷中含有的共价键数为 $0.7N_A$
- B. 23 g钠在空气中充分燃烧生成过氧化钠时氧气得电子数为 $2N_A$
- C. 11g超重水($^3H_2^{16}O$)中含有的中子数为 $6N_A$
- D. 0.1mol N_2 与0.3mol H_2 在一定条件下充分反应后，生成 NH_3 分子数为 $0.2N_A$

5.