

高一12月月考化学题同步训练免费试卷（2021-2022年山西省晋中市祁县中学校）

1. 选择题

化学与生活、社会发展息息相关，下列说法不正确的是()

- A.“熬胆矾铁釜，久之亦化为铜”，该过程发生了置换反应
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.“春蚕到死丝方尽，蜡炬成灰泪始干”诗句中涉及氧化还原反应
D.“青蒿一握，以水二升渍，绞取汁”，体现的屠呦呦对青蒿素的提取属于化学变化

2. 选择题

下列说法正确的是

- ①标准状况下， 6.02×10^{23} 个气体分子所占的体积约为22.4 L ②0.5 mol N_2 的体积为11.2 L ③标准状况下，1 mol H_2O 的体积为22.4 L ④常温常压下，28 g CO与 N_2 的混合气体所含原子数为 $2N_A$ ⑤任何气体的气体摩尔体积都约为 $22.4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$ ⑥标准状况下，体积相同的两种气体的分子数一定相同
A.①③⑤ B.④⑥ C.③④⑥ D.①④⑥

3. 选择题

下列实验目的能达到的是()

- A.将58.5g NaCl溶于1L水中可得 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的NaCl溶液
B.将标准状况下22.4L HCl溶于1L水中可得 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 盐酸
C.将78g Na_2O_2 溶于水，配成1L溶液可得到浓度为 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的溶液
D.将25.0g胆矾($CuSO_4 \cdot 5H_2O$)溶于水后配成100mL溶液所得溶液浓度为 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

4. 选择题

下列说法正确的是()

- A.根据物质能否导电，可以将化合物分为电解质和非电解质
B.电解质与非电解质的本质区别，是在水溶液或熔化状态下能否电离
C.酸、碱和盐类都属于电解质，其他化合物都是非电解质
D.常见的强酸、强碱和大部分盐都是强电解质，其他化合物都是非电解质

5. 选择题

下列各物质所含原子数目，按由大到小顺序排列正确的是()

- ①8.5克 NH_3 ②标准状况下22.4L氦气 ③4°C时9mL水 ④0.2mol H_3PO_4
A.①④③② B.④③②① C.②③④① D.④①③②

6. 选择题

下列关于物质分类的正确组合是()

酸 碱 盐 酸性氧化物 电解质

A. $NaHSO_4$ Na_2CO_3 $CaCO_3$ CO_2 $BaSO_4$

B. H_2SO_4 $NaOH$ NH_4Cl SO_2 Fe