

2021-2022年高一上半期第二次段考化学题带答案和解析（江西省新余市分宜中学）

1. 选择题

贴有图所示标志的槽罐车内可能装有：



- A. 液氯 B. 汽油
C. 浓硫酸 D. 四氯化碳

2. 选择题

我国明代《本草纲目》中收载药物1892种，其中“烧酒”条目下写道“自元时始创其法，用浓酒和糟入甑，蒸令气上……其清如水，味极浓烈，盖酒露也。这里所用的“法”是指（）

- A. 萃取 B. 渗析 C. 蒸馏 D. 升华

3. 选择题

通过加入适量的化学药品，采用恰当的分离混合物的方法除去杂质，下列做法中正确的是（括号内的物质为杂质）

- A. N_2 (O_2)：通过灼热的CuO粉末,收集气体
B. KNO_3 溶液 ($AgNO_3$)：加适量KCl溶液，过滤
C. NaCl溶液 (I_2)：加酒精，分液
D. CO_2 (HCl)：通入NaOH溶液洗气，收集气体

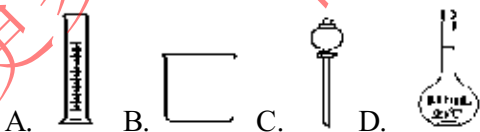
4. 选择题

某固体NaOH因吸收了空气中的 CO_2 而含有碳酸盐杂质，现在要将该固体NaOH配制成较纯的溶液，则其主要的实验操作过程应是

- A. 溶解、加适量 $BaCl_2$ 溶液、过滤 B. 溶解、加适量 $CaCl_2$ 溶液、过滤
C. 溶解、加适量 $Ca(OH)_2$ 溶液、过滤 D. 溶解、加适量盐酸、加热

5. 选择题

配制一定物质的量浓度的硫酸溶液，不需用的仪器是（）



6. 选择题

同温同压下，质量相同的 CO_2 、 H_2 、 O_2 、 CH_4 、 SO_2 五种气体，下列说法错误的是

- A. 所占的体积由大到小的顺序是： $H_2 > CH_4 > O_2 > CO_2 > SO_2$
B. 所含分子数由多到少的顺序是： $H_2 > CH_4 > O_2 > CO_2 > SO_2$
C. 所含的电子数由多到少的顺序是： $SO_2 > CO_2 > O_2 > CH_4 > H_2$
D. 密度由大到小的顺序是： $SO_2 > CO_2 > O_2 > CH_4 > H_2$

7. 选择题

在干燥的烧瓶中充满标准状况的HCl与 N_2 的混合气体，已知 N_2 与HCl的物质的量之比为4:1，HCl可完全溶解在水中。将烧瓶倒扣于水槽中，因气体溶解使水进入烧瓶形成溶液(溶解多少气体，