

2022广东高一上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

东汉魏伯阳在《周易参同契》中对汞的描述：“……得火则飞，不见埃尘，将欲制之，黄芽为根。”这里的“黄芽”是指

- A. 金 B. 硫 C. 铜 D. 铁

2.

“分类”是一种思想方法，在化学发展中起到了重要的作用。下列说法正确的是()

- A. Na_2O 和 Na_2O_2 均能与 H_2O 反应生成 NaOH ，故二者都是碱性氧化物
B. 根据分散系是否具有丁达尔现象将分散系分为溶液、胶体和浊液
C. 根据水溶液能否导电将化合物分为电解质和非电解质
D. 碱性氧化物一定是金属氧化物，酸性氧化物不一定是非金属氧化物

3.

下列仪器常用于物质分离的是

- ①漏斗 ②试管 ③蒸馏烧瓶 ④天平 ⑤分液漏斗 ⑥研钵
A. ①③④ B. ①②⑥ C. ①③⑤ D. ①③⑥

4.

下列说法正确的是A

- A. 1mol O_2 在任何情况下都是32g B. 摩尔是一个基本物理量
C. H_2SO_4 的摩尔质量是98g D. 1摩尔氢的质量是2g

5.

下列各项操作中符合“先出现沉淀后沉淀完全溶解”现象的是()

- ①向饱和碳酸钠溶液中通入 CO_2 至过量 ②向 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体中逐滴滴加稀 H_2SO_4 至过量
③向 BaCl_2 溶液中通入 CO_2 至过量 ④向澄清石灰水中逐渐通入 CO_2 至过量
⑤向 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液中逐滴滴加 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 至过量 ⑥向 NaAlO_2 溶液中逐滴滴加盐酸至过量
A. 全部 B. ②③④⑤⑥ C. ②③④⑥ D. ②④⑥