

2022吉林高一上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

下列仪器用酒精灯加热时,需垫石棉网的是()

①烧杯 ②坩埚 ③锥形瓶 ④蒸发皿 ⑤试管 ⑥蒸馏烧瓶 ⑦表面皿

A.②④⑤ B.①⑥⑦ C.③④⑥ D.①③⑥

2.

配制一定物质的量浓度的NaCl溶液时,导致浓度偏高的原因可能是()

A.移液时,不慎将液体流到瓶外 B.容量瓶盛过NaCl溶液,使用前未洗涤
C.容量瓶中原有少量的蒸馏水 D.定容时仰视容量瓶刻度线

3.

某实验室仅有如下仪器或用具:烧杯、铁架台、铁圈、三脚架、漏斗、滤纸、分液漏斗、石棉网、酒精灯、玻璃棒、量筒、蒸发皿、圆底烧瓶、火柴、锥形瓶。从缺少仪器的角度来看,不能进行的实验操作是()

A.蒸发 B.萃取 C.过滤 D.蒸馏

4.

下列有关阿伏加德罗常数(N_A)的说法正确的是()

A.32g O_2 所含的原子数目为 N_A B.0.5mol H_2O 含有的原子数目为1.5 N_A
C.标准状况下,22.4L H_2O 中含有的 H_2O 分子数目为 N_A
D.常温常压下,11.2L氯气中含有氯气分子0.5 N_A

5.

下列叙述正确的是()

A.摩尔是物质的量的单位 B.1mol H_2O 中含有1mol H_2 和1mol O
C.NaOH的摩尔质量是40g D.2mol H_2O 的摩尔质量是1mol H_2O 摩尔质量的2倍

6.

在含有下列各离子组的溶液中,能大量共存且溶液为无色透明的是()

A. Na^+ 、 Cu^{2+} 、 Cl^- 、 SO_4^{2-} B. Ba^{2+} 、 K^+ 、 OH^- 、 NO_3^-
C. K^+ 、 Ca^{2+} 、 NH_4^+ 、 CO_3^{2-} D. OH^- 、 Na^+ 、 Cl^- 、 HCO_3^-