## 2022海南高二下学期人教版高中化学期末考试

1.
化学与生活密切相关。下列应用中利用了物质氧化性的是( )
A. 明矾净化水 B. 纯碱去油污
C. 食醋除水垢 D. 漂白粉漂白织物
2.
下列关于金属的一些说法不正确的是( )
A. 工业上金属Mg、Cu都是用热还原法制得的
B. 合金的性质与其成分金属的性质不完全相同
C. 银质器皿日久表面会逐渐变黑是由于生成了Ag <sub>2</sub> S
D. Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> 、MgO可用耐作高温材料
3.
下列物质的分类结果全部正确的是( )
A. NO <sub>2</sub> —酸性氧化物 Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub> —碱性氧化物 Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> —两性氧化物
B. 汽油—混合物 — 胆矾—纯净物 HD—单质
C. 纯碱—碱 硫化氢—酸 小苏打—酸式盐
D. 液氯 非电解质 硫酸钡—强电解质 醋酸—弱电解质
$^+$ $^+$ $^+$ $^+$ $^+$ $^+$ $^+$ $^+$
A. M B. $M^{2+}$ C. $M^{3+}$ D. $MO^{2+}$
5

配制 $240 \text{ mL } 1.84 \text{ mol·L}^{-1}$ 稀硫酸,下列操作正确的是(

- A. 将蒸馏水缓慢注入盛有一定量浓硫酸的烧杯中,并不断搅拌至冷却
- B. 必需的定量仪器有100 mL量筒、250 mL容量瓶和托盘天平