

2022江苏高三上学期苏教版高中化学月考试卷

1.

下列叙述不能体现十九大报告中的环境和科技相关主旨的是

- A. “水域蓝天，拒绝污染”：严控PM2.5排放，改善雾霾天气
- B. “化学，引领科技进步”：研究合成光纤技术，让通讯更快捷
- C. “节能减排，低碳经济”：综合利用煤和石油，发展绿色化学
- D. “化学，让生活更美好”：积极开发风力发电，让能源更清洁

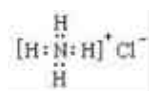
2.

下列化学用语表示正确的是



A. 质量数为37的氯原子: $^{37}_{17}\text{Cl}$

B. 对羟基苯甲醛的结构简式:



C. 氯化铵的电子式:

D. 丙烷球棍模型:

3.

硫铁矿焙烧后的烧渣含有 Fe_2O_3 、 FeO 、 SiO_2 、 Al_2O_3 ，用过量的硫酸浸取，过滤，将滤液分别与下列指定物质反应，所得溶液中主要存在的一组离子正确的是

- A. 过量 Cl_2 : Fe^{2+} 、 H^+ 、 Al^{3+} 、 Cl^- 、 SO_4^{2-}
- B. 过量 SO_2 : Fe^{2+} 、 H^+ 、 Al^{3+} 、 SO_4^{2-}
- C. 过量氨水: NH_4^+ 、 AlO_2^- 、 SO_4^{2-} 、 OH^-
- D. 过量 Na_2O_2 : Na^+ 、 Fe^{3+} 、 SO_4^{2-} 、 OH^-

4.

CuBr 是一种白色晶体，见光或潮湿时受热易分解，在空气中逐渐变为浅绿色。实验室制备 CuBr 的反应原理为 $\text{SO}_2 + 2\text{CuSO}_4 + 2\text{NaBr} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{CuBr} \downarrow + 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ 。用下列装置进行实验，不能达到实验目的的是



- A. 用装置甲制取 SO_2
- B. 用装置乙制取 CuBr
- C. 用装置丙避光将 CuBr 与母液分离
- D. 用装置丁干燥 CuBr