

2022届九年级中考三模化学题免费试卷（湖北省黄冈中学联考）

1.

化学为人类社会进步作出了重要的贡献，下列对化学的认识中正确的是（ ）

- A. 食用加碘食盐能够有效预防大脖子病，因此我们应该尽可能多的补充加碘食盐.
- B. 减少化石燃料的燃烧，有助于节能减排，增强发展的可持续性
- C. KNO_3 和 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 都是复合肥料，为植物生长提供N、P、K等营养元素
- D. 为减少水体污染，农业上应禁止使用农药和化肥

2.

有两种粒子，他们的核内质子数不相等，核外电子数相等，这两种粒子不可能是（ ）

- ①不同元素的原子 ②不同的分子 ③分子和离子 ④不同的离子
- A. ①②④ B. ①② C. ①②③ D. ②③④

3.

归纳总结正确的是

A. 化学之最

B. 化学与生活

- ①天然存在的最硬的物质：金刚石
- ②地壳中含量最高的金属元素：铁

- ①煤气泄露：开排风扇
- ②水壶中的水垢：用食醋除去

C. 性质与用途

D. 环境保护

- ①木炭有可燃性：作燃料

- ①废旧电池：随意丢弃

- ②稀有气体通电后发出有色光：作电光源
- ②工业污水：处理后排放

- A. A B. B C. C D. D

4.

物质与水发生复分解反应称为水解反应．例如： $\text{Al}_2\text{S}_3 + 6\text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{H}_2\text{S}\uparrow$ ．根据上述观点，下列说法中不正确的是（ ）

- A. NaF 的水解产物是 NaOH 和 HF
- B. CaO_2 的水解产物是 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 和 H_2O_2
- C. PCl_3 的水解产物之一是 PH_3
- D. Mg_3N_2 水解产物是 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 和 NH_3

5.

小金做了如下实验：将4.2克铁粉和4.0克氧化铜粉末均匀混合，然后一次性投入盛有200克9.8%稀硫酸的大烧杯中。观察到如下现象：立即出现红色固体，前阶段没有明显的气泡产生，后阶段产生大量无色气泡，充分反应后上层清液是浅绿色。由此小金作出下列判断，其中不合理的