

高一后半期期末考试化学题同步训练免费试卷（2021-2022年重庆市第一中学）

1. 选择题

物质的性质决定其用途。下列说法正确的是

- A. 二氧化氯具有强氧化性，可用来漂白织物
- B. 氯化铝是强电解质，可电解其水溶液获得金属铝
- C. 石英坩埚耐高温，可用来加热熔化烧碱、纯碱等固体
- D. 铜的金属活动性比铝弱，可用铜罐代替铝罐贮运浓硝酸

2. 选择题

下列有关化学用语使用正确的是：



A. 甲烷分子的球棍模型：

B. SCN⁻的结构式：[S—C≡N]⁻

C. 次氯酸的电子式： $\text{H} \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}} \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}} :$

D. 氯化镁的电子式： $[\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}} :]^- \text{Mg}^2+ [\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}} :]^-$

3. 选择题

根据元素周期律，由下列事实进行归纳推测，推测合理的是

选项事实

推测

A 氨气易于溶于水生成NH₃·H₂O

磷化氢易溶于水生成PH₃·H₂O

B Si是半导体材料，同主族的Ge也是半导体材料第IVA族的元素的单质都可作半导体材料

C HCl在1500℃时分解，HI在300℃时分解

HBr的分解温度介于二者之间

D H₂Se的沸点比H₂S的高

H₂S的沸点比H₂O的高

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

4. 选择题

将盛有NH₄HCO₃粉末的小烧杯放入盛有少量醋酸的大烧杯中。然后向小烧杯中若加入盐酸，反应剧烈，醋酸逐渐凝固；若加入适量水，粉末溶解，醋酸无明显变化。由此可见

- A. NH₄HCO₃和盐酸的反应是放热反应
- B. 该反应中，热能转化为产物内部的能量
- C. 加水时，粉末溶解无热量变化