

## 鹤岗市高一化学2022年下期开学考试无纸试卷

### 1. 选择题

在自然界中，既能以化合态存在又能以游离态存在的元素是

A. 碳 B. 硅 C. 氯 D. 铝

### 2. 选择题

将金属钠分别投入下列物质的稀溶液中，有气体放出且有沉淀生成的是

A. 稀盐酸 B.  $\text{NH}_4\text{Cl}$  C.  $\text{CuCl}_2$  D.  $\text{NaOH}$

### 3. 选择题

推的思维方法在化学学习与研究中有时会产生错误结论，下列几种类推结论中错误的是

- ①钠与水反应生成 $\text{NaOH}$ 和 $\text{H}_2$ ；所有金属与水反应都生成碱和 $\text{H}_2$
- ②铁露置在空气中一段时间后就会生锈；性质更活泼的铝不能在空气中稳定存在
- ③化合物 $\text{NaCl}$ 的焰色为黄色； $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 的焰色也为黄色
- ④密度为 $1.1 \text{ g/cm}^3$ 与密度为 $1.2 \text{ g/cm}^3$ 的 $\text{NaCl}$ 溶液等体积混合，所得 $\text{NaCl}$ 溶液的密度介于 $1.1 \text{ g/cm}^3$ 与 $1.2 \text{ g/cm}^3$ 之间； $\text{Na-K}$ 合金的熔点应介于 $\text{Na}$ 和 $\text{K}$ 的熔点之间

A. ①③ B. ③④ C. ①②③④ D. ①②④

### 4. 选择题

纯碱和小苏打是厨房中两种常见的用品，它们都是白色固体，下列区分这两种物质的方法中正确的是

- A. 分别用砂锅加热两种样品，全部分解挥发没有残留物的是小苏打
- B. 用洁净铁丝蘸取两种样品在煤气火焰上灼烧，使火焰颜色发生明显变化的是小苏打
- C. 取两只小玻璃杯，分别加入少量的两种样品，再加入等量的食醋，产生气泡快的是小苏打
- D. 先将两样品配成溶液，分别加入澄清石灰水，无白色沉淀生成的是小苏打

### 5. 选择题

下列各项操作中，不发生“先产生沉淀，然后沉淀又溶解”现象的是

- ①向饱和碳酸钠溶液中通入过量的 $\text{CO}_2$ ； ②向 $\text{NaAlO}_2$ 溶液中逐滴加入过量的稀盐酸；
- ③向 $\text{AlCl}_3$ 溶液中逐滴加入过量的稀氢氧化钠溶液； ④向硅酸钠溶液中逐滴加入过量的盐酸

A. ①② B. ①③ C. ①④ D. ②③

### 6. 选择题

下列物品或设备：①水泥路桥②门窗玻璃③水晶项链 ④石英钟表⑤玛瑙手镯⑥硅太阳能电池⑦光导纤维⑧计算机芯片。所用材料为 $\text{SiO}_2$ 或要用到 $\text{SiO}_2$ 的是

A. ①②③④⑤⑦ B. 全部 C. ③④⑤⑦⑧ D. ①②⑦⑧

### 7. 选择题

下列反应的离子方程式正确的是

- A. 向 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液加入等物质的量的硫酸： $\text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^- + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- B.  $\text{BaCO}_3$ 溶于醋酸： $\text{BaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ba}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
- C. 将 $\text{Cl}_2$ 通入水中： $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Cl}^- + 2\text{H}^+ + \text{ClO}^-$
- D. 向 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 溶液中通入过量 $\text{CO}_2$ 气体： $\text{CO}_3^{2-} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HCO}_3^-$