

山西省高一下学期3月联合考试

化学

本试卷满分100分，考试用时75分钟。

1. 本试卷主要考试内容：人教版必修第一册、必修第二册第五章。

2. 可能用到的相对原子质量：H1 C12 N14 O16 Na23 Si28 S32 Fe56 Cu64

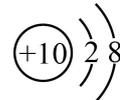
一、选择题：本题共15小题，每小题3分，共45分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

1. 化学与生产、生活密切相关，下列说法正确的是

- A. 四氧化三铁常用作油漆的红色颜料
- B. 碳酸钙和二氧化硅均为制作玻璃的原料
- C. 焰色试验利用了金属元素的化学性质
- D. 次氯酸能用来杀死水中的细菌，利用了次氯酸的酸性

2. 实验室常用稀硫酸与锌反应来制备氢气，发生反应的化学方程式为 $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{稀}) + \text{Zn} = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ ，

下列说法正确的是

- A. 中子数为2的H原子： ${}^2_1\text{H}$
- B. O^{2-} 的结构示意图：
- C. 简单离子半径： $\text{S}^{2-} > \text{O}^{2-}$
- D. ZnSO_4 为共价化合物

3. 下列化学式与其俗称不相符的是

化学式	$2\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	S	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
俗称	生石膏	蓝矾	硫黄	酒精
选项	A	B	C	D

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

4. 下列说法错误的是

- A. 不能与酸反应的氧化物一定可以与碱反应
- B. 共价化合物一定不含离子键
- C. 离子化合物可能含非极性共价键

D. 金属氧化物可能是酸性氧化物

5. 家庭厨卫管道的固体疏通剂的主要成分含有 NaOH 和铝粉，下列说法正确的是

A. NaOH 可用作治疗胃酸过多的中和剂

B. 铝在空气中不易生锈，是由于铝为不活泼金属

C. 在一定条件下，铝粉与氧化铁粉末可发生置换反应

D. 将该固体疏通剂投入足量的水中，每转移 0.3 mol 电子，同时生成 3.36 L 气体

6. 氮化硅是一种性能优异的无机非金属材料，下列说法正确的是

A. 硅通常直接用作光导纤维的通信材料

B. 氮化硅的摩尔质量：42

C. 原子半径：Si > N

D. 硅在元素周期表中的位置为第三周期第 VIA 族

7. 对于反应 $2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) + \text{Cu} \xrightarrow{\Delta} \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ ，下列说法正确的是

A. 该反应中浓硫酸只体现氧化性

B. 每生成 2.24L SO_2 ，同时消耗 0.2mol $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓})$

C. 该反应中氧化剂与还原剂的物质的量之比为 1: 2

D. 每转移 0.2mol 电子，同时消耗 6.4g 铜

8. 下列溶液(足量)能够区分 SO_2 和 CO_2 气体的是

A. 硫化氢

B. 氯化钙

C. 硫酸钠

D. 氢氧化钡

9. 普通玻璃是以纯碱、石灰石和石英砂为原料制备而成的，主要成分为 Na_2SiO_3 、 CaSiO_3 和 SiO_2 。下列说法正确的是

A. 石英砂的主要成分为 SiO_2 ， SiO_2 常用作电路板材料

B. Na_2SiO_3 和 CaSiO_3 ，从其组成的阴离子来看，都属于硅酸盐

C. 纯碱所形成的溶液能使紫色石蕊溶液变红

D. 实验室常用块状的石灰石与稀硫酸反应制备 CO_2

10. 下列说法正确的是

A. 能褪色的反应不一定是氧化还原反应

B. 消毒剂都具有强氧化性

C. 净水剂都是消毒剂

D. 具有强氧化性的物质都能用作漂白剂

11. 实验室常用 KClO_3 固体和浓盐酸反应制取氯气，反应的化学方程式为

$a\text{KClO}_3 + b\text{HCl}(\text{浓}) = c\text{KCl} + d\text{Cl}_2 \uparrow + e\text{H}_2\text{O}$ 。下列说法正确的是

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/175241034141011040>