

## 2018 年深圳市中考化学试卷答案与解析

1. 【答案】A

【考点】化学语言

【解析】B 选项应为  $2\text{O}$ ；C 选项应为  $4\text{SO}_4^{2-}$ ；D 选项应为  $5\text{CO}$ 。

2. 【答案】D

【考点】化学与生活

【解析】过度施用农药化肥会对环境造成破坏。

3. 【答案】A

【考点】化学基础

【解析】B 选项中三种物质的 pH 是由小到大；C 选项地壳中的元素含量由高到低应该是 O、Si、Al、Fe；D 选项三种气体的密度由大到小应该是  $\text{CO}_2$ 、 $\text{O}_2$ 、 $\text{H}_2$ 。

4. 【答案】C

【考点】综合考察

【解析】A 选项中 pH 试纸不能直接浸入待测液；B 选项中除  $\text{NaHCO}_3$  外， $\text{CaCO}_3$  等也能与盐酸反应生成  $\text{CO}_2$ ；D 选项中白磷燃烧产生大量白烟。

5. 【答案】C

【考点】化学实验

【解析】A 选项中为水的三态变化，属于物理变化；B 选项中为吸附，不能除去所有的杂质；D 选项为浓硫酸的稀释，过程中放出大量热。

6. 【答案】D

【考点】元素信息

【解析】A 选项中锌为金属元素；B 选项中锌的中子数为 35；C 选项中锌的相对原子质量为 65.38。

7. 【答案】B

【考点】化学式及其计算

【解析】A 选项中维生素  $\text{A}_1$  为有机物；C 选项中维生素  $\text{A}_1$  中 C、H 元素质量比为 8 : 1；D 选项应为一个维生素  $\text{A}_1$  分子由 20 个碳原子、30 个氢原子、1 个氧原子构成。

8. 【答案】C

【考点】反应微观示意图

【解析】A 选项中 B 物质为单质；C 选项中 B 物质里的 H 元素为 0 价，C、D 物质里的 H 元素为 +1 价；D 选项中反应前后原子数目未改变。

9. 【答案】D

【考点】溶解度曲线

【解析】A 选项中没有说温度，不能比较甲和乙的溶解度；B 选项中甲物质的溶解度随温度升高而升高；C 选项中  $a_1^\circ\text{C}$  时，乙的饱和溶液中溶质与溶剂的质量为 3 : 10。

10. 【答案】B

【考点】除杂

【解析】B选项中加入硫酸会与Fe粉反应。

11. 【答案】(1) CH<sub>4</sub>；做燃料

(2) 黑色固体溶解，溶液由无色变为蓝色

(3) Na<sub>2</sub>O + H<sub>2</sub>O = 2NaOH；化合

(4) CuSO<sub>4</sub> + 2NaOH = Cu(OH)<sub>2</sub>↓ + Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

(5) c

【考点】物质的性质及物质间的反应关系

【解析】由A是天然气的主要成分可知A为CH<sub>4</sub>，在氧气中点燃生成CO<sub>2</sub>和H<sub>2</sub>O；稀硫酸与CuO反应生成CuSO<sub>4</sub>和H<sub>2</sub>O可知反应现象为黑色固体溶解，溶液由无色变为蓝色；反应②给了反应物和生成物，直接写出方程式即可；Na<sub>2</sub>O与CaO均为金属氧化物，所以可以与酸反应。

12. 【答案】(1) ①2H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$  2H<sub>2</sub>O + O<sub>2</sub>↑

②B；C；E；检查装置的气密性

③将带火星的木条伸入集气瓶中

(2) ①H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>溶液中含有水

②二

(3) MnO<sub>2</sub>

【考点】实验探究

【解析】本题考查了氧气的制备和催化剂的探究。(1)②中需要制备干燥的氧气，所以应选择向上排空气法进行收集，(1)③中应将带火星的木条伸入瓶中，而不是放在瓶口；(3)中考考虑MnO<sub>2</sub>可以通过过滤进行回收，所以MnO<sub>2</sub>比FeCl<sub>3</sub>更适

13. 【答案】(1) ①CO<sub>2</sub>

②Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

(2) ①100

②2.2

③解：设样品中CaCO<sub>3</sub>的质量为x。



100		44
x		2.2g

100	x
44	2.2g

$$x = 5\text{g}$$

样品中Ca(OH)<sub>2</sub>的质量为10g - 5g = 5g

样品中Ca(OH)<sub>2</sub>的质量分数为  $\frac{5\text{g}}{10\text{g}} \times 100\% = 50\%$

答：样品中Ca(OH)<sub>2</sub>的质量分数为50%。

【考点】物质的分类、物质间的反应关系和化学方程式的计算。

【解析】本题主要考查了碳酸钙与盐酸的反应和学生对表格数据的理解。