

## 2019 年深圳市中考化学试卷解析

1. 【答案】B

【考点】化学与生活

【解析】B 选项中引起贫血的主要原因是缺铁；C 选项中的标志为塑料回收标志；D 选项中不可用水扑灭酒精着火且着火点为固定属性，不可降低。
2. 【答案】A

【考点】化学语言

【解析】B 选项应为  $\text{Cl}_2$ ；C 选项应为  $2\text{NO}_3^-$ ；D 选项应为  $\text{Cu}^{2+}$ 。
3. 【答案】C

【考点】物质的变化与性质

【解析】C 选项中没有新物质生成，属于物理变化；A、B、D 三个选项中均有新物质生成，属于化学变化。
4. 【答案】D

【考点】元素信息与原子结构

【解析】A 选项中钪属于金属元素；B 选项钪的相对原子质量是 44.96；C 选项中  $x = 8$ 。
5. 【答案】D

【考点】反应微观示意图

【解析】A 选项中甲醛分子由碳原子、氢原子和氧原子构成；B 选项中氧元素的化合价为 0 价；C 选项中反应前后原子的种类和数目均未发生改变。
6. 【答案】A

【考点】反应原理与现象

【解析】A 选项中 Cu 与稀  $\text{H}_2\text{SO}_4$  不发生反应。
7. 【答案】B

【考点】化学式及其计算

【解析】A 选项中异烟肼中有四种元素，不属于氧化物；C 选项异烟肼中 C、H 两种元素的质量比为 72 : 7；D 选项异烟肼中 N 元素质量分数的计算式为  $\frac{14 \times 3}{137} \times 100\%$ 。
8. 【答案】C

【考点】综合考查

【解析】A 选项中用电并不廉价；B 选项中还要进行蒸馏才能得到纯水；D 选项中需加入适量 NaOH 溶液。
9. 【答案】B

【考点】溶解度曲线

【解析】A 选项中溶液 I 是甲的不饱和溶液；C 选项中溶液 II 中含乙的量大于 37g；D 选项中乙会从溶液 II 中析出。
10. 【答案】D

【考点】反应原理

【解析】D 选项中稀盐酸可以换为稀  $\text{H}_2\text{SO}_4$ 。

11. 【答案】(1) 金属;  $\text{SO}_2$

(2) ①化合



(3) 水、氧气; AB

【考点】物质的性质及物质间的反应关系

【解析】本题主要考查了材料分类、空气污染问题、铁的冶炼、铁的生锈条件和防锈措施等。能够引起酸雨的是  $\text{SO}_2$  和氮的氧化物; 铁生锈需要与氧气和水同时接触, 所以防锈措施包括隔绝水或氧气、保持干燥等方法。

12. 【答案】(1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ ; A

(2) F; a

(3) ①蓝

②澄清石灰水变浑浊

③C、H

(4) 不含

【考点】实验探究

【解析】本题考查了氧气的制备和元素组成的探究。第(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, (4)  $\text{CO}_2$  中 C 的质量是 1.2g,  $\text{H}_2\text{O}$  中 H 的质量是 0.2g, C、H 元素的质量和为 1.4g, 与塑料的质量相等, 所以塑料中不含 O 元素。

13. 【答案】(1) B

(2) ① $>$ ;  $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

②1.1; 0.45

③解: 设该样品中  $\text{NaHCO}_3$  的质量为  $x$ 。



168

44

$x$

1.1g

$$\frac{168}{44} = \frac{x}{1.1\text{g}}$$

$$x = 4.2\text{g}$$

该样品中  $\text{NaHCO}_3$  的质量分数为  $\frac{4.2\text{g}}{5\text{g}} \times 100\% = 84\%$

答: 该样品中  $\text{NaHCO}_3$  的质量分数为 84%。

【考点】物质的性质、应用和化学方程式的计算。

【解析】本题主要考查了信息理解和学生对图象数据的理解。