

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 $2O$ ；C选项应为 $4SO_4^{2-}$ ；D选项应为 $5CO$ 。
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 CO_2 、 O_2 、 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 $NaHCO_3$ 外， $CaCO_3$ 等也能与盐酸反应生成 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 A_1 为有机物；C选项中维生素 A_1 中C、H元素质量比为8:1；D选项应为一个维生素 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 $a_1^\circ C$ 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) CH₄；做燃料

(2) 黑色固体溶解，溶液由无色变为蓝色

(3) Na₂O + H₂O = 2NaOH；化合

(4) CuSO₄ + 2NaOH = Cu(OH)₂↓ + Na₂SO₄

(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CH₄，在氧气中点燃生成CO₂和H₂O；稀硫酸与CuO反应生成CuSO₄和H₂O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；Na₂O与CaO均为金属氧化物，所以可以与酸反应。

12. 【答案】(1) ①2H₂O₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H₂O + O₂↑

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) ①H₂O₂溶液中含有水

②二

(3) MnO₂

【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)中考虑MnO₂可以通过过滤进行回收，所以MnO₂比FeCl₃更合适。

13. 【答案】(1) ①CO₂

②Na₂CO₃

(2) ①100

②2.2

③解：设样品中CaCO₃的质量为x。



100	44
x	2.2g

100	x
44	2.2g

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

样品中Ca(OH)₂的质量为10g - 5g = 5g

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

答：样品中Ca(OH)₂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。