

# 2022—2023 学年度上学期期末考试

## 九年级化学参考答案

1. A 2. D 3. D 4. B 5. A 6. D 7. C 8. D 9. C 10. B

11. B 氢气用作燃料等

12. B 原子个数等

13. C 通入澄清石灰水,振荡

14. (6 分)

(1) He  $\text{Cu}^{2+}$

(2)  $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$

(3) 大 灼烧法(或加入稀盐酸等)

15. (5 分)

(1) 物理

(2) 混合物 肥皂水

(3) 分子在不断地运动 延展

16. (6 分)

(1) 有气泡冒出,蜡烛燃烧更剧烈  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

(2) 变小 蜡烛燃烧产生的气体逸散到空气中

(3) 碳

17. (6 分)

(1) 减少氨水的挥发,提高吸收的效果

(2) 分解

(3)  $\text{CO}_2 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CH}_3\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$

(4)  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$  (2 分)

18. (8 分)

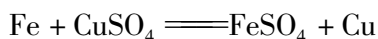
(1) 锥形瓶

氯酸钾和二氧化锰  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\text{加热}]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$  将带火星的木条放在瓶口,若木条复燃,则气体已集满(2分)

(2)温度越高,过氧化氢的分解速率越快(2分)

19. (8分)

【实验过程】(1)铁丝表面产生气泡,溶液由无色变成浅绿色



(2)R、Fe、Cu、Ag

【猜想与假设】金属的种类

【进行实验】(3)活塞回到原位

(4)①③

(5)铝与盐酸反应消耗了盐酸,盐酸的浓度变小

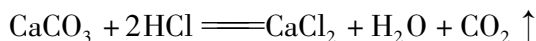
20. (10分)

(1)无气泡冒出

(2)漏斗 滤纸破损等

(3)2.2 g

(4)解:设样品中碳酸钙的质量为  $x$ 。



100

44

$x$

2.2 g

$$\frac{100}{44} = \frac{x}{2.2 \text{ g}}$$

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

$$\text{碳酸钙的质量分数} = \frac{5 \text{ g}}{10 \text{ g}} \times 100\% = 50\%$$

答:样品中碳酸钙的质量分数为 50%。