



2018~2019 学年第一学期九年级阶段性测评

化学试题参考答案及评分建议

一、选择题(每小题 2 分,共 40 分)

| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| 答案 | C | A | A | D | B | D | C | A | A | B | C | A | D | A | D | C | B | B | B | C |

二、生产生活应用题(每空 1 分,共 15 分)

21. (5 分)

- (1)CO (2)O₂
 (3)良 (4)PM2.5 来自建筑工地施工
 (5)减少私家车的使用

22. (4 分)

- (1)静置沉淀 (2)过滤
 (3)单质 (4)浇花

23. (6 分)

- (1)H₂O 化学反应前后原子的种类和数目不变
 (2)氧气分子间隔变小
 (3)稀有气体 作致冷剂
 (4)原料来源广泛

三、阅读理解题(每空 1 分,共 5 分)

24. (5 分)

- (1)元素 Fe Ca
 (2)将溶解度较高的碳酸氢钙变成碳酸钙沉积下来
 (3)A

四、物质组成与变化分析题(每个化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 14 分)

25. (6 分)

- (1)原子不显电性,离子显电性
 (2)氯原子得到电子形成氯离子 氯离子
 (3)核外电子 电子层 质子

26. (8 分)

- (1)H₂O SO₂
 (2)2H₂O $\xrightarrow{\text{通电}}$ 2H₂↑ + O₂↑ 分解反应
 (3)S + O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ SO₂ 产生蓝紫色火焰,放热,生成有刺激性气味的气体





五、活动探究题(每个化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 21 分)

27. (4 分)

- (1)b 焰心部分温度最低
- (2)烧杯内壁有水雾
- (3)白烟燃烧,并引燃蜡烛

28. (8 分)

- (1)铁架台 酒精灯
- (2)B $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$
D 集气瓶口有大气泡冒出
- (3)酒精灯先预热试管,后固定在药品部位加热

29. (9 分)

- (1)红磷 产生大量白烟,放热 $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$
烧杯中的水倒流回集气瓶,集气瓶内水面上升到刻度 1 处
- (2)集气瓶中的氧气未消耗完
- (3)分别收集一瓶门窗紧闭的教室中的空气和操场上的空气,用燃着的木条分别伸入其中
木条在操场上的空气中燃烧时间稍长
操场上的空气比门窗紧闭的教室中空气中的氧气含量高

六、定量分析题(共 5 分)

30A. (5 分)

- (1)170 1 分
- (2)解:① $\frac{56}{170} \times 100\% = 33\%$ 2 分
- ② $0.2\text{g} \times \frac{56}{170} \times 100\% = 0.066\text{g}$ 2 分

答:(略)

30B. (5 分)

- (1)176 1 分
- (2)解:①维生素 C 中碳元素的质量分数 $= \frac{72}{176} \times 100\% = 40.9\%$ 1 分
成人一天所服维生素 C 中含碳质量 $= 100\text{mg} \times 3 \times 40.9\% = 122.7\text{mg}$ 1 分
- ②一个成年人一天应吃甜橙的质量 $= \frac{3 \times 100\text{mg}}{33\text{mg}/100\text{g}} = 909\text{g}$ 2 分

答:(略)

注意:1. 以上答案只要合理均可得分。

2. 化学方程式中化学式错误、不配平不得分,反应条件、↑、↓不标扣 1 分。

