

重庆南开中学初 2014 级九年级上阶段测试（二）

化学试题答案及解析

（全卷共三个大题，满分 70 分，与物理共用 120 分钟）

一、选择题（每题 2 分，共计 30 分）

1.D

【解析】化学是对物质的组成、结构、性质以及变化规律的研究

2.C

【解析】冶炼钢铁、生锈、变质、燃烧都是化学变化

3.A

【解析】呼吸是一种缓慢氧化，利用氧气的化学性质，生铁铸成铁锅，在这里主要体现形状上的改变，是物理变化，铜用于导线是利用其良好的导电性，属于物理性质。

4.A

【解析】实验室闻气体时，记住四个字：招气扑鼻

5.B

【解析】量筒只有一个功能，就是测量液体的体积

6.D

【解析】制成各种有色光源是稀有气体的性质，在这里一定要记清楚了，考验基本功了

7.B

【解析】石蜡燃烧属于氧化反应，但会生成二氧化碳、水等物质，不属于化合反应

8.A

【解析】闻到气味当然是由于分子在永不停息的做无规则的运动

9.A

【解析】当空气通过灼热的铜网时，空气中的 O_2 会和 Cu 发生反应，生成 CuO（固体），因此剩余气体的体积约为 80mL

10.C

【解析】根据质量守恒定律，化学变化时原子的种类、质量、数目都不会发生改变，因此想制取氧气，至少反应物中要含有氧元素；氧气可助燃，自身不可燃

11.B

【解析】振荡试管时，正确方法：“三指握两指拳”。即大拇指、食指、中指握住试管，无名指和小指握成拳，手指握在试管中上部，振荡试管时，用手腕力量摆动，手臂不动，

12.D

【解析】通常状况下， CO_2 和 N_2 都是无色无味的气体，都不能支持燃烧，因此可以用澄清石灰水来鉴别这两种物质

13.B

【解析】这一题，一定要关注题目要求，题目中指对于现象的描述，因此 B 才是正确答案

14.D

【解析】缓慢氧化和燃烧的区别就在于氧化的剧烈程度，燃烧时剧烈的氧化反应，不属于缓慢氧化

15.B

【解析】如有疑问，敬请点击：<http://bbs.eduu.com/thread-2512558-1-1.html>

10 月 13 日的【初三化学之每日一练】

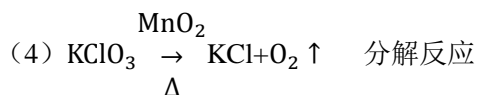
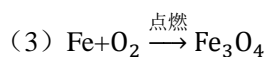
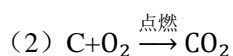
二、填空题

16. (1) He (2) N₂ (3) K₂MnO₄
 (4) Hg (5) H₂O₂ (6) NO₂ 或 SO₂ 或 CO

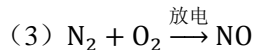
17. 混合物: ②④⑥⑦;
 纯净物: ①③⑤

18. (1) 1~2; 盖满试管底部
 (2) 凹液面的最低处保持水平; 实际取用液体体积将变小
 (3) 灯冒盖灭 2 次; 湿抹布
 (4) 略向下倾斜; 不聚成水滴也不成股流下

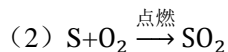
19. (1) $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{P}_2\text{O}_5$ 化合反应



20. (1) N₂ 分子和 O₂ 分子
 (2) 原子



21. (1) O₂; CO₂

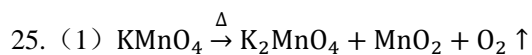


三、实验题

22. (1) 烧杯; 漏斗
 (2) 胶头滴管; 药匙
 (3) 量筒和胶头滴管

23. 2. 呼出的气体石灰水变浑浊;
 3. 先熄灭的是呼出的气体集气瓶中的木条;
 4. 玻璃片上出现水雾
 结论: 人呼出的气体中二氧化碳的含量更高, 且呼出的气体中含有水蒸气

24. (1) 小
 (2) 外焰
 (3) ABD
 (4) 澄清石灰水未出现明显现象; 产生火焰; 有固体附着在试管内壁上



- (2) 双手紧握试管外壁，观察导管口或用酒精灯微热
- (3) B
- (4) 移除导管；熄灭酒精灯
- (5) a; b
- (6) 木炭剧烈燃烧，发出白光，放出大量的热