

## 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>

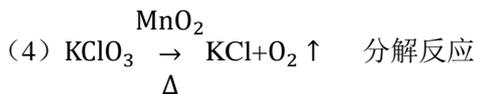
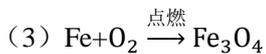
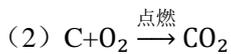
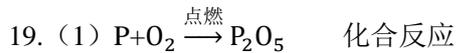
10 月 13 日的【初三化学之每日一练】

**二、填空题**

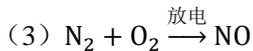
16. (1) He      (2) N<sub>2</sub>      (3) K<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub>  
 (4) Hg      (5) H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>      (6) NO<sub>2</sub> 或 SO<sub>2</sub> 或 CO

17. 混合物：②④⑥⑦；  
 纯净物：①③⑤

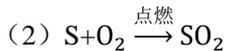
18. (1) 1~2；盖满试管底部  
 (2) 凹液面的最低处保持水平；实际取用液体体积将变小  
 (3) 灯冒盖灭 2 次；湿抹布  
 (4) 略向下倾斜；不聚成水滴也不成股流下



20. (1) N<sub>2</sub> 分子和 O<sub>2</sub> 分子  
 (2) 原子



21. (1) O<sub>2</sub>；CO<sub>2</sub>


**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