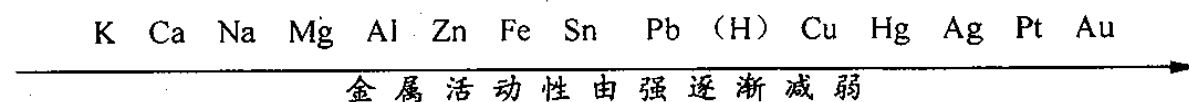


## 九年级期末检测测试卷

1.可能用到的相对原子质量: H—1, N—14, O—16, C—12, Fe—56

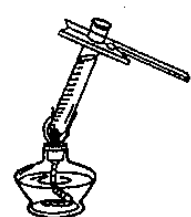
2.常见金属在溶液中的活动性顺序如下:



### 选择题 (共 10 分)

考生注意: 每小题只有一个选项符合题意; 请用 2B 铅笔将答题卡上的相应序号涂黑。

1. 下列过程中, 一定发生化学变化的是 ( )  
A. 蜡烛燃烧    B. 汽油挥发    C. 胆矾研细    D. 冰雪融化
2. 空气中能供给植物进行光合作用的是 ( )  
A. 氮气    B. 氧气    C. 氦气    D. 二氧化碳
3. 下列物质中, 可看作纯净物的是 ( )  
A. 石灰石    B. 食盐水    C. 蒸馏水    D. 清新的空气
4. 从微观角度看, 保持过氧化氢 ( $H_2O_2$ ) 化学性质的最小粒子是 ( )  
A. H、O    B.  $H_2$     C.  $O_2$     D.  $H_2O_2$
5. 下列图示的实验操作中, 正确的是 ( )



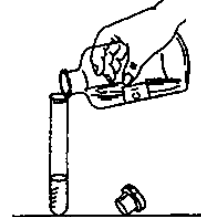
A. 加热液体



B. 点燃酒精灯



C. 滴加液体



D. 倾倒液体

6. 下列关于硝酸铵的说法正确的是 ( )  
A. 由四种元素组成    B. H、O 元素质量比为 4:3  
C. 相对分子质量为 80g    D. 溶解时有吸热现象
7. 下列说法中, 错误的是 ( )  
A. 生铁和钢都是铁的合金  
B. 水沸腾变成水蒸气, 体积明显增大, 因为水分子间的间隔增大  
C. Na、 $Na^+$  两种粒子的核外电子数不相同, 它们核内的质子数也不相同  
D. 金刚石和石墨的物理性质有很大差异, 构成金刚石和石墨的碳原子排列方式不同
8. 一次性鉴别氧气、空气、二氧化碳三瓶气体样品, 最好选用的方法是 ( )  
A. 分别测量气体的密度  
B. 分别倒入澄清石灰水并振荡  
C. 将带火星的木条分别伸入集气瓶  
D. 将燃着的木条分别伸入集气瓶

9. 构建化学基本观念是学好化学的基础, 下列对化学学基本观念的认识错误的是 ( )

- A. 元素观: 一氧化碳、二氧化碳都是由碳元素和氧元素组成的化合物
  - B. 微粒观: 保持金刚石化学性质的最小微粒是碳原子
  - C. 转化观: 金刚石在一定条件下转化为石墨, 属于化学变化
  - D. 守恒观: 18g 氢气和 18g 氧气反应, 一定生成 36g 水
10. 下列实验方案中, 不合理的是 ( )
- A. 鉴别  $H_2$ 、 $CH_4$ 、CO 三种气体: 分别点燃集气瓶中的气体, 并检验产物
  - B. 制备金属 Cu: 将 Cu 和 AgCl 混合后, 过滤
  - C. 区别 CaO 固体和 NaCl 固体: 取样, 分别放入适量水中
  - D. 去除氧化铜中混有的少量木炭, 可把固体放在空气中灼烧

### 非选择题 (每空 1 分, 共 40 分)

11. 用化学用语回答下列问题:

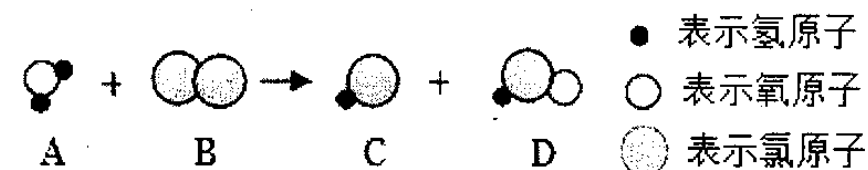
- (1) 氢元素 \_\_\_\_\_;
- (2) 铵根离子 \_\_\_\_\_;
- (3) 标出氧化铁中铁元素的化合价 \_\_\_\_\_。

12. 化学从分子、原子层面, 研究物质的组成、构成、性质和发生变化的奥秘。

(1) 右图是氢、氧、氯原子的结构示意图:

- ① 氢原子核内质子数为 \_\_\_\_\_;     $H \begin{array}{c} (+1) \\ 1 \end{array}$      $O \begin{array}{c} (+8) \\ 2 \ 6 \end{array}$      $Cl \begin{array}{c} (+17) \\ 2 \ 8 \ 7 \end{array}$
- ② 氧元素在周期表中排在第 \_\_\_\_\_ 周期;
- ③ 氯原子在化学反应中易 \_\_\_\_\_ 电子 (选填“得到”或“失去”)。

(2) 某化学反应的微观模拟示意图如下:



- ① 写出 C 物质的化学式 \_\_\_\_\_;
- ② A、B、C、D 四种物质中, 属于氧化物的是 \_\_\_\_\_; (填序号)
- ③ 该微观模拟示意图可知, 化学反应前、后没有发生变化的粒子是 \_\_\_\_\_。

13. 请回答下列与水有关的问题。

- (1) 废水中常含有难溶性杂质, 除去这些杂质的操作是 \_\_\_\_\_ ① \_\_\_\_\_; 该操作中, 玻璃棒所起的作用是 \_\_\_\_\_ ② \_\_\_\_\_;
- (2) 取水样, 加入肥皂水, 振荡, 观察到泡沫较少, 浮渣较多, 则该水样属于 \_\_\_\_\_ (填“硬水”或“软水”)。
- (3) 某同学在完成电解水实验时, 发现正极产生了 10mL 气体, 则负极产生的气体体积是 \_\_\_\_\_ ① \_\_\_\_\_。反应的方程式为 \_\_\_\_\_ ② \_\_\_\_\_。
- (4) 用汽油或加了洗涤剂的水都能除去衣服上的油污。二者的原理 \_\_\_\_\_ (选填“相同”或“不同”)。

14. 回答下列与含碳有关的问题:

- (1) 利用木炭和活性炭具有的\_\_\_\_\_性, 可以除去水中的异味;
- (2) 在书写具有保存价值的图书档案时, 规定使用碳素墨水, 原因是\_\_\_\_\_;
- (3) 某纯净物质受热分解生成  $\text{CO}_2$  和  $\text{H}_2\text{O}$ , 则该物质中一定含有的元素种类是\_\_\_\_\_;
- (4) 从得氧、失氧的角度看, 在  $\text{CO}$  跟  $\text{CuO}$  或  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  的中,  $\text{CO}$  都发生了\_\_\_\_\_反应.

15. 金属和金属材料在生活、生产中应用广泛

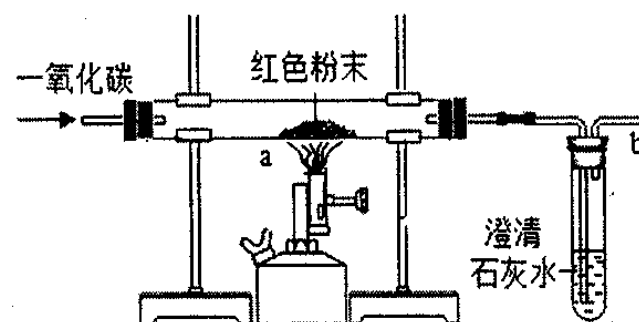
- (1) 纯铜片和黄铜片互相刻画, 在\_\_\_\_\_表面留下划痕; (选填“纯铜片”或“黄铜片”)
- (2) 在反应  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$  中, 每个铜离子\_\_\_\_\_ (“得到”或“失去”) 2 个电子变成铜原子.
- (3) 用  $\text{Fe}$ 、 $\text{Ag}$  和 ① (填序号) 溶液, 可以一次性验证  $\text{Fe}$ 、 $\text{Cu}$ 、 $\text{Ag}$  三种金属的活动性顺序, 写出有关反应的化学方程式\_\_\_\_\_ ② \_\_\_\_\_;

①  $\text{AgNO}_3$  溶液 ②  $\text{CuSO}_4$  溶液 ③  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  溶液

(4) 某汽修厂清洗汽车零件后的废液中常含有一定量的  $\text{AgNO}_3$  和  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ , 向  $\text{AgNO}_3$  和  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  的混合溶液中加入一定量的锌粉, 充分反应后过滤, 得到有色滤液, 下列叙述正确的是\_\_\_\_\_ (填序号)

- 滤渣中一定没有  $\text{Zn}$
- 滤液中一定有  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$  和  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 滤渣中一定有  $\text{Ag}$ , 可能有  $\text{Cu}$
- 滤液中一定有  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ , 一定没有  $\text{AgNO}_3$

16. 图是某同学模拟炼铁的实验装置。



(1) 实验过程中, 主要的操作顺序正确的是\_\_\_\_\_ (填序号)。

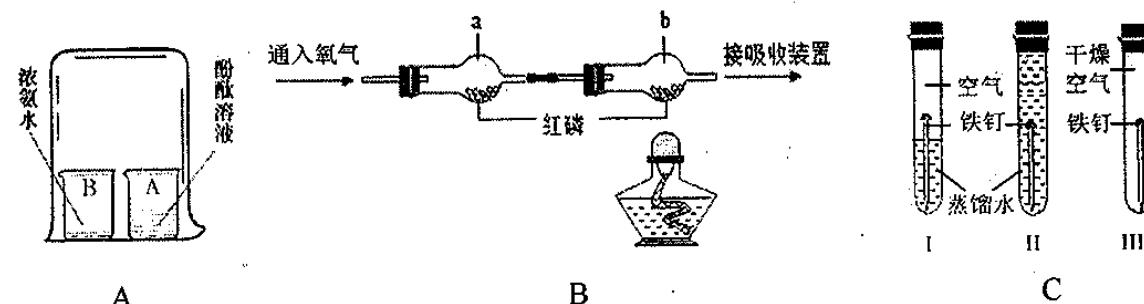
- ①先加热后通一氧化碳;
- ②先通一氧化碳后加热;
- ③加热和通一氧化碳同时进行。

(2) 写出上述实验过程中 a 发生反应的化学方程式: \_\_\_\_\_ ① \_\_\_\_\_. 在 b 中观察到的现象是 \_\_\_\_\_ ② \_\_\_\_\_。

(3) 该装置的不足之处是\_\_\_\_\_。

(4) 质量 100t 含氧化铁 70% 的赤铁矿石, 理论上可以炼出纯铁的质量为\_\_\_\_\_ t。

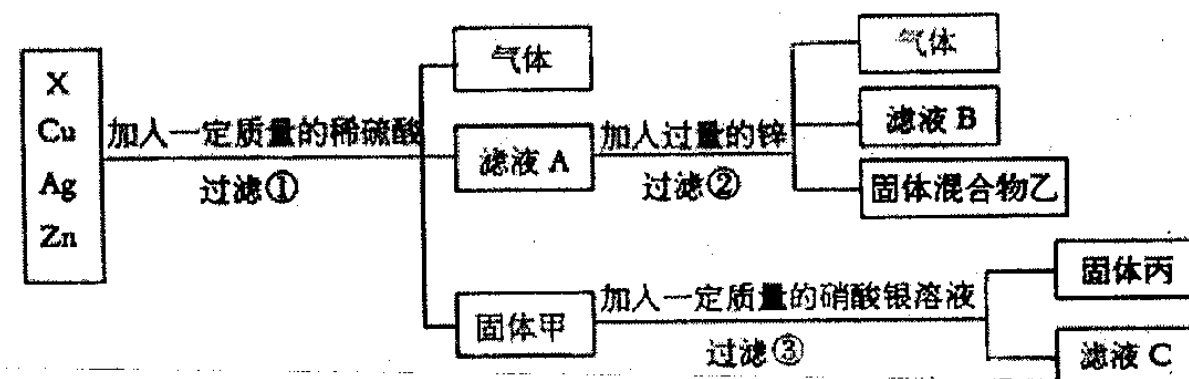
17. 根据如图实验, 回答下列问题



- (1) 实验 A 是探究分子运动现象的实验, 可以观察到的现象是\_\_\_\_\_;
  - (2) 实验二 (夹持仪器略) 对比 a、b 中的实验现象, 可知可燃物燃烧的条件之一是\_\_\_\_\_;
  - (3) C 实验中将 I 和 III 两只试管做对比实验, 验证了\_\_\_\_\_对铁生锈有影响。
18. 实验室用大理石和稀盐酸制取  $\text{CO}_2$ , 并用向上排空气法收集, 可供选择的仪器如下。



- (1) 仪器 E 的名称是\_\_\_\_\_;
  - (2) 组装整套装置时, 可选用上图中的 A、B、H、I、J、L、P 和\_\_\_\_\_;
  - (3) 利用组装完毕后的装置制取  $\text{CO}_2$  气体时, 验满的操作是\_\_\_\_\_;
  - (4) 选择气体的制取装置时, 需要考虑反应物的状态、\_\_\_\_\_和气体的性质。
19. 要从 X、银、铜、锌四种金属混合物中分离金属, 流程如下:



- (1) 四种金属的活动性顺序由强到弱的是\_\_\_\_\_;
- (2) 滤液 A 中所含溶质有\_\_\_\_\_种;
- (3) 写出③中反应的化学方程式\_\_\_\_\_;
- (4) 固体丙中所含金属的成分是\_\_\_\_\_。