

2019-2020 学年上期郑州市第 47 中学

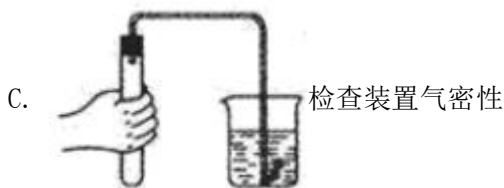
九年级第一次段考化学试卷

一、单选题(14 分，每题 1 分)

1. 下列变化中，前者是物理变化，后者是化学变化的是()

- A. 石蜡熔化 汽油挥发
- B. 冰雪融化 食物腐败
- C. 酒精燃烧 粮食酿酒
- D. 菜刀生锈 瓷碗破碎

2. 下列实验操作正确的是()



3. 用分子的观点解释下列现象，错误的是()

- A. 热胀冷缩—分子大小随温度的变化而改变
- B. 花香四溢—分子不停地运动
- C. 食物腐败—分子发生变化
- D. 酒精挥发—分子间间隔变大

4. 下列科学家中，发现了元素周期律并编制了元素周期表的是

- A. 拉瓦锡
- B. 门捷列夫
- C. 道尔顿
- D. 阿伏伽德罗

5. 郑州市 2019 年 9 月 21 日空气质量报告：AQI 空气质量指数为 77，空气质量级别为 II 级(良)，首要污染物为可吸入颗粒物。下列有关空气各成分的说法正确的是()

- A. 氧气的化学性质比较活泼，属于可燃物
- B. 氮气的化学性质不活泼，可用于食品防腐
- C. 空气质量报告中所列的空气质量级别越大，空气质量越好

D. CO₂ 浓度属于我国《环境空气质量标准》的基本监控项目

6. 如图中“●”和“○”表示两种不同元素的原子，下列方框中表示混合物的是 ()



7. 下列实验现象的描述正确的是 ()

- A. 硫在空气中燃烧，发出明亮的蓝紫色火焰
- B. 将点燃的木条放入盛满二氧化碳的集气瓶中，木条熄灭
- C. 铁在空气中剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体
- D. 镁在空气中燃烧，发出耀眼白光，并有白色的氧化镁生成

8. “含氟牙膏”中的“氟”指的是

- A. 分子
- B. 原子
- C. 离子
- D. 元素

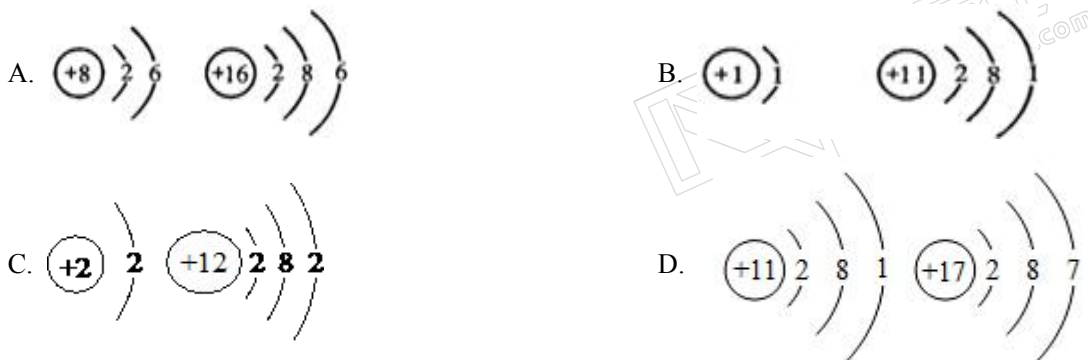
9. 分类思想在化学学习中非常重要，下列变化既属于化合反应又属于氧化反应的是 ()

- A. 镁+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 氧化镁
- B. 石蜡+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化碳+水
- C. 氧化汞 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 汞+氧气
- D. 氯气+氢气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 氯化氢

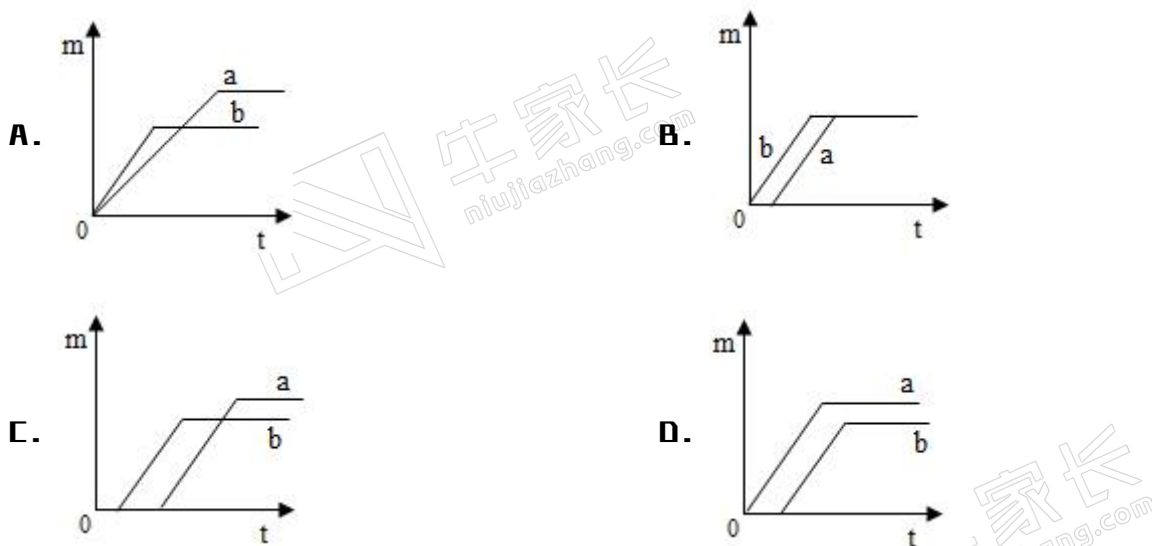
10. 下列符号既能表示一种元素，又能表示一个原子，还能表示一种物质的是 ()

- A. Hg
- B. 2Mg
- C. N
- D. O₂

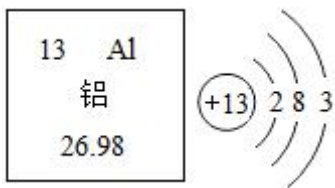
11. 根据下列各组原子结构示意图，判断元素的化学性质相似的一组是 ()



12. 现有 a、b 两份质量相等的固体，其中 a 为纯净的氯酸钾，b 为氯酸钾和 二氧化锰的混合物，同时加热制氧气。当 a、b 完全反应后，得到的气体与 时间关系正确的是()



13. 铝在生产生活中的应用非常广泛，下图为铝在元素周期表中的信息和原子结构示意图，由此不能得到的信息是



- A. 铝是地壳中含量最多的金属元素
- B. 铝原子的质子数、核外电子数均为 13
- C. 铝元素的相对原子质量为 26.98
- D. 化学变化中每个铝原子可失去 3 个电子变成 Al^{3+}

14. 若某原子的相对原子质量为 a，一个碳 12 原子的质量为 b kg，则该原子的实际质量为 ()

- A. abkg
- B. $12a/b$
- C. $ab/12$
- D. $ab/12 \text{ kg}$

二、主观题

15. 用正确的化学用语填空：

- (1) Mg^{2+} 中数字 2 的含义_____；
- (2) 空气中含量最多的物质是_____；
- (3) 构成的氯化钠粒子是_____；
- (4) 保持水的化学性质的最小粒子是_____。

16. 正确规范的操作是实验成功的保证。请分析造成下列后果的原因。

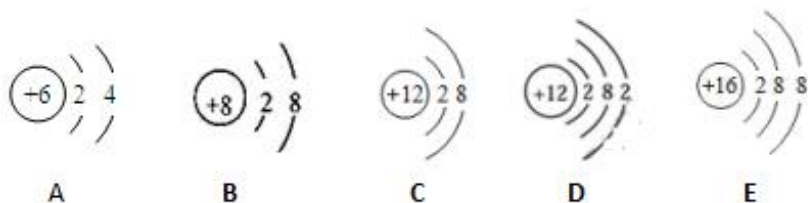
(1) 实验室用高锰酸钾制取氧气时，发现水槽中的水变红_____。

(2) 做细铁丝在氧气中燃烧的实验时，集气瓶炸裂了_____。

(3) 倾倒液体时，标签被腐蚀_____。

17. 用量筒取液体时量筒必须放平，视线要与量筒内液体的_____，再读出液体的体积，若实验要求量取 8mL 水，晓晓同学在量取时仰视读数，则她量取水的实际体积_____ (填<、>或=)8mL。

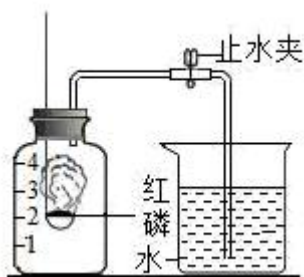
18. 根据下列粒子结构示意图完成下列问题：



(1) 上述粒子中属于阳离子的是_____，属于同种元素的粒子是_____。

(2) 写出 E 所表示的化学元素的符号_____。

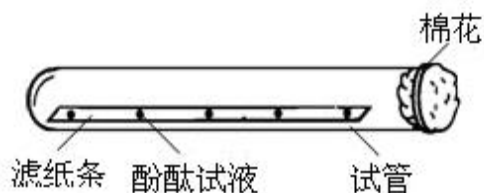
19. 某同学设计了测定空气中氧气含量的实验，实验装置如图：



(1) 该实验中，集气瓶中的红磷燃烧的实验现象是_____，由此得实验结论：_____。

(2) 若最终实验结果数据偏小，可能导致的原因是：_____、_____ (写出两条)。

20. 如图所示，在滤纸条上每间隔一段距离滴加的物质是酚酞溶液，脱脂棉上滴加的物质是浓氨水；请回答下列问题。

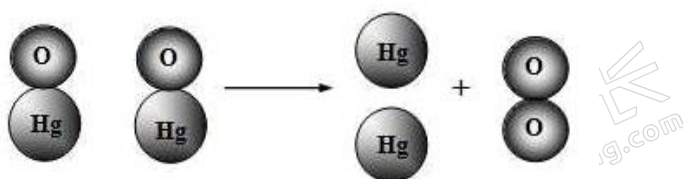


(1) 放置一段时间后，请描述滤纸条上出现的现象。_____

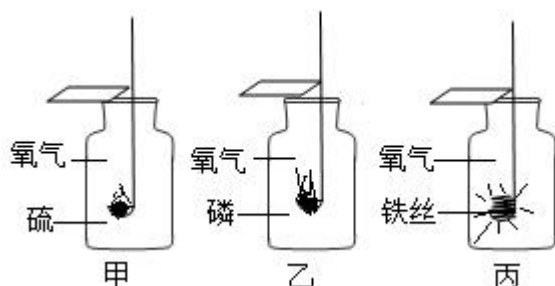
(2) 该实验能得出分子具有什么样的特征？_____

21. 如何证明蜡烛燃烧有二氧化碳和水生成? _____ (写出操作、现象和结论)

22. 如图是氧化汞受热分解的微观模拟图, 请结合图示分析该化学变化的实质_____。



23. 如图所示是甲、乙、丙三个实验的示意图, 根据图中所发生的化学反应现象及化学反应原理, 进行总结归纳并回答下列问题:

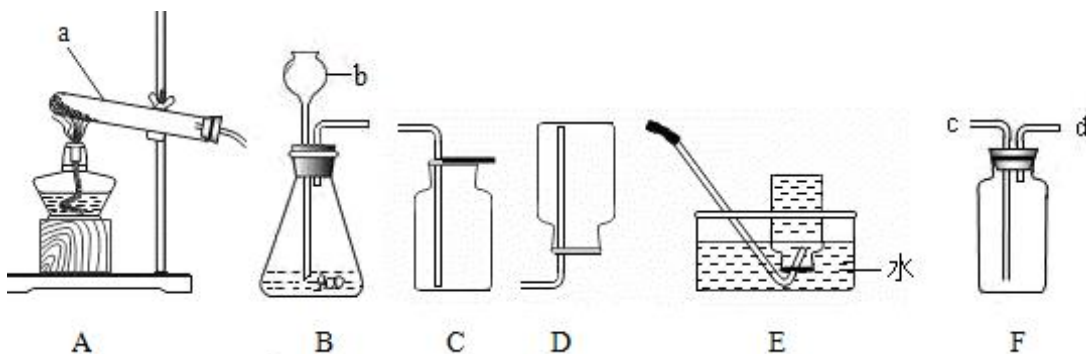


(1) 所发生的三个反应有多个共同的特点, 分别是_____;

(2) 写出这三个反应的文字或符号表达式:

甲_____; 乙_____; 丙_____。

24. 请根据下列实验装置图回答问题。



(1) 写出仪器 a、b 的名称: a 是_____, b 是_____。

(2) 若用装置 A 制取氧气请写出反应的文字或符号表达式_____, 该反应的基本反应类型是_____。

(3) 实验室用过氧化氢制氧气应选取发生装置_____(填字母), 写出反应的文字或符号表达式_____, 二氧化锰在反应中起_____作用。实验室可用 C 装置收集氧气的原因是_____, 检验集气瓶气中氧气是否收集满的方法是_____。

(4) 若用 F 装置排水法收集纯度较高的 O_2 气体从接口_____(填“c”或“d”)进入。



《2020郑州中考宝典》

六个章节 超300页内容

郑州中考家长人手一份

识别下方二维码 ↓



立即抢购 领取宝典

加群步骤

- ① 长按下方二维码+小牛好友
- ② 备注 **“孩子年级”**
加入【牛家长微信群】
- ③ 第一时间了解最新升学动态

小牛助手



微信公众号

郑州牛家长

★★★★★★★★

升学信息 | 原创干货 | 家长社群 | 公益活动

