乐东县2019-2020学年上学期期中考试九年级化学试卷

（满分：100分；时间：60分钟）

学校 班别 姓名 座号 评分

可能用到的相对原子质量：H-1 O-16 C-12 N1-14 Na-23 Fe-56 Cu-64

一、选择题（本大题共14小题，每小题只有1个选项符合题意．每小题3分，共42分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| 答案 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1.为了纪念元素周期表发表150年，联合国宣布2019年是“国际化学元素周期表年”（IYPT 2019）。元素周期表是下列哪位科学家发明的

A.拉瓦锡 B.侯德榜 C.居里夫人 D.门捷列夫

2.下列变化属于化学变化的是

A.海水蒸发 B.冰雪融化 C.古币腐蚀 D.雕琢玉器

3. 实验室里下列仪器不属于玻璃仪器，且可直接加热的是

A.烧杯 B.蒸发皿 C.圆底烧瓶 D.锥形瓶

4. 下列各种元素中，人体若缺乏可能导致骨质疏松的是

A.铁 B.钙 C.碘 D.锌

5.下列反应既不是化合反应，也不是分解反应的是

点燃 点燃

A.碳+氧气 二氧化碳 B.酒精 + 氧气 二氧化碳 + 水

加热 催化剂

C.高锰酸钾 锰酸钾 + 二氧化锰 + 氧气 D.过氧化氢 水 + 氧气

6.下列属于纯净物的是

A. 沙土 B. 五氧化二磷 C.加碘食盐 D.食醋

7.不同种元素之间的本质区别是

A.质子数不同 B.电子数不同 C.相对原子质量不同 D.最外层电子数不同

8.根据表中列出的几种常见的气体和空气的性质，可知既能用排水法又能用向下排空气法收集的是

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 项目 | 空气 | 甲烷 | 氨气 | 氯化氢 | 二氧化硫 |
| 密度（g/L） | 1.29 | 0.72 | 0.77 | 1.63 | 2.86 |
| 1体积水能溶解气体的体积 |  | 0.033 | 680 | 500 | 40 |

A.甲烷 B.氨气 C.氯化氢 D.二氧化硫

9.表示2个氢原子的是

A.H2 B.2H2 C.2H D.H2O

10.下列物质是由分子构成的是

A.铁 B.干冰 C.白糖 D.食盐

11.下列物质的相对原子质量或相对分子质量（括号中的数字）计算正确的是

A.O3（16） B.H2O（17） C.Cu2+(62) D.CO2(44)

12.物质在一定条件下发生三态（气、液、固）变化，其主要原因是

A．分子的大小发生变化 B．分子之间的间隔发生变化

C．分子本身发生变化 D．分子从静止变成运动状态

13. 某学生用量筒量取液体，量筒摆放平稳，且学生面对刻度，他首先俯视凹液面的最低处

读数为19mL，倾出一部分液体后，又仰视读数为10mL,则该同学实际倒出液体的体积为

A.等于9mL B.大于9mL C.小于9mL D.无法确定

14. 根据下图，以下说法正确的是 （ ）

C:\Users\Administrator\AppData\Roaming\Tencent\Users\616438046\QQ\WinTemp\RichOle\%MLN_VF7AQNWMF~A6ILQ%R2.png

A.该反应属于分解反应

B.生成物是混合物

C.反应前后原子的种类和数目没有改变

D.参加反应的两种物质分子个数之比为2：3

二、填空题：（每空2分，共28分）

15.选择下列物质填空（填序号）：①赤铁矿 ②石墨 ③干冰 ④液氧

（1）可用作火箭的助燃剂的是\_\_\_\_\_\_；（2）可用于制作电极的是\_\_\_\_\_\_；（3）可用作炼铁原料的是\_\_\_\_\_\_；

（4）可用于人工降雨的是\_\_\_\_\_\_。

16.写出下列反应的文字表达式

（1）铁丝在氧气中燃烧\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

（2）用稀盐酸与大理石反应制备二氧化碳气体\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_。

17.某淡黄色固体A，在空气中点燃后发出微弱的淡蓝色火焰，放入无色气体B中，发出蓝紫色火焰，并都生成有刺激性气味气体C，试推断A、B、C分别是什么物质（用化学名称或化学式表示）：

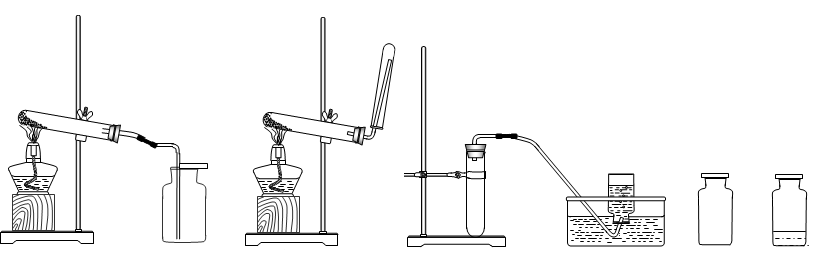
A\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_、 B\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_、 C\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

18.元素符号、化学式等是化学用语。能正确使用化学用语，是学好化学的基础。以下内容请你用最合适的化学用语填空：

⑴地球上含量最多的元素 ；⑵两个碳酸根 ；⑶氢氧化钙 ；⑷氯酸钾（KClO3）中氯元素的化合价 ；⑸氧化铜 。

三、实验题：（每空2分，共14分）

19．根据下图回答问题。



a

b

A B C D E

（1）写出标有序号仪器的名称： b 。

（2）实验室用高锰酸钾制取氧气应选用的装置是 （填装置下方的字母号），该化学反应的文字表达式为 ，检验氧气是否收集满的方法是

。

（3）若用C装置制取氧气，则试管中应盛放的药品是 。

（4）图中D、E是收集到的两瓶氧气，若进行铁丝在氧气中燃烧的实验，应选用的一瓶是 （填装置下方的字母序号）。实验中可观察到的现象是：铁丝剧烈燃烧，

。

四、简答题（每小题4分，共8分）

20.用加热高锰酸钾的方法制备氧气。为何在用排水法集满氧气后，要先将导管移出水面，再熄灭酒精灯？

21.尖峰岭是我省的一处国家级热带森林保护区。为了综合利用好自然资源，近来也适度进行了旅游项目的开发，四方游客都被其绮丽的风光和优质的空气所吸引，一次旅游等于接受一次环保意识洗礼。怎样才能继续处理好发展与环保之间的关系呢？请你分别从保护水资源和保护空气的角度出发，各向全省及全国人民发出两条倡议：

⑴从保护水资源的角度

①

②

⑵从保护空气的角度

①

②

五、计算题（共8分）

22.味精是常用的调味品，它的鲜味来自于其中的主要成分谷氨酸钠，化学式为C5H8NO4Na。若某品牌味精包装上标注：净重169g，试回答下列问题：（答题要求：本题的第⑴、⑵、⑶问题，只需把答案填在横线上即可，第⑷问题的作答要写出计算过程。）

⑴谷氨酸钠中含有 种元素；

⑵谷氨酸钠的相对分子质量为 ；

⑶谷氨酸钠中碳元素与氧元素的质量比是 ；

⑷该包味精中含钠元素多少克？

五、⑷ 解：