**2022学年秋学期第一次质量检测九年级**

**化学试题**

**一、单选题（每小题只有一个正确答案，每小题2分共16分）**

1. 中华文化博大精深。下列过程中只涉及物理变化的是

A. 甲骨刻字 B. 烧制陶瓷 C. 粮食酿酒 D. 火药爆炸

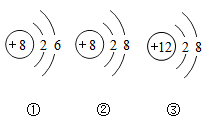
2. 我国是一个统一的多民族国家，各民族像石榴籽一样紧紧抱在一起。石榴是人们喜爱的一种水果，石榴中含有的钙、磷、铁是指

A 分子 B. 原子 C. 离子 D. 元素

3. 2022年北京冬奥会在世界上首次采用跨临界直冷制冰技术，其原理是将液态蒸发吸热，使水变成冰实现制冷。其中由液态转化为气态的过程中，从微观角度分析发生改变的是

A. 分子的种类 B. 分子间的间隔 C. 分子的质量 D. 分子的大小

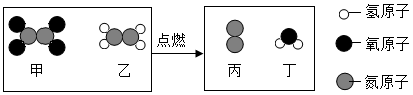
4. 如图是三种微粒的结构示意图，下列说法正确的是



A. ①和②化学性质相似 B. 它们表示三种元素

C. 表示稳定结构的是②和③ D. 表示阳离子的是②

5. 2022年6月5日，神州十四号载人飞船成功发射升空。其中一种火箭推进剂在火箭发射过程中，发生的化学反应微观示意图如图，下列说法正确的是



A. 此反应涉及四种化合物 B. 反应前后原子种类不改变

C. 反应前后分子种类不改变 D. 甲物质由碳原子和氧原子组成

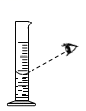
6. 家庭厨房中用的天然气是一种清洁能源。属于天然气化学性质的是

A. 具有可燃性 B. 标准状况下，密度比空气小

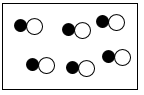
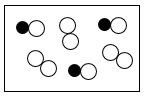
C. 极难溶于水 D. 通常为无色无味的气体

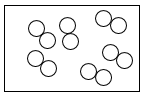
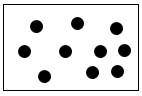
7. 下列图示中“错误实验操作”与图下面对应的“可能产生的后果”不一致的是（ ）

A. 液体喷出 B. 污染试剂

C. 酒精溅出 D. 读数偏大

8. 下列各图中学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材以及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！和学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材以及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！表示不同元素的原子，其中不能表示纯净物的是

A.  B. 

C.  D. 

**二、填空题（本题2个小题，每空1分，共23分）**

9. 2022年3月22日是第三十届“世界水日”，其主题为“珍惜地下水，珍视隐藏的资源”。

（1）地下水属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填“混合物”或“纯净物”）。地下水也参与了水的天然循环，下列关于水的天然循环说法正确的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填选项）。

①水在天然循环过程中实现了水的自身净化

②水的天然循环是通过水的三态变化实现的

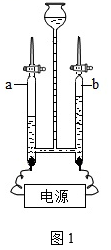
③太阳为水的天然循环提供了能量

④水的天然循环完成了水资源的重新分配

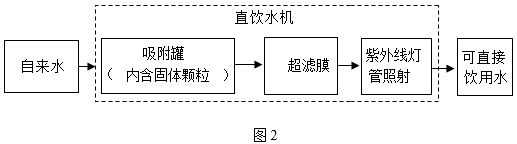
A.只有①②③ B.只有①② C.只有③④ D.①②③④

（2）实验室制取蒸馏水时，发生了\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填“化学”或“物理”）变化。实验结束，可加入\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_比较水蒸馏前后的硬度变化。

（3）如图1是电解水的实验示意图，通电一段时间后，a玻璃管中收集到10mL气体，b玻璃管中收集到\_\_\_mL气体。水中通直流电的文字表达式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填“分解反应”或“化合反应”）。电解水中玻璃管\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填“a”或“b”）中的气体能使带火星的木条复燃。该实验说明水是由\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_组成的。

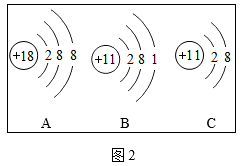
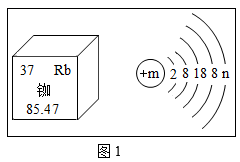


（4）我校教学楼中安装的直饮水机，能将自来水进一步净化处理得到可直接饮用水，其处理水的过程如图2所示。



吸附罐中固体颗粒的主要作用是吸附杂质，固体颗粒可选用\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

10. 我国北斗导航卫星系统采用铷原子钟提供精确时间，铷元素在元素周期表中的相关信息及其原子结构示意图如图1所示，请结合图2回答下列问题：



（1）铷原子的质子数是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，n的数值为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。铷位于元素周期表的第\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_周期；它属于\_\_\_\_元素（填“金属”或“非金属”）元素；它的原子在化学反应中容易\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填“得到”或“失去”）电子，形成\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_离子（选填“阴”或“阳”）；所得微粒名称为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，用符号\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_表示。

（2）图2中属于同种元素的粒子是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填字母序号），原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（3）图2中具有相对稳定结构的原子是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填字母序号）。

（4）图2中与铷元素化学性质相似是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填字母序号），原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**三、实验探究题（本题2个小题，每空1分，共11分）**

11. 化学源于生活又服务于生活，在生活中，我们应活学活用化学知识，如：

（1）你在家中帮家长洗刷碗或水杯时，判断水杯洗刷干净标志是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（2）倒开水时暖水瓶塞应\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_放（填“正”或“倒”）在桌上，其理由是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

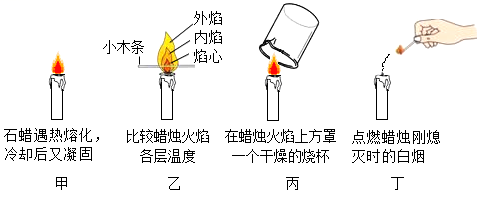
（3）茶杯内的纱网，可将茶叶与茶水分离，该设计的原理与过滤的原理相同。如图是某同学组装的一套过滤河水装置：



①图中还缺少的一种仪器是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填仪器名称）；补全仪器后可用于除去水中的\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_杂质。

②某同学补全仪器之后过滤河水，发现过滤速率比较慢，原因之一可能是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

12. 完成对蜡烛及其燃烧的探究。



现象及结论：

（1）①蜡烛燃烧产生黄色的火焰，放热，蜡烛逐渐变短，石蜡受热熔化，冷却后又凝固。

②如图乙所示，木条处于外焰的部分最先变黑，由此可知外焰温度\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

③如图丙所示，烧杯内壁会有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_出现，说明蜡烛燃烧生成了\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。若将用澄清石灰水润湿内壁的烧杯罩在火焰上方，石灰水会\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，说明蜡烛燃烧还生成了\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（2）蜡烛刚熄灭时会产生一缕白烟，此白烟用火柴可以点燃，说明其具有可燃性，据你猜想白烟应该是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**2022学年秋学期第一次质量检测九年级**

**化学试题**

**一、单选题（每小题只有一个正确答案，每小题2分共16分）**

【1题答案】

【答案】A

【2题答案】

【答案】D

【3题答案】

【答案】B

【4题答案】

【答案】C

【5题答案】

【答案】B

【6题答案】

【答案】A

【7题答案】

【答案】C

【8题答案】

【答案】B

**二、填空题（本题2个小题，每空1分，共23分）**

【9题答案】

【答案】（1） ①. 混合物 ②. D

（2） ①. 物理 ②. 肥皂水

（3） ①. 5 ②.  ③. 分解反应 ④. b ⑤. 氢元素和氧元素

（4）活性炭

【10题答案】

【答案】（1） ①. 37 ②. 1 ③. 五##5 ④. 金属 ⑤. 失去 ⑥. 阳 ⑦. 铷离子 ⑧. Rb+

（2） ①. BC##CB ②. 质子数相同

（3）AC##CA （4） ① B ②. 最外层电子数相同

**三、实验探究题（本题2个小题，每空1分，共11分）**

【11题答案】

【答案】（1）当洗过的水杯内壁附着的水既不聚成水滴，也不成股流下时，表明水杯已洗干净

（2） ①. 倒 ②. 避免桌上有脏物而污染整瓶开水

（3） ①. 玻璃棒 ②. 不溶性 ③. 滤纸没有紧贴漏斗内壁

【12题答案】

【答案】（1） ①. 最高 ②. 水雾 ③. 水##H2O ④. 变浑浊 ⑤. 二氧化碳##CO2 （2）石蜡小颗粒