**2021-2022 学年度第一次课堂教学质量评价**

**九年级化学**

**(时间：50 分钟 满分：70 分)**

**第Ⅰ卷(选择题，共 30 分)**

**一、选择题(每小题 2 分，共 30 分，每小题只有一个选项符合题意)**

1.奇妙的物质世界在不断变化，下列变化属于化学变化的是（ ）

A.干冰升华 B.冰雪融化 C.香水挥发 D.葡萄酿酒

2.下列变化中属于化学变化的是（ ）

A．蜡烛熔化 B．干冰用于人工降雨

C．植物的光合作用 D．活性炭吸附杂质

3.下列实验操作正确的是（ ）

A．  B．  C．  D． 

4.下列仪器中，用酒精灯加热试管内物质不需要用到的是( )

A.  B.  C.  D. 

5.下列关于宏观事实的微观解释中，正确的是( )

A．将二氧化碳气体制成干冰体积变小——分子体积变小

B．金刚石和石墨的硬度不同——碳原子的排列方式不同

C．自然界中水的天然循环——水分子不断运动且分子大小发生改变

D．食物变质——食物中的分子种类不变，但分子的性质发生了变化

6.下列关于原子、分子的说法错误的是( )

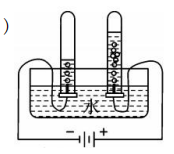
A．分子可以构成物质，而原子只能构成分子

B．在化学变化中，分子可以分成原子，而原子不能再分

C．原子是化学变化中的最小微粒

D．由分子构成的物质，分子是保持物质化学性质的最小粒子

7.如图为验证水的组成的实验装置,下列有关说法正确的是( )



A.正极和负极产生的气体质量比为 1：2

B.正极产生的气体能使带火星的木条复燃

C.水是由氧气和氢气组成的

D.该变化中的最小粒子为氢分子和氧分子

8.下列反应属于化合反应的是（ ）

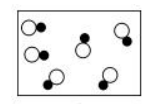
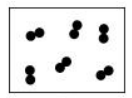
A．

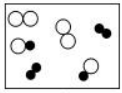
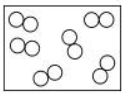
B．

C．

D．

9.下列各图中●和○分别表示不同元素的原子，其中表示混合物的（ ）

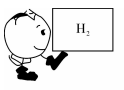
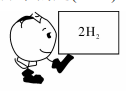
A.  B. 

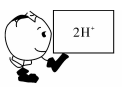
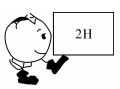
C.  D. 

10.化学与我们亲密相伴，①潺潺的流水可以变成天空中的白云；②木炭可以燃烧；③ 醋酸能跟活泼金属发生化学反应；④钢铁会生锈；⑤煤燃烧；⑥铁矿石炼成铁；⑦酒精 (乙醇)常作酒精灯和内燃机的燃料，是一种绿色能源；⑧在常温下甲烷是气体；⑨ 0℃水变成冰。其中属于化学性质的是（ ）

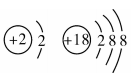
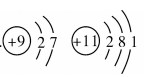
A．②③④ B. ②③④⑦ C．②③④⑥ D. ②③④⑥⑦

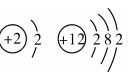
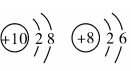
11.下图中的符号表示 2 个氢原子的是( )

A.  B. 

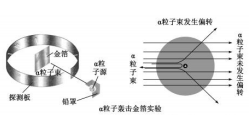
C.  D. 

12.根据下列各组原子的原子结构示意图分析，具有相似化学性质的一组是( )

A.  B. 

C.  D. 

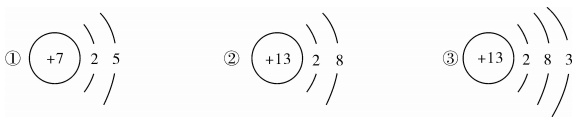
13.1911 年，英国科学家卢瑟福进行了著名的α粒子轰击金箔实验。根据实验，不能获得的结论是



A．金原子核带正电 B．金原子核外电子带负电

C．金原子核体积很小 D．金原子核的质量比α粒子大得多

14.根据下列三种微粒的结构示意图，所获取信息不正确的是( )



A．②③化学性质相同 B．①③表示两种原子

C．①表示的是原子，②表示的是离子 D．②可用符号“Al3＋”来表示

15.下列有关原子的说法中正确的是( )

①原子是化学变化中的最小微粒；②原子不能再分；③原子在化学变化中不能再分；④原子中肯定含有质子、中子、电子三种微粒；⑤原子核在化学变化中不发生变化

A．①②③ B．①③④ C．①②⑤ D．①③⑤

**第Ⅱ卷(非选择题，共 40 分)**

**二、填空题(每空 2 分，共 14 分)**

16.请你用化学用语填空。

(1)两个钠离子：\_\_\_\_；

(2)氮原子的结构示意图：\_\_\_\_；

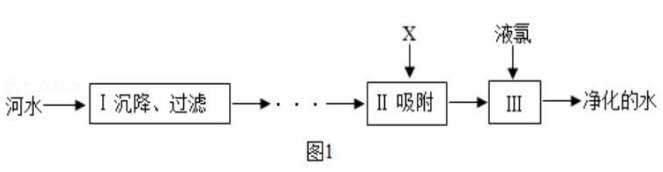
(3)5 个水分子\_\_\_\_。

17.有时我们在野外可以看见清澈的山泉水，泉水虽清澈，但也不能直接饮用，因为有可能是硬水，我们可用\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_进行鉴别，在生活中，可用\_\_\_\_\_\_\_**\_**\_的方法来降低水的硬度。

18.“好酒不怕巷子深”这句话表明分子具有 性质；干冰汽化体积变大是因为 。

**三、实验探究题(每空 2 分，共 26 分)**

19.暴雨过后，某化学兴趣小组的同学对本地水样进行了调查分析，并设计了如图 1的实验方案对水样进行净化。



（1）过滤是非常重要的操作，如图2还缺少一种仪器，该仪器的名称是 ，其作用是 ；过滤后发现滤液仍浑浊，其原因可能是\_\_\_\_\_**\_**\_(填字母)。



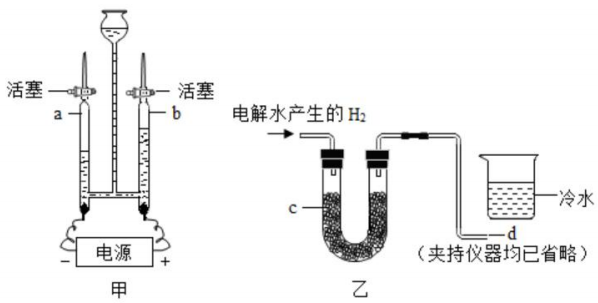
a．滤纸没有紧贴漏斗内壁 b．漏斗下端未靠在烧杯内壁

c．漏斗内液面高于滤纸边缘

(2)步骤Ⅱ中，加入的药品 X 的名称是 ，可以除去 。

（3）步骤Ⅲ中，加入液氯后，得到的水并不能直接饮用，因为 。

20.某兴趣小组的同学对水的组成进行了实验探究。



【提出问题】水是由什么组成的？

【查阅资料】通过电解水和点燃氢气证明燃烧产物的方法均可证明水的组成。

【设计实验】兴趣小组的同学设计了如图所示的实验来探究水的组成，其中图甲是电解水的实验装置，图乙是将电解水产生的氢气直接缓缓地通过装有足量碱石灰（可吸收水分干燥气体）的仪器 c，并在导管口 d 处将气体点燃，然后把盛有冷水的烧杯置于如图乙所示的位置。

【实验与结论】

(1)图甲中玻璃管 a 和玻璃管 b 得到气体的体积比为 ；检验 b 管中产物的方法是 。

(2)图乙所示的实验过程中可以观察到的实验现象：导管口 d 处 ；烧杯底部有 。

(3)写出实验甲中反应的文字表达式 。

(4)实验甲中没有发生变化的微粒是 （填微粒符号）。

(5)由以上探究可以得出结论：水是由 组成的。

**2021-2022 学年度第一学期第一次质量监测九年级化学答案**

1. **选择题（每题 2 分，共 30 分）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| 答案 | D | C | D | C | B | A | B | B | C | A | D | A | B | A | D |

**二、填空题（每空 2 分，共 14 分）**

16.（1）2Na+；（2） ；（3）。**5H2O**\_

17.肥皂水；煮沸。

18.总在不停地运动；分子间的间隔变大。

**三、实验题（每空 2 分，共 26 分）**

19.（1）玻璃棒；引流；c

（2）活性炭；颜色和异味

（3）还有一些可溶性杂质未除去

20.（1）2:1；用带火星的木条检验，若木条复燃，则证明是氧气。

（2）气体燃烧并产生淡蓝色火焰；水雾

（3）

（4）H；O

（5）氢元素和氧元素

