九年级第一次月考化学模拟试题



一、选择题（每小题只有一个正确答案，请将正确答案的序号填在题前的括号内，每小题1分，共10分）

[ ]1、厨房里发生的下列变化中，不属于化学变化的是

A 木材燃烧 B 面粉发酵 C 瓷碗摔碎 D 食物腐败

[ ]2、下列描述是物质的物理性质的是

A 粮食能酿酒 B 酒精能燃烧 C 酒精能挥发 D 蜡烛能燃烧

[ ]3、下列说法正确的是

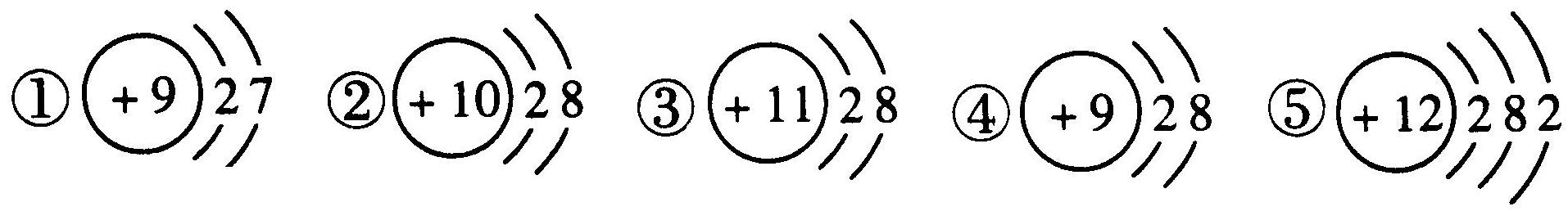
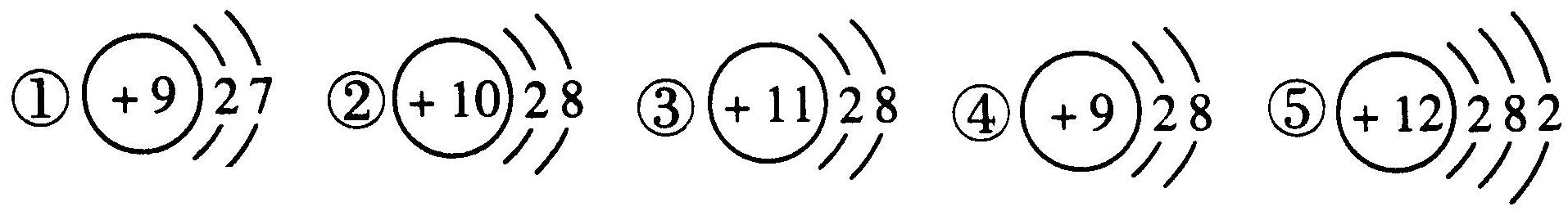
A 木炭燃烧后生成黑色固体 B 铁丝伸入氧气中剧烈燃烧

C 红磷在空气中不能燃烧 D 硫燃烧后生成有刺激性气味的气体

[ ]4、在化学变化中，一定发生变化的是

A 原子种类 B 分子种类 C 元素种类 D 物质状态

[ ]5、如下粒子结构示意图得出的结论中，错误的是( )。



A、①④属于同种元素 B、②③④属于离子

C、⑤易失去电子成为阳离子 D、①⑤的结构不稳定

[ ]6、下列化学式书写正确并与读法相符的是( )。

A、氧化铁：FeO B、高锰酸钾：K2MnO4

C、氧化铜：OCu D、氯化钾：KCl

[ ]7、对分子、原子的下列认识，其中正确的是

A 氢原子是最小的粒子，不可再分 B 分子比原子大

C 当液态水变成冰时，水分子间不存在间隔

D 分子、原子都可以直接构成物质

[ ]8、某同学过滤含有泥沙的水，滤液仍然浑浊，其原因可能是

A 用玻璃棒引流 B 漏斗的下端未靠在烧杯壁上

C 倾倒液体时液面高于滤纸的边缘 D过滤时玻璃棒靠在三层滤纸一边

[ ]9、下列五种物质中均含有氯元素，它们按氯的化合价的顺序排列：①KCl②C12③HClO④X⑤NaClO4。则根据这种排列规律，x不可能是( )。

A、AgCl B、KClO3 C、C12O4 D、C12O5

[ ]10、建设节约型社会人人有责，下列节约行为中可行的是

A 直接用工厂排出的废水灌溉农田 B 吃经高温蒸熟后的霉变大米

C 将用剩的药品放回原试剂瓶 D 用洗菜、洗衣的水冲洗厕所

二、填空题（每空1分，共19分）

11、根据空气成分填空

①小白鼠在装有空气的密闭容器中可以存活一段时间，说明空气中含有 ；

②空气是制造氮肥的原料，这说明空气中含有 ；

③在空气成分中含量较多、化学性质不活泼的气体是 。

12、现有下列物质①高锰酸钾　②水　③空气　④氧化铁　⑤食盐水⑥铜 ⑦加热氯酸钾与二氧化锰至完全反应后的剩余固体　七种物质。其中属于混合物的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填序号,下同)，属于氧化物的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

13、用化学符号或符号的意义填空：

(1)5N\_\_\_\_\_\_\_\_ (2)n个二氧化碳分子\_\_\_\_\_\_\_\_

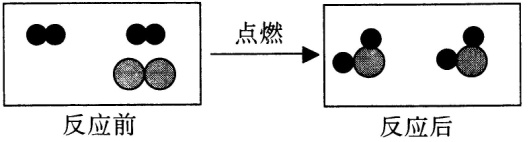
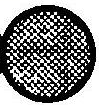
(3) 4个氯离子\_\_\_\_\_\_\_\_ (4)氧化铜中氧元素的化合价为一2价\_\_\_\_\_\_\_\_

14、净化水的方法有静置沉淀、吸附沉淀、 、蒸馏，其中净化程度最

高的是 。

15、硬水和软水可以用 来区分，生活中可以用 的方法

来降低水的硬度。

16、如果用“  ”表示氢原子，用“  ”表示氧原子，则右图中反应后容器内的物质属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填“纯净物”或“混合物”)。 图示的这个反应文子表达式为：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

17、写出下列变化的文字表达式，并按要求填空

①红磷在空气中燃烧

②铁丝在氧气中燃烧

③加热氯酸钾与二氧化锰的混合物

④水在通电的条件下分解

以上反应中属于化合反应的有（填序号） 。

三、实验探究（每空1分，共7分）

18、下面是实验室制取氧气可能需要的仪器装置，请根据要求回答下列问题

A

B

C

D

E

（1）在实验室里制取氧气有三种方法，用高锰酸钾和过氧化氢制取氧气反应

中都涉及到二氧化锰这种物质，其意义不同，在过氧化氢反应中，二氧化锰起

作用。

（2）用氯酸钾制取氧气应选用的发生装置是 ；（填序号,下同）

用过氧化氢溶液制取氧气应选用的发生装置是 ；

欲获得较纯净的氧气，则收集装置可选用 。

（3）分析实验过程中出现以下情况的可能原因：

①水槽中的水呈紫红色\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

②加热的过程中，试管破裂\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（4）向试管中装入高锰酸钾的方法是

。

四、计算题(4分，相对原子质量H：1 C：12 O：16 N：14)

19、维生素C(化学式C6H3O6)能促进人体生长发育，增强人体对疾病的抵抗力。求：

(1)维生素C的相对分子质量；(1分)

(2)维生素C中碳、氢、氧三种元素质量比；(1分)

(3)维生素C中碳元素的质量分数；(1分)

(4)171g维生素C中碳元素的质量(1分)