2022/2023学年度第一学期九年级第二次质量检测考试

化学试卷

注意事项：

1．答题前填写好自己的姓名、班级、考号等信息

2．请将答案正确填写在答题卡上

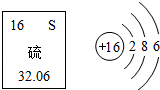
**一、单选题（每题2分，共20分）**

1．下列客观事实的微观解释不正确的是

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 客观事实 | 微观解释 |
| A | 干冰升华 | 分子的体积变大 |
| B | 端午节粽飘香 | 分子在不断运动 |
| C | 一滴水中含有1.67×1021个水分子 | 分子质量、体积都很小 |
| D | 钠原子和钠离子化学性质不同 | 最外层电子数不同 |

A．A B．B C．C D．D

2．如图是元素周期表中的硫元素及其原子结构示意图，下列说法正确的是



A．硫元素属于金属元素 B．硫原子的质子数为16

C．硫在元素周期表中位于第6周期 D．硫原子在化学反应中容易失去电子

3．分类是学习化学的重要方法。下列物质属于氧化物的是

A．O2 B．SO2 C．H2SO4 D．KMnO4

4．硝酸可发生如下反应：4HNO34X↑+ 2H2O+O2↑，则X的化学式为

A．NO2 B．NO C．N2 D．NH3

5．电影《长津湖》中志愿军战士吃冻土豆的一幕让无数观众泪。土豆中所含淀粉，与葡萄糖（化学式为C6H12O6）均属糖类物质。下列说法正确的是

A．葡萄糖属于氧化物

B．葡萄糖是由碳、氢、氧三种元素组成的

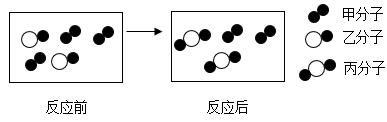
C．葡萄糖是由6个碳原子、12个氢原子和6个氧原子构成的

D．葡萄糖中碳、氢、氧质量比为1:2:1

6．在由两种元素组成的化合物中，知道其中一种元素的化合价，能推算出另一种元素的化合价。四氯化钛（TiCl4 ）中氯元素为-1价，则钛元素的化合价为

A．+6 B．+4 C．0 D．-2

7．如图是某化学反应的微观示意图，“”和“”分别表示两种不同的原子。下列说法错误的是



A．原子是化学变化中的最小微粒

B．元素的种类、原子的数目在化学反应前后不变

C．大量乙分子聚集成的乙物质可能是氧化物

D．参加反应的甲分子与乙分子的个数比为3:2

8．下列化学方程式书写正确的是

A．高锰酸钾制取氧气：

B．木炭在充足的氧气中燃烧：

C．镁条在空气中燃烧： 

D．红磷在空气中燃烧： 

9．下列有关物质的用途与其依据的性质不符合的是

A．二氧化碳用于灭火——二氧化碳不支持燃烧，也不能燃烧

B．氮气用做食品保护气——氮气的化学性质不活泼

C．一氧化碳用于炼铁——一氧化碳具有还原性

D．氧气用于焊接——氧气是理想的燃料

10．在一个密闭容器中放入M、N、Q、P四种物质，在一定条件下发生化学反应，一段时间后，测得有关数据如下表，则关于此反应认识不正确的是

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 物    质 | M | N | Q | P |
| 反应前质量(g) | 18 | 1 | 2 | 32 |
| 反应后质量(g) | X | 26 | 2 | 12 |

A．反应后物质M的质量为l3g

B．N为单质

C．反应中N、P的质量比为5：4

D．物质Q可能是该反应的催化剂

**二、填空题（每空1分，共17分）**

11．用化学用语填空。

(1)1个镁离子\_\_\_\_\_\_；

(2)2个氮分子\_\_\_\_\_\_；

(3)4个硫原子\_\_\_\_\_\_；

(4)磷元素\_\_\_\_\_\_；

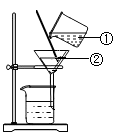
(5)标出二氧化碳中碳元素的化合价\_\_\_\_\_\_；

(6)氧化铁\_\_\_\_\_\_。

12．淡水是一种宝贵而重要的自然资源，在实验室和日常生活中有着十分重要的作用。请根据下列提示回答问题：

(1)硬水会给生产和生活带来许多不便，生活中可用\_\_\_\_\_\_\_的方法降低它的硬度；区分硬水和软水的方法是\_\_\_\_\_\_\_。

(2)当水资源受到严重污染时，必须经过净化处理后才能饮用。下列净化水效果最好的方法是 (填标号)。

A．沉淀 B．过滤 C．蒸馏 D．吸附

(3)如图所示：

①此实验进行的是\_\_\_\_\_\_\_操作。

②在此操作中玻璃棒的作用是\_\_\_\_\_\_\_；液面要\_\_\_\_\_\_\_(填“高于”或“低于”)滤纸边缘，这主要是防止\_\_\_\_\_\_\_。

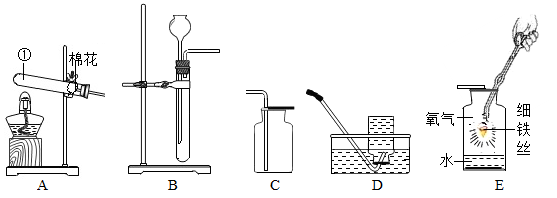
③该操作用于水的净化，则可进行除去\_\_\_\_\_\_\_杂质，如要进一步使水净化，可用\_\_\_\_\_\_\_除去色素和异味。

④若过滤后所得到的水仍然浑浊，可能原因是\_\_\_\_\_\_\_(只需答一点)。

③有些科学家预言：“世界上最后一滴水就是人类的眼泪”。这句话警示我们应树立保护水资源的意识。请你举一例节约用水的做法：\_\_\_\_\_\_\_。

**三、实验题（每空1分，共9分）**

13．下图是初中化学中常用的实验装置，请回答下列问题。



(1)写出A装置中仪器①的名称\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2)若用高锰酸钾制取一瓶纯净的氧气，应选择的发生装置是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，收集装置是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，该反应的化学方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；用制得的氧气做铁丝燃烧的实验，集气瓶中要留少量水的原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(3)实验室制取CO2，应选择的发生装置是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，收集装置是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，检验CO2是否收集满的操作是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(4)将收集到的CO2通入澄清石灰水中，石灰水变浑浊，该反应的化学方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**四、计算题（共4分）**

14．工业上，高温煅烧石灰石可制取生石灰（CaCO3CaO+CO2↑），现有10gCaCO3，高温煅烧一段时间，使其完全反应。计算生成 CO2的质量。（写出计算过程）