**湖北省黄石市网湖学校2018-2019学年度（上）九年级化学期末综合复习卷**



一、单项选择题（每小题2分，共40分。请将正确答案序号填入上面答题表）

1．下列是一些物质的自我介绍，其中介绍自己化学性质的是

A．我是紫红色的固体  B．我在自然界硬度最大

C．我会生锈     D．我在常温下是气体

2．物质的变化是多种多样的，其中属于化学变化的是

A．海水晒盐 B．瓦斯爆炸 C．瓷碗破碎 D．轮胎爆炸

3．地壳中含量最多的金属元素是

A．硅    B．氧 C．铝    D．铁

4.生活中见到的物质中属于纯净物的是

A．大理石 B．自来水 C．蒸馏水 D．空气

5．下列化学式书写规范的是

A．氧化镁mgO   B．氯化铁  FeCl2  C．五氧化二磷P2O5   D．一氧化碳Co

6.有关2CO＋O2 www.dearedu.com2CO2的叙述正确的是

A．2g一氧化碳和1g氧气在点燃条件下反应生成2g二氧化碳

B．两个一氧化碳分子加一个氧分子等于两个二氧化碳分子

C．一氧化碳加氧气点燃等于二氧化碳

D．一氧化碳和氧气在点燃条件下反应生成二氧化碳

7．将铁架台、漏斗、烧杯、玻璃棒等几种仪器组装后，可进行的净化水的操作是

A、过滤   B、沉淀     C、吸附   D、蒸馏

8．物质的性质与所对应的用途没有关系的是

A．二氧化碳能与水反应——人工降雨

B．稀有气体的性质稳定——作保护气

C．石墨导电——可作电极

D．氧气助燃——焊接金属

9．有关实验现象描述正确的是

A. 木炭在氧气中燃烧生成二氧化碳  B．白磷在空气中燃烧生成白色烟雾

C．硫在空气中燃烧发出淡蓝色的光  D．镁在氧气中燃烧产生耀眼白光

10．下列说法中，正确的是

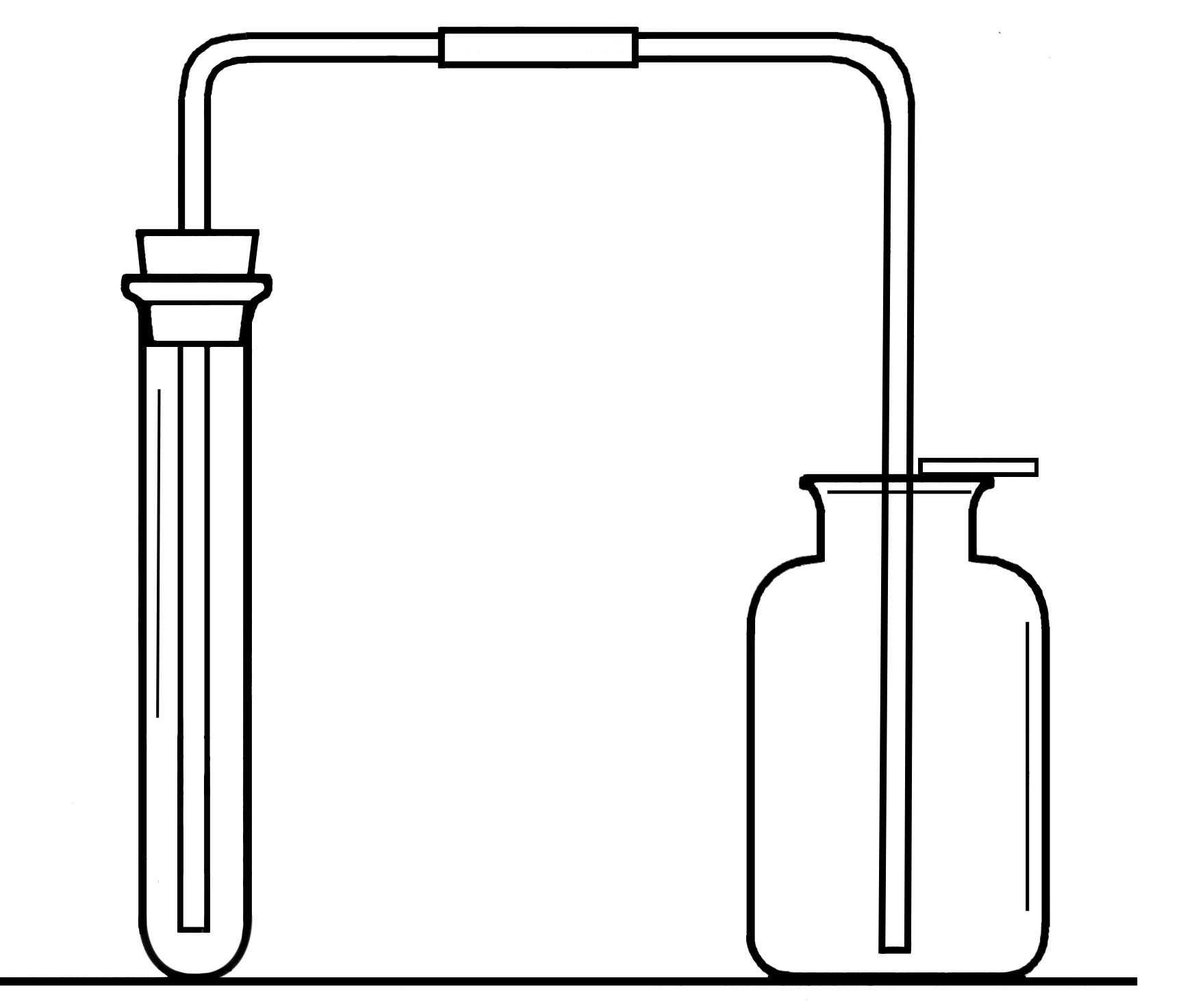
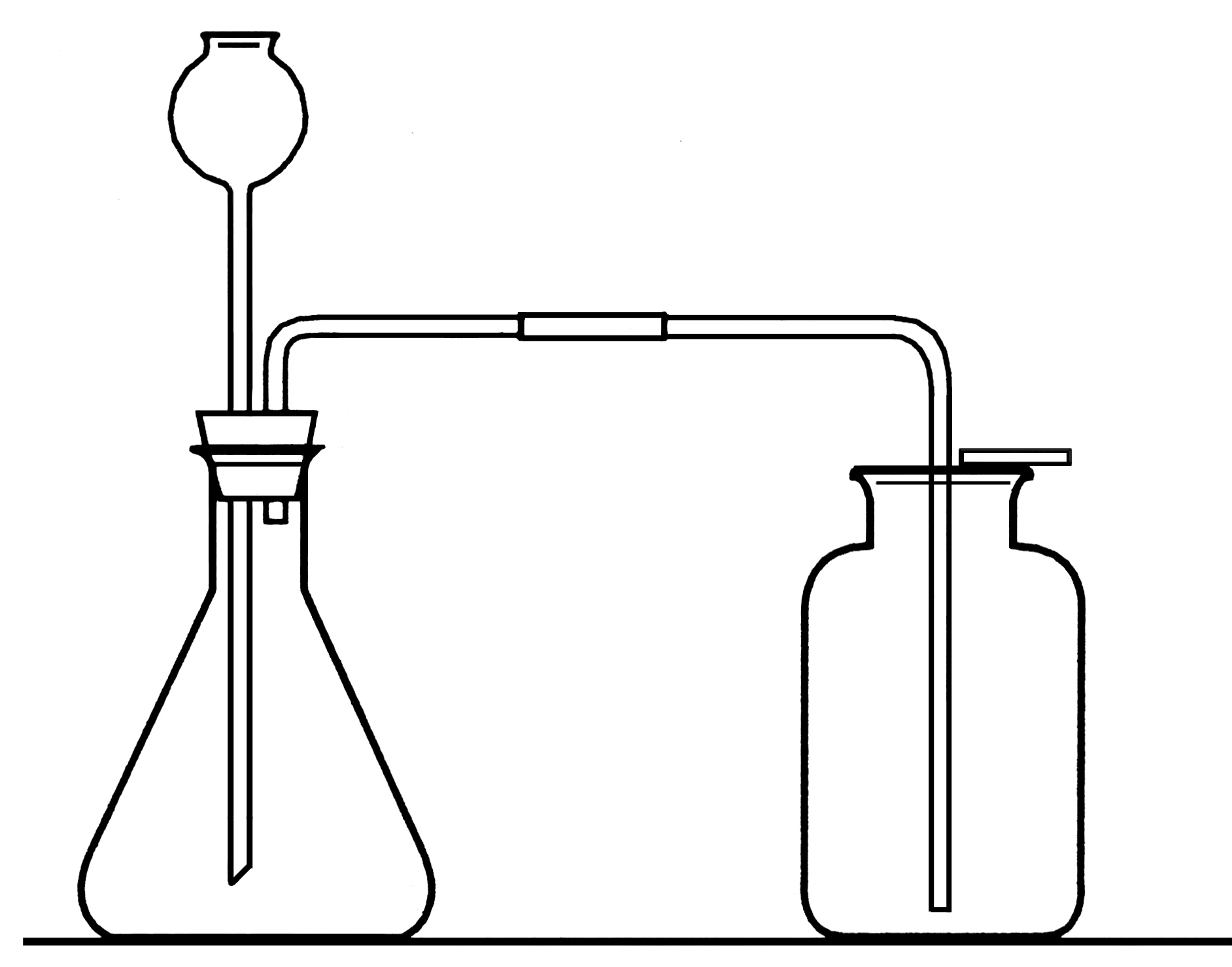
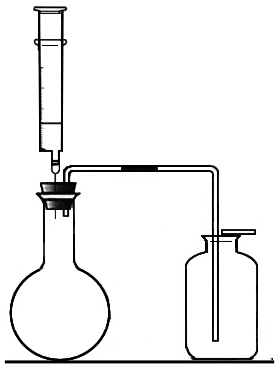
A．可燃物必须用明火去点才能够燃烧 B. 活性炭能将硬水软化

C．经常用水冲洗自行车链条可以防锈 D．不锈钢、黄铜都属于合金

11．下列实验方案及现象与结论一致的是

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 项目 | A | B | C | D |
| 方案 | www.dearedu.com | www.dearedu.com | www.dearedu.com | www.dearedu.com |
| 现象 | 蜡烛由低到高依次熄灭 | 干冷烧杯内壁出现无色液滴，澄清石灰水变浑浊 | 振荡后，塑料瓶变瘪 | 水中的铁钉生锈，植物油中的铁钉没生锈 |
| 结论 | 一般情况下，二氧化碳不燃烧也不支持燃烧，密度比空气大 | 气体中一定有碳、氢元素、氧元素 | 二氧化碳能溶于水也能和水发生反应 | 铁生锈只需要与氧气接触 |

12．四位同学根据提供的实验仪器分别设计了下列四套制取和收集二氧化碳的装置。他们对设计的装置相互进行了交流评价。其中能够使反应随时停止和发生的装置是

A B C 　D

13．“归纳与比较”是化学学习的重要方法，下列关于CO2与CO的不同点的归纳与比较中，不正确的是

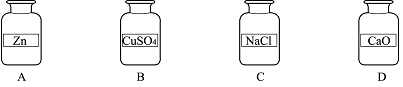
A．组成：一个二氧化碳分子比一个一氧化碳分子多一个氧原子

B．性质：CO2能溶于水，水溶液呈酸性；CO难溶于水，但能燃烧

C．用途：CO2可用于光合作用、灭火等；CO可做气体燃料，还可用于人工降雨

D．危害：CO2会造成温室效应；CO易与血液中的血红蛋白结合引起中毒

14．下列试剂瓶盛装的物质中，属于单质的是



15．下列事实与相应的解释不一致的是

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 现象 | 解释 |
| A | 100mL酒精和100mL水混合在一起，体积小于200mL | 分子是有质量的 |
| B | 酒精敞口放置浓度变稀 | 分子是运动的 |
| C | 用水银温度计测量体温 | 温度升高，原子间隔变大 |
| D | 水通电电解生成氢气和氧气 | 分子是可以再分的 |

16. 下列做法中，不利于保护金属资源的是

A. 过度开采金属矿物 B. 寻找金属代用品

C. 防止金属的腐蚀 D. 回收易拉罐

17．图甲和图乙所示实验均可用来探究可燃物燃烧的条件。小旭同学用图乙所示装置进行实验，得到以下实验事实能说明燃烧与氧气关系的是

①不通空气时，冷水中的白磷不燃烧；②通空气时，冷水中的白磷不燃烧；

③不通空气时，热水中的白磷不燃烧；④通空气时，热水中的白磷燃烧。

A．①② B．②④ C．③④  D．①④

18．“低碳”已成为热门话题。下列环境问题与CO2的排放有关的是

A．酸雨 B．臭氧层破坏 C．温室效应 D．白色污染

19．下列哪种方法不可能用于分离饱和溶液中的溶质和溶剂

A．过滤  B．蒸发    C．蒸馏  D．结晶

20、下列各组物质中，具有不同原子团的是

A．FeSO4与Fe2(SO4)3 B．NH4Cl与NH4Br

C．Na2SO4与Na2CO3 D．NaOH与Ca(OH)2

二、填空题（每个方程式2分，其余每空1分，共32分）

21．生活中处处是化学，请用适当的化学符号回答下列问题：

（1）地壳中含量最多的金属元素为  ；

（2）造成酸雨的气体是    ；

（3）自然界中最硬的物质（写物质名称）  ；

（4）空气中含量最多气体的两个分子 ；

（5）生理盐水中的溶质是  。

22．水是宝贵的自然资源，对于人类生活、工农业生产都具有重要意义。

①保持水的化学性质的微粒是     (填名称)；

②能够证明水由氢元素和氧元素组成的实验是       （用化学方程式表示）；

③向盛有紫色石蕊试液的试管里通入二氧化碳，石蕊变成    色，发生的化学反应方程式是        。

23.写出下列变化的化学方程式，并注明①③的反应类型

Fe ① Fe3O4 ②Fe ③ Cu

① ，

②

③ ，

24.下表为元素周期表中某一周期元素的原子结构示意图

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 元素名称 | 钠 | 镁 | 铝 | 硅 | 磷 | 硫 | 氯 | 氩 |
| 元素符号 | Na | Mg | Al | Si | P | S | Cl | Ar |
| 原子结构 | www.dearedu.com | www.dearedu.com | www.dearedu.com | www.dearedu.com | www.dearedu.com | www.dearedu.com | www.dearedu.com | www.dearedu.com |

请回答下列问题：

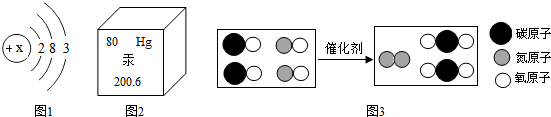
（1）表中磷原子的核电荷数x= ；

（2）表中具有相对稳定结构的元素是 ；

（3）镁元素与氯元素形成的化合物化学式为 ；

（4）从上表可以看出这8种元素的原子结构中 相同。

25．化学基础知识是学好化学的关键，请按下列要求填空。



（1）请用化学符号填空：

①在氧化铁中标出氧元素的化合价   ；②两个氢分子   ；

③2个铜原子   ； ④铵根离子   。

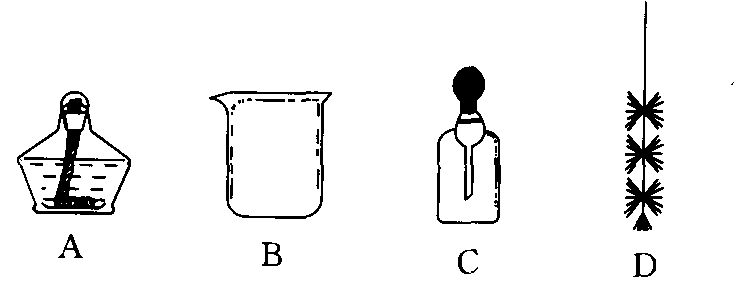
（2）图1是某微粒的结构示意图，其中X=    。该微粒在化学反应中易   （填“得”或“失”）电子；写出一条从图2中获得的信息     。

（3）如图3所示是汽车尾气治理过程中某反应的微观示意图．请按要求回答问题。

图3中体现了在化学变化前后一定不变的是    （填序号）。

A．元素种类；B．原子种类；C．分子数目；D．原子数目

三、实验题（每个方程式2分，其余每空1分，共17分）

26．如右图所示，根据仪器图形回答下列问题（填写编号）。

（1）用于洗涤玻璃仪器的仪器是\_\_\_\_\_\_\_\_；

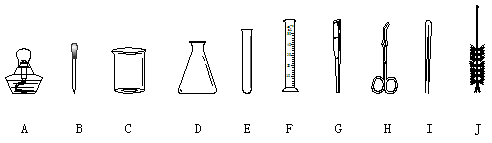
（2）用作热源的仪器是\_\_\_\_\_\_\_\_；

（3）可盛放反应物作反应仪器的是\_\_\_\_\_\_\_\_；

（4）用于盛放和贮存液体试剂的仪器是\_\_\_\_\_\_\_\_。

27.掌握化学实验中常用仪器的特征和用途，有利于开展化学学习和研究。

（1）请从下列常见仪器图示中，选择恰当的字母序号填空



①可以在酒精灯火焰上直接加热的玻璃仪器是 ；

②镁条燃烧时，用来夹持镁条的仪器是 ；

③吸取和滴加少量液体试剂的仪器是 ；

④洗涤试管应使用 。

（2）加热前用试管夹夹持试管的具体操作是 。

（3）做化学实验要养成良好的整理习惯。若某同学在实验结束后，将仪器按下图放置，其中正确的一项是 ，(填序号)，分别指出另外三项中的错误：

；

； 。



四、计算题（共10分）

28.毗邻我县的迁安工业发展较快，迁安化工有限责任公司以氨气（NH3）和二氧化碳为原料生产尿素，日产量为600t，反应的化学方程式如下：

2NH3 + CO2 www.dearedu.com CO(NH2)2 + H2O

**请计算**生产这些尿素每天至少需要消耗氨气质量是多少。