初三化学二氧化碳练习题

第六单元碳和碳的氧化物（二氧化碳）同步练习

 一、选择题：

1、二氧化碳能够灭火的主要原因是（ ）

 A、它能降低可燃物的着火点，且密度比空气大

 B、它能使可燃物与空气隔绝，且能降低可燃物的着火点

C、通常情况下，它不燃烧，不支持燃烧，且密度比空气小

D、通常状况下，它不燃烧，不支持燃烧，且密度比空气大

3、由于大气中二氧化碳含量的增加，产生“温室效应”使地球变热，海平面升高，陆地面积减少。为了减少大气中的二氧化碳含量，下列措施可行的是（ ）

 A、开展植树造林，增强地球表面绿化面积

 B、用石灰水吸收空气中的二氧化碳

 C、改变能源结构，发展太阳能、核能、水能以代替矿物燃料

 D、限制汽车工业发展，减少汽车数量。

 4、农业科技人员向农民建议，在利用温室进行生产时，可向温室里施放适量的二氧化碳，这是因为 ( )

 A、二氧化碳可使害虫窒息死亡，从而防治病虫害

B、施用二氧化碳，可促进植物的光合作用

 C、二氧化碳可产生温室效应，抑制杂草生长

 D、二氧化碳能够灭火，施用后可防治火灾

5、下列化学过程中，不会导致空气污染的是（ ）

A、含硫煤的燃烧 B、植物的光合作用

C、石油炼制 D、汽车排放废气

6、实验室制二氧化碳，应选用下列试剂组中的（ ）

A、煅烧石灰石 B、木炭还原氧化铜

C、燃烧木炭 D、石灰石与稀盐酸反应

7、检验二氧化碳是否已集满的方法正确的是（ ）

A、把燃着的木条放到集气瓶内 B、加入澄清石灰水

C、滴入石蕊试液 D、把燃看的木条放到集气瓶内

8、实验室制取二氧化碳时，三种仪器都要用到的一组是（ ）

A、长颈漏斗，带橡皮塞的导管，集气瓶

B、集气瓶、量筒、水槽

C、集气瓶、广口瓶、酒精灯

D、长颈漏斗、集气瓶、水槽

9、某无色气体的密度的是空气密度的5/9，且极难溶于水那么收集该气体所用的方法是（ ）

①向上排空气法 ②向下排空气法 ③排水法

 A、①或② B、①或③ C、②或③ D、①②③均可

 二、填空题：

 10、二氧化碳的含量增高，会使地球气温上升，科学家预言，这将使人类生存环境恶化，那么，大气层中CO2的主要来源是 ，自然界“消耗”二氧化碳的主要过程是 。

13、长时间盛放石灰水的试剂瓶壁，有一层白色硬膜生成，该物质的化学式是 ，用化学方程式表示该膜的形成： 。除去此膜的方法是加 ，其化学方程式为 。

 16、实验室制取二氧化碳常用药品是 ，收集二氧化碳常用向上排空气法，而不用排水法的原因是 ，检验二氧化碳是否已收满的方法是 。

 【参考答案】 一、选择题： 1、D 3、AC 4、B 5、B 6、D 7、D 8、A 9、C

 二、填空题： 10、矿物燃料的燃烧，植物的光合作用 13、CaCO3 CO2+Ca(OH)2==CaCO3↓+H2O 稀盐酸 CaCO3+2HCl=CaCl2+H2O+CO2↑ 16、石灰石 稀盐酸；CO2的密度比空气大且二氧化碳易溶于水，用燃着的木条放在集气瓶瓶口，木条熄灭证明收满