高一年级化学第十七课时课后作业

**汽车尾气处理1**

**1**．某无色气体可能由O2、NO、NO2、N2、CO2中的一种或几种组成，该混合气经放电后变成红棕色。原混合气的成分中一定含有（ ）

A．N2、O2、NO B．N2、O2、CO2

C．N2、NO D．N2、O2

2．下列说法中，正确的是(　　)

A．NO2能与水反应生成硝酸，故NO2为酸性氧化物

B．除去O2中混有的NO2，可通入过量NO

C．观察颜色可鉴别NO2与溴蒸气

D．NO2是大气污染物之一

3．一氧化氮对“非典”病毒的抑制作用明显。下列关于NO的说法正确的是(　　)

A．NO是酸性氧化物 B．NO无还原性

C．NO是大气污染物，会形成酸雨 D．NO可以用向下排空气法收集

4.研究表明,氮氧化物和二氧化硫在形成雾霾时与大气中的氮有关(如下图所示)。下列叙述错误的是(　　)



A.雾和霾的分散剂相同

B.雾霾中含有硝酸铵和硫酸铵

C.NH3是形成无机颗粒物的催化剂

D.雾霾的形成与过度施用氮肥有关

5**.**“保护环境就是保护人类自己。”下列环境问题与产生的主要原因不相符的是(　　)

①“光化学烟雾”主要是由汽车排放的氮氧化物所引起的;②“酸雨”主要是由空气中CO2的浓度增大引起的;③“温室效应”主要是由空气中CO2浓度增大引起的;④“赤潮”主要是由于水体中N、P等元素含量过高而引起的

A.①② B.②③ C.①②③④ D.②

6.下列物质之间的转化在常温下不能实现的是 (　　)

A.N2NO B.HNO3NaNO3 C.NONO2 D.NO2NO