**实验原理分析（2）——课时作业答案**

1**.**（1）软塑料瓶变瘪

（2）不能证明。因为NaOH溶液中含有水，二氧化碳能与水发生反应，也会使瓶内压强减小使瓶子变瘪

点燃

2**.**（1）4P + 5O2 ==== 2P2O5 （2）液面先下降，后上升至刻度1处

3．（1）瓶中的液面上升约占气体体积的1/5

（2）红磷燃烧放热，使瓶内压强增大，滴有红墨水的水流入到烧杯中

4**.** （1）导热性

（2）玻璃管中水面上升至刻度1处（或其它合理答案）

MnO2

5**.** （1）2H2O2 2H2O + O2↑

（2）甲中温度未达白磷着火点，丙中温度达到白磷着火点

6．（1）紫色石蕊溶液变红 Ca(OH)2+CO2 ==== H2O +CaCO3↓

（2） 氢氧化钠消耗完通入的CO2

7．（1）不能，NaOH溶液中有水，水能溶解CO2并与之发生反应

 （2）Na2CO3+2HCl=2NaCl+H2O+CO2↑

8. （1）与氧气接触 升温和隔绝氧气

 （2）B中二氧化碳与氢氧化钠发生反应，B中内气压小于外界大气压，使C中液体倒吸入B中，与B中生成的碳酸钠反应产生气体，B中压强增大，C中有气泡冒出。