**实验原理分析（2）——拓展提升任务参考答案**

1. （1）CaCO3+2HCl==CaCl2+H2O+CO2↑ 检验二氧化碳

（2）将燃着的木条放在集气瓶口

2．（1）P1>P3 > P2

（2）氧气未被完全消耗，P3气压较大。

3．（1）Na2CO3+Ca(OH)2=2NaOH+CaCO3↓

（2）将注射器2中的稀硫酸推入瓶中，A中有气泡产生，B中澄清石灰水变浑浊

4．（1）打开止水夹K

（2）A中产生大量气泡，注射器活塞向上运动

5.（1）活塞恢复至原位

（2）打开 K2、K3 32

6．（1）O2和CO2 2NaOH + CO2 === Na2CO3 + H2O

（2）B中澄清石灰水始终未变浑浊，最终装置C中进入400 mL液体

点燃

7．（1）4P + 5O2 === 2P2O5

（2）