

(1)写出仪器名称 a _____ b _____

(2)该小组同学用加热高锰酸钾的方法制取氧气，反应的符号表达式是_____

_____，属于_____反应，(填基本反应类型)，发生装置应该选用上图中的_____，收集氧气的装置可以用_____或_____，原因分别是_____、_____.用此方法制得的氧气呈紫红色，原因是_____

(3)A装置中试管口略向下倾斜的原因是_____。

(4)在结束实验时要先撤离导管，再熄灭酒精灯，其目的是_____；利用装置B制氧气时，长颈漏斗中加的物质是_____，锥形瓶中应放_____，长颈漏斗的下端管口要插入液面以下，其目的是_____。

(5)制取氧气还可以选用的方法是_____ (用符号表达式书写)

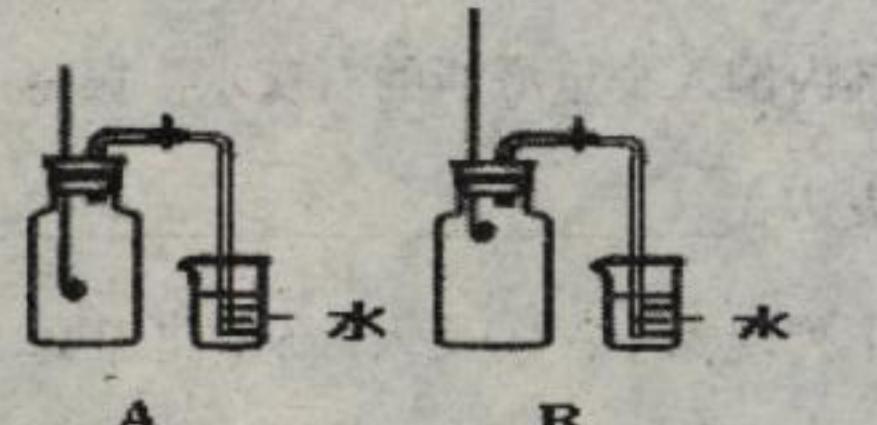
27. (10分)某校兴趣小组想亲身感受科学家的探究历程，他们选择了《空气中氧气含量的测定》为探究内容。首先，他们分组进行讨论：

(1)小光小组认为，选择的药品既要能消耗氧气，又不会与空气中的其他成分反应，而且生成物为固体。他们应该选择 () (A) 蜡烛 (B) 硫粉 (C) 红磷
为了充分消耗容器中的氧气，药品的用量应保证_____。

(2)小明小组设计了如右图的两套实验装置，

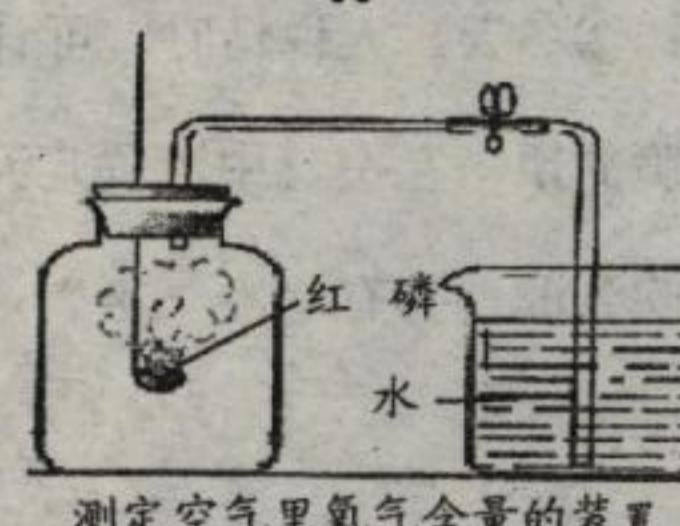
你认为合理的是(填序号)_____。

为了确保实验的成功，首先应保证该装置_____性良好。



(3)小芳设计了如右图实验方案：在燃烧匙内盛过量红磷，

点燃后立即插入集气瓶内，塞紧橡皮塞，待红磷火焰熄灭，集气瓶冷却至室温，打开弹簧夹，观察到的主要现象是_____，_____。



反应的符号表达式是_____。由此得出的结论为_____，还可推论出氮气_____ (填“易”或“难”)溶于水和其化学性质_____ (“活泼”或“不活泼”)。

28. (6分)被称为“生命之源”的水(H_2O)和被称为“绿色氧化剂”的过氧化氢(H_2O_2)，都是由氢、氧两种元素组成的化合物，通常情况下均为无色液体。请你设计实验鉴别水和双氧水两瓶无色液体。