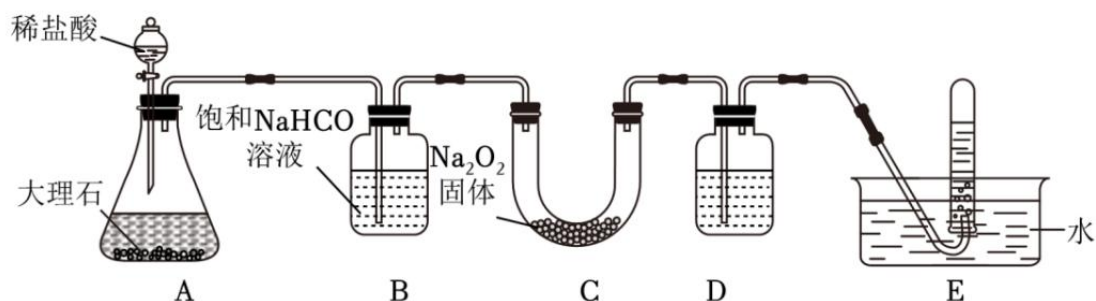


12. 查阅资料得知：过氧化钠(Na_2O_2)可与 CO_2 或 H_2O 反应生成 O_2 ，反应原理

为 $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$, $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2$ ，某化学兴趣小组同学设计了如下

图所示实验，证明 Na_2O_2 可在呼吸面具和潜水艇中做供氧剂。



回答下列问题：

- (1) 写出装置A中任意一种仪器的名称_____。
- (2) 装置A中发生反应的化学方程式为_____。
- (3) 装置B中盛装饱和 NaHCO_3 溶液的目的是_____。
- (4) 装置D用于除去未被装置C转化的 CO_2 ，便于后续气体检验，则D中盛装的液体试剂是_____。
- (5) 验证装置E的试管中的气体的方法是（描述操作、现象和结论）_____。
- (6) 装置E的试管中收集到的气体的来源有_____。