

燃烧的条件

【问题】

除了可燃物，燃烧还需要哪些条件呢？

【预测】

回忆红磷在氧气中燃烧的事实，通过分析反应的化学方程式，预测燃烧可能与哪些因素有关。

【实验事实】^①

实验步骤	现象
(1) 在 500 mL 烧杯中加入 300 mL 热水，并放入用硬纸圈圈住的一小块白磷，在烧杯上盖一片薄铜片 在铜片的一端放一小堆干燥的红磷，另一端放一小块已用滤纸吸去表面上水的白磷（如图 7-3 I）	铜片上的白磷燃烧，红磷不燃烧；热水中的白磷不燃烧
(2) 用导管对准上述烧杯热水中的白磷，通入少量氧气（或空气，如图 7-3 II）	热水中的白磷燃烧

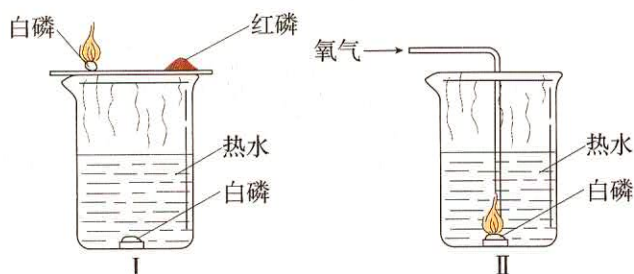


图 7-3 探究燃烧的条件实验示意图

【分析与结论】

(1) 实验步骤 (1) 中铜片上白磷燃烧而红磷不燃烧的事实，说明燃烧需要什么条件。

(2) 实验步骤 (1) 中铜片上白磷燃烧而热水中白磷不燃烧的事实，说明

^① 本实验由教师演示，需在通风橱或排风设备下进行。如果实验室中没有白磷，可观看实验视频。