**实验原理分析（1）——课时作业答案**

**1.**（1）探究可燃物燃烧需要温度达到着火点

（2）A中红磷燃烧，B中红磷不燃烧

**2．**（1）木块燃烧，无烟煤块不燃烧

（2）红磷没有与氧气接触

**3．**（1） ①中b燃烧，②中b不燃烧

（2）ABC

**4．**（1）①中蜡烛熄灭，②中蜡烛继续燃烧

（2）温度达到可燃物的着火点

**5.**（1）甲中白磷不燃烧，乙中白磷燃烧

（2）反应产生二氧化碳，隔绝了氧气

**6.**（1）对A中铁丝观察一段时间后，打开止水夹K1、K2，通入氧气后关闭止水夹K1、K2，继续观察**( 合理即可 )**

（2）通一段时间氧气后，A中铁丝表面生成红色固体而B中铁丝没有明显变化

（3）A中铁丝表面红色固体减少，溶液由无色变为黄色，B中铁丝表面有气泡产生溶液由无色变为浅绿色 Fe2O3 + 6HCl= 2FeCl3 + 3H2O