

33. (4分)



(2) 红磷燃烧放热，使甲瓶内气压增大，将甲瓶中液体压入烧杯，使烧杯中的水变为红色

(3) 甲瓶内液面上升至1刻度处

(4) AB

34. (2分)

(1) 甲中白磷不燃烧，丙中白磷燃烧

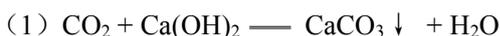
(2) 80℃水

35. (2分)

(1) 氧气浓度越大，燃烧越剧烈

(2) 分别向盛有氧气、木炭的集气瓶以及反应后的B瓶中倒入适量的澄清石灰水，振荡

36. (3分)



(2) CO_2 不燃烧，也不支持燃烧

(3) 没有验证 CO_2 不能使干燥的紫色石蕊变红

【科学探究】

37. (6分)



(3) 探究有无催化剂是否影响 H_2O_2 分解反应速率

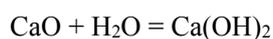
(4) 40S时, $P_1 \neq P_2 \neq P_3$ (合理即可)

(5) 实验温度不同

(6) 催化剂质量 (合理即可)

【实际应用定量计算】

38. (3分) 【解】设：至少需要消耗水的质量为 x 。



56 18

28g x 1分

$\frac{56}{28g} = \frac{18}{x}$ 1分

$x = 9g$ 1分

答：至少需要消耗水9g。

