











一、 目的及意义

本实验旨在通过观察和记录不同条件下物质的变化，探究其物理和化学性质，并验证相关理论。

实验原理：根据质量守恒定律，在封闭系统中，物质的总质量在化学反应前后保持不变。通过精确称量反应前后的物质质量，可以验证这一原理。

实验步骤：1. 称取一定质量的反应物。2. 将反应物放入密闭容器中。3. 记录反应前后的总质量。4. 分析数据，得出结论。

实验器材：天平、烧杯、锥形瓶、橡皮塞、导管、试剂。

实验结果：反应前后物质的总质量保持不变，验证了质量守恒定律。

结论：在化学反应中，物质的总质量是守恒的。这为理解化学反应的本质提供了重要依据。

讨论：本实验的成功关键在于装置的密封性和称量的精确性。任何微小的泄漏或误差都会影响实验结果。







