

Kombination der drei Experimente:

Bei V_1 : nach der Reaktion **weniger** Masse;

Grund: **gasförmige Reaktionsprodukte entweichen**

Bei V_2 : nach der Reaktion **mehr** Masse;

Grund: **gasförmige Edukte (Ausgangsstoffe) werden nicht gewogen**

Bei V_3 : nach der Reaktion **gleich viel** Masse;

Grund: **es können keine Reaktionsprodukte entweichen bzw. alle Edukte werden mitgewogen**

Allgemein gilt **DAS PRINZIP DER MASSENERHALTUNG**:

Bei jeder chemischen Reaktion, die in einem **geschlossenen oder abgeschlossenen System** abläuft, bleibt die Masse vor und nach der Reaktion **unverändert**.

Prinzip der Massenerhaltung bei chemischen Reaktionen:

Bei jeder chemischen Reaktion ist die Masse der EDUKTE gleich der Masse der PRODUKTE.

(nach A. Lavoisier)