Streifzug durch die Geschichte der Chemie:
Von der chemischen Reaktion zur Formelspr



Antoine Laurent Lavoisier
(1743-1794)

1789

1. Chemisches Grundgesetz

Gesetz von der Erhaltung der Masse:

„Die Gesamtmasse der reagierenden Ausgangsstoffe ist gleich der Gesamtmasse der Produkte.“



Joseph-Louis Proust
(1754 - 1826)

1795

2. Chemisches Grundgesetz

Gesetz der konstanten Proportionen:

„Das Verhältnis der Massen von miteinander reagierenden Stoffportionen ist konstant.“



John Dalton (1766-1844)

1808

Daltonsches Atommodell



Jöns-Jakob Berzelius
(1779-1848)

1811

Internationale Formelsprache