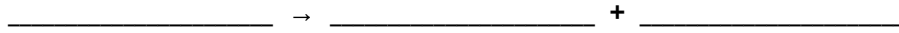
 Hier sind auf verschiedene Arten **chemische Reaktionen** dargestellt.

- Gib für die Reaktionen jeweils die **Wortgleichung** an.
- Zeichne auch das **Teilchenmodell** für die Reaktionen.
Achte auf die Aggregatzustände der Edukte und Produkte.

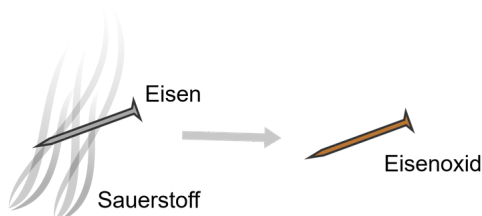
Zink (s) reagiert mit Schwefel (s) zu Zinksulfid (s)



Eisenoxid (s) wird erhitzt und zerfällt zu Eisen (s) und Sauerstoff (g)



Bei der Reaktion von Wasserstoff (g) mit Chlor (g) entsteht Chlorwasserstoff (s)



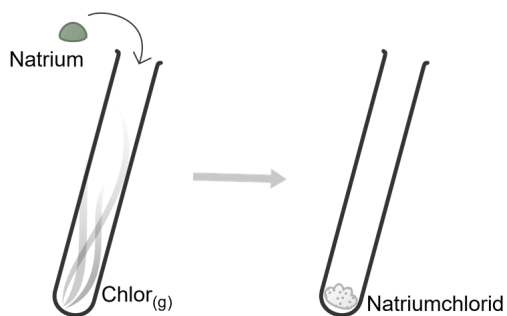
 Hier sind auf verschiedene Arten **chemische Reaktionen** dargestellt.


- Gib für die Reaktionen jeweils die **Wortgleichung** an.
- Zeichne auch das **Teilchenmodell** für die Reaktionen.
Achte auf die Aggregatzustände der Edukte und Produkte.

Zink (s) reagiert mit Schwefel (s) zu Zinksulfid (s)

Bei der Reaktion von Wasserstoff (g) mit Chlor (g) entsteht Chlorwasserstoff (s)

Eisenoxid (s) wird erhitzt und zerfällt zu Eisen (s) und Sauerstoff (g)



 Hier sind auf verschiedene Arten **chemische Reaktionen** dargestellt.

- Gib für die Reaktionen jeweils die **Wortgleichung** an.
- Zeichne auch das **Teilchenmodell** für die Reaktionen.
Achte auf die Aggregatzustände der Edukte und Produkte.

Bei der Reaktion von Wasserstoff (g) mit Chlor (g) entsteht Chlorwasserstoff (s)

Eisenoxid (s) wird erhitzt und zerfällt zu Eisen (s) und Sauerstoff (g)

