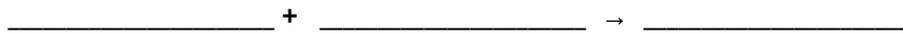


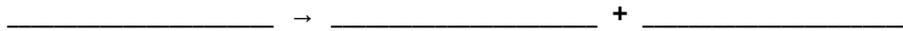
 Hier sind auf verschiedene Arten **chemische Reaktionen** dargestellt.

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

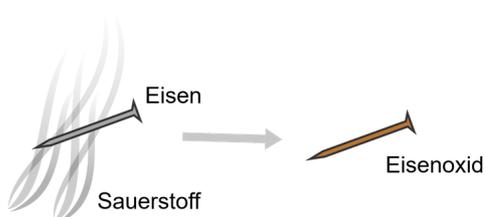
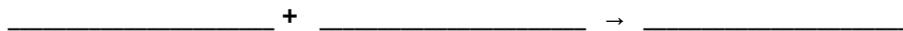
**Zink (s) reagiert mit Schwefel (s) zu Zinksulfid (s)**



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



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



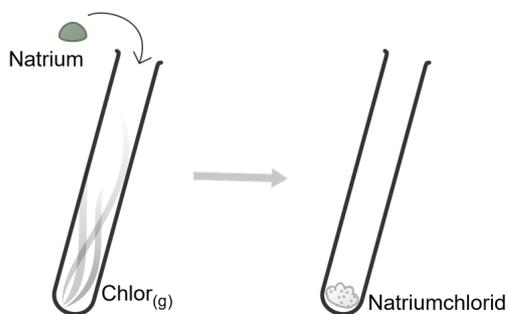
 Hier sind auf verschiedene Arten **chemische Reaktionen** dargestellt.

- 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)**

