

**Aufgabe 1:** Füllen Sie die Lücken im Text mit passenden Begriffen

Bei der einfachsten Definition des Begriffs \_\_\_\_\_ spricht man von einer Aufnahme von Sauerstoff. Entsprechend ist eine \_\_\_\_\_ eine Abgabe von Sauerstoff.

Da nicht bei allen Reaktionen Sauerstoff eine Rolle spielt, muss der Begriff der \_\_\_\_\_ und der \_\_\_\_\_ erweitert werden. Genauer genommen ist also eine Oxidation eine \_\_\_\_\_ und eine Reduktion eine \_\_\_\_\_.

Bei einer \_\_\_\_\_ findet also ein Austausch von \_\_\_\_\_ statt.

**Aufgabe 2:** Stellen Sie für die folgenden Reaktionen sinnvolle Redox-Schemata auf.

Bei der Reaktion von Calcium mit Wasser entsteht Calciumhydroxid.

**Rohschema:**

**Oxidation:** .....

**Reduktion:** .....

**Gesamtschema:** .....

Salzsäure reagiert mit Kaliumpermanganat. Bei der Reaktion ist die Bildung eines stechendriechenden, grünen Gases zu beobachten

**Rohschema:**

**Oxidation:** .....

**Reduktion:** .....

**Gesamtschema:** .....