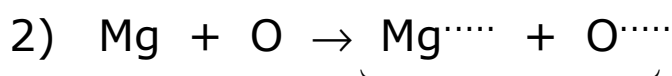
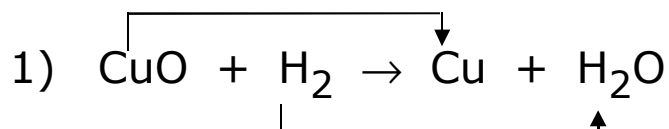


# Redoxreaktionen

Bisher haben wir die Aufnahme von Sauerstoff als \_\_\_\_\_ bezeichnet, die Abgabe von Sauerstoff als \_\_\_\_\_.

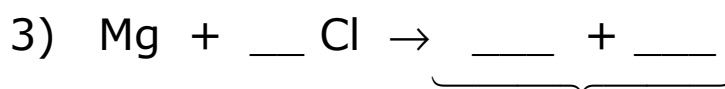


Teilreaktionen:

MgO



b)



Teilreaktionen:

.....

a)

b)

## Arbeitsauftrag:

- 1) Suche nach Gemeinsamkeiten zwischen der Reaktion von Magnesium mit Chlor und der Reaktion von Magnesium mit Sauerstoff.

Oxidation = \_\_\_\_\_

Reduktion = \_\_\_\_\_

} Erweiterte Definitionen

\_\_\_\_\_ sind Reaktionen, bei denen \_\_\_\_\_ zwischen Reaktionspartnern \_\_\_\_\_ werden. Oxidation und Reduktion laufen stets gleichzeitig ab.

- 2) Kennzeichne die Reaktionen 2a), 2b), 3a) und 3b) jeweils als Oxidation bzw. Reduktion.  
 3) Formuliere die entsprechenden Reaktionsgleichungen für die folgenden Reaktionen: Natrium (Na) mit Chlor (Cl), Calcium (Ca) mit Fluor (F), Lithium (Li) mit Schwefel (S), Aluminium (Al) mit Schwefel (S).