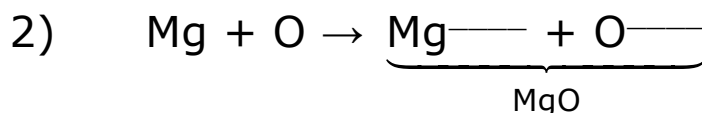
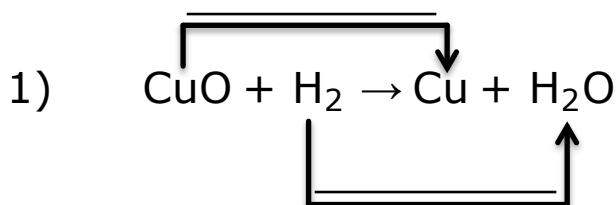


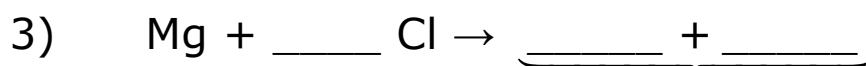


Redoxreaktionen

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



Teilreaktionen:



Teilreaktionen:



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)