

Oxidation

Aufgabenstellung:

1. Schreibe die Wörter in die richtigen Lücken!
2. Scanne den QR-Code, um zu überprüfen, ob alles richtig ist!
3. Schreibe den Text noch einmal ohne Fehler in dein Heft ab!



Oxidation ist ein chemischer Prozess, bei dem ein _____ oder eine Verbindung Elektronen verliert. Dieser Prozess ist eng verbunden mit der _____, bei der ein Stoff Elektronen gewinnt. Wenn Eisen mit _____ reagiert, bildet sich Rost, ein bekanntes Beispiel für Oxidation. Dieser Prozess ist eine Art der _____, die Metalle schwächt. Verbrennung ist eine weitere Form der Oxidation, bei der ein _____ mit Sauerstoff reagiert und Energie in Form von Wärme und Licht freisetzt. In der _____ spielen Oxidation und Reduktion eine _____. Sie ermöglichen beispielsweise die Funktionsweise von Batterien. Eine chemische _____ ist ein Prozess, bei dem Stoffe umgewandelt werden. In einer Oxidationsreaktion dient ein Stoff als Oxidationsmittel oder _____, der einem anderen Stoff Elektronen entzieht. Der Verlust von Elektronen bei der Oxidation ist entscheidend für viele chemische _____. Zusammen bilden Oxidation und Reduktion Redoxreaktionen, die grundlegend für das _____ chemischer Vorgänge sind.

Reduktion

Sauerstoff

Prozesse

Korrosion

Verständnis

Agent

Schlüsselrolle

Element

Stoff

Elektrochemie

Reaktion