

Chemische Reaktionen von Metallen mit Nichtmetallen

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!



Chemische Reaktionen sind _____, bei denen Stoffe miteinander reagieren und sich in neue Stoffe umwandeln. Eine besondere _____ von chemischer Reaktion ist die Reaktion von Metallen mit Nichtmetallen. Hierbei entstehen oft _____.

Ein Metall ist ein Element, das Strom leiten kann. Es ist oft glänzend und fest. Beispiele für _____ sind Eisen, Kupfer und Gold. Ein Nichtmetall ist das Gegenteil von einem Metall. Es leitet keinen _____ und ist oft gasförmig oder fest, aber nicht glänzend. Beispiele für Nichtmetalle sind Sauerstoff, _____ und Schwefel.

Wenn ein Metall mit einem Nichtmetall reagiert, gibt das Metall Elektronen an das _____ ab. Elektronen sind winzige Teilchen, die sich um den Kern eines Atoms bewegen. Durch diese _____ und Aufnahme von Elektronen entsteht eine Bindung zwischen dem Metall und dem Nichtmetall. Diese _____ nennt man Ionenbindung.

Ein gutes Beispiel für eine solche Reaktion ist die Reaktion von _____ (ein Metall) mit Chlor (ein Nichtmetall). Wenn sie reagieren, gibt Natrium ein Elektron an Chlor ab. Das _____ dieser Reaktion ist Natriumchlorid, auch bekannt als _____.

Es ist wichtig zu wissen, dass nicht alle Metalle gleich reagieren. Einige Metalle reagieren heftig mit _____, während andere kaum reagieren. Es hängt von den Eigenschaften des jeweiligen _____ und Nichtmetalls ab.

Zusammenfassend kann man sagen, dass die _____ von Metallen mit Nichtmetallen zu interessanten und nützlichen _____ führt, die in unserem Alltag oft vorkommen.

Verbindungen	Kochsalz	Strom	Art	Abgabe	Bindung	Metalle	Nichtmetallen
Salze	Ergebnis	Metalls	Chlor	Reaktion	Nichtmetall	Natrium	Prozesse