

Arbeitsblatt 24

Aufstellen von chemischen Reaktionsgleichungen: Kohlenstoff-Verbindungen

Kohlenstoff reagiert mit Sauerstoff zu _____:

Erster Schritt zur Aufstellung der Reaktionsgleichung:

Zweiter Schritt:

Dritter Schritt:

Komplette Reaktionsgleichung:

Wie muss die *Lewis*-Schreibweise für das Reaktionsprodukt aussehen?

Bedenke, dass jedes Atom im Molekül eine *oktett*-Regel anstrebt!

Übung:

Formuliere die Reaktionsgleichungen und die *Lewis*-Formeln für die Reaktionsprodukte auf!

Wasserstoff reagiert mit Sauerstoff zu _____.

Kohlenstoff reagiert mit Sauerstoff zu _____.

Wie könnte die *Lewis*-Formel für ein Molekül Kohlenstoffmonooxid aussehen?

Zur Information: Bei der Elektronenpaarbindung ist es nicht erforderlich, daß die Atome der Elemente gleich viele Elektronen beisteuern. Ungleiche oder auch einseitige Beisteuerung von Elektronen eines Atoms ist auch möglich.