Reduktion Übungsblatt

Definition:

Man versteht unter einer Reduktion eine chemische Reaktion, bei der

_____ von einem Atom, Ion oder einem Molekül aufgenommen

werden. Die Oxidationszahl wird dadurch _____

Reduktion Abgabe von Sauerstoff:

Eine Reduktion ist ein chemischer Vorgang, bei dem einem Stoff

_____ entzogen wird.

Will man z.B. aus Eisenerz (Eisenoxid) reines Eisen gewinnen, benötigt man

z.B. _____, das dem Eisenoxid die chemisch

gebundenen Sauerstoffatome wegnimmt.

Ein anderes Beispiel ist der chemische Vorgang, wo rotes Quecksilberoxid in

_____ und _____aufgespalten wird:

2 HgO → _____

Reduktion Aufnahme von Wasserstoff:

Man kann Reduktion auch als Aufnahme von Wasserstoff, genauer

_____ definieren.

Da Wasserstoff eine _____ Elektronennegativität besitzt, wird

das Wasserstoffelektron von jedem anderen _____ angezogen, welches eine Verbindung zum H eingeht.

So entsteht z.B. _____, wenn Acetaldehyd Elektronen des Wasserstoffs aufnimmt.

Lösungen: Merkblätter/Chemie-Physik/Oxidation-Reduktion/Reduktion

©www.mein-lernen.at