



 1. Welche Aussagen sind richtig? Kreuze sie an. Stelle die falschen Aussagen richtig.

W1

Bei einer Oxidation gibt ein Stoff Sauerstoff ab.

Beispiele für Oxide sind Eisenoxid, Magnesiumoxid, Kohlenstoffdioxid und Chloroxid.

Rosten ist ein Beispiel für eine langsame Oxidation.

Bei der Reduktion verbindet sich ein Stoff mit Sauerstoff.

Unter einer Oxidation versteht man im erweiterten Sinn eine Abgabe von Elektronen.

Unter einer Reduktion versteht man im erweiterten Sinn eine Aufnahme von Elektronen.

 2. Welche Wörter fehlen im folgenden Text? Die Zahl in den eckigen Klammern gibt die Anzahl der Buchstaben des Lösungswortes an. Übertrage den vollständigen Text in dein Chemieheft. Der französische Chemiker Antoine Laurent de [9] machte die Entdeckung, dass sich Stoffe beim [10] mit [10] verbinden. Ein Vorgang, bei dem sich ein Stoff mit Sauerstoff verbindet, nannte er eine [9]. Bei dieser Reaktion entstehen [5].

W1

Im erweiterten Sinn werden bei [11] und Reduktionen [15] abgegeben oder aufgenommen. Werden Stoffe oxidiert, geben sie [10] ab. Bei einer [9] nehmen die Stoffe Elektronen auf. Oxidationen und Reduktionen laufen immer [12] ab. Man nennt sie daher [5]-Reaktionen.

 3. Was passiert beim Verbrennen von Stahlwolle?

W1

Stelle die Reaktionsgleichung für die Entstehung von Fe_3O_4 auf.
