

Reduktion

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!



In der Chemie ist die _____ ein grundlegender Prozess. Sie bezeichnet die Abnahme der Oxidationszahl eines _____ durch die Aufnahme von Elektronen. Oft geschieht dies in Kombination mit einer _____, bei der ein anderes Element Elektronen abgibt. Diese gekoppelten _____ nennt man Redoxreaktionen. Ein klassisches Beispiel ist die Reduktion von _____ zu Eisen, wobei Eisenoxid Elektronen aufnimmt und so zu reinem Eisen wird. Reduktionsmittel, die _____ abgeben, sind für diesen Prozess unerlässlich. Ein häufig verwendetes Reduktionsmittel ist _____. In der Natur findet man Reduktionsprozesse beispielsweise bei der _____ der Pflanzen. Dabei wird Kohlendioxid zu Glucose reduziert. Auch in der _____ spielt die Reduktion eine wichtige Rolle. In der _____ wird sie genutzt, um Metalle aus ihren Erzen zu gewinnen. Ein anderes Beispiel ist die _____, wo Wasser zu Wasserstoff reduziert wird. Die Reduktion kann auch in der _____ eine Rolle spielen. Schadstoffe in der Luft können durch Reduktion ihre _____ verlieren oder erhöhen. Für junge Chemiker ist es spannend zu erfahren, wie die Reduktion in Alltagsprodukten wie _____ zum Einsatz kommt. Dort werden chemische Reaktionen genutzt, um elektrische _____ zu erzeugen. Reduktion ist also ein vielseitiger und wichtiger _____ in vielen Bereichen unseres Lebens.

Energie	Photosynthese	Elements	Toxizität	Prozess	Metallurgie
Wasserstoff	Elektronen	Industrie	Umweltverschmutzung	Oxidation	
Eisenoxid	Batterien	Reduktion	Wasserstoffproduktion	Reaktionen	