

# Elektronenübergang bei Redoxreaktionen

## 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!



Redoxreaktionen sind chemische \_\_\_\_\_, bei denen Elektronen von einem Stoff auf einen anderen übertragen werden. Das Wort " \_\_\_\_\_ " kommt von den Begriffen "Reduktion" und "Oxidation". Bei einer Reduktion nimmt ein Stoff \_\_\_\_\_ auf. Bei einer Oxidation gibt ein Stoff Elektronen ab.

Stell dir vor, du hast zwei \_\_\_\_\_. Einer hat viele Süßigkeiten und möchte einige abgeben. Der andere hat wenige \_\_\_\_\_ und möchte welche haben. Der Freund, der Süßigkeiten abgibt, ist wie der Stoff, der bei einer \_\_\_\_\_ Elektronen abgibt (Oxidation). Der Freund, der Süßigkeiten nimmt, ist wie der \_\_\_\_\_, der Elektronen aufnimmt (Reduktion).

In einer Redoxreaktion gibt es immer einen Stoff, der \_\_\_\_\_ wird, und einen anderen, der reduziert wird. Das bedeutet, dass immer ein Stoff Elektronen \_\_\_\_\_ und ein anderer sie aufnimmt.

Warum passiert das? Einige \_\_\_\_\_ haben gerne viele Elektronen, während andere lieber weniger haben. Wenn sie zusammenkommen, " \_\_\_\_\_ " sie Elektronen, um "glücklicher" zu sein.

Ein gutes Beispiel für eine Redoxreaktion ist die Reaktion von \_\_\_\_\_ mit Sauerstoff. Wenn Eisen mit Sauerstoff reagiert, bildet sich Rost. Dabei gibt das Eisen Elektronen an den \_\_\_\_\_ ab und wird oxidiert. Der Sauerstoff nimmt die Elektronen auf und wird reduziert.

Redoxreaktionen sind sehr wichtig in der \_\_\_\_\_ und Technik. Sie finden in Batterien, beim Atmen und in vielen anderen \_\_\_\_\_ statt.

abgibt   Elektronen   Prozessen   Natur   Stoffe   Redoxreaktion   Süßigkeiten  
Eisen   Sauerstoff   tauschen   Freunde   Stoff   oxidiert   Reaktionen   Redox