

# Das Donator-Akzeptor-Konzept

## 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!



Das Donator-Akzeptor-Konzept ist eine coole Art, chemische \_\_\_\_\_ zu verstehen. Du kennst sicher Elektronen, oder? Das sind winzige Teilchen in \_\_\_\_\_, die eine negative Ladung haben. In einer chemischen Reaktion wollen manche Atome \_\_\_\_\_ abgeben und andere wollen welche aufnehmen. Die Atome, die Elektronen abgeben möchten, nennt man \_\_\_\_\_. Das Wort "Donator" kommt von "donate", was "spenden" auf Englisch heißt. Die \_\_\_\_\_, die Elektronen gerne aufnehmen möchten, heißen Akzeptoren. Sie "akzeptieren" die Elektronen.

Manchmal ist das \_\_\_\_\_ von Elektronen eine Win-Win-Situation für beide Atome. Zum Beispiel in einer \_\_\_\_\_: Natrium (ein Donator) gibt ein Elektron ab und Chlor (ein Akzeptor) nimmt es auf. Dadurch entsteht \_\_\_\_\_, das du jeden Tag zum Würzen von Essen verwendest.

Donatoren sind oft Metalle wie \_\_\_\_\_, Kalium oder Magnesium. Akzeptoren sind oft Nichtmetalle wie Sauerstoff, Chlor oder \_\_\_\_\_. Wenn Donatoren und Akzeptoren aufeinandertreffen, kann \_\_\_\_\_ freigesetzt werden, und es entstehen neue Stoffe.

Das Donator-Akzeptor-\_\_\_\_\_ ist also ein Schlüssel zum Verständnis vieler chemischer Reaktionen und \_\_\_\_\_ um uns herum. Es erklärt, warum manche Dinge brennen, warum \_\_\_\_\_ funktionieren und sogar, warum unser Körper Energie produziert.

Kochsalz Natrium Salzreaktion Fluor Konzept Donatoren Batterien  
Reaktionen Atome Atomen Energie Stoffe Tauschen Elektronen