

Arbeitsblatt zum Thema "Valenz"

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!



Valenz beschreibt, wie Atome _____ eingehen. In der Chemie ist das Atom der Grundbaustein aller _____. Atome bestehen aus einem Kern und einer Elektronenhülle. _____ bewegen sich in dieser Hülle. Sie sind für chemische Bindungen zentral. Es gibt verschiedene _____ von Bindungen, zum Beispiel die kovalente Bindung. Bei einer kovalenten Bindung teilen sich zwei _____ Elektronen. Eine andere Art ist die ionische Bindung. Hier gibt ein Atom ein _____ ab und ein anderes nimmt es auf. Dies führt zu positiv und negativ geladenen _____. Eine metallische Bindung ist eine dritte Art. In einer metallischen Bindung bewegen sich Elektronen frei zwischen den _____. Elektronenschalen sind Bereiche, in denen sich Elektronen häufig aufhalten. Jede Schale kann eine bestimmte _____ von Elektronen aufnehmen. Atome streben danach, ihre äußerste _____ zu füllen. Dies erklärt, warum Atome Bindungen eingehen. Ein _____ ist ein spezifischer Bereich, in dem die Wahrscheinlichkeit hoch ist, ein _____ zu finden. Elektronegativität ist ein Maß dafür, wie stark ein Atom Elektronen anzieht. _____ ist das Studium der Materie und ihrer Veränderungen. Die Elektronegativität beeinflusst die Art der _____. Atome mit hoher Elektronegativität ziehen Elektronen stärker an. Dies führt oft zu ionischen oder kovalenten Bindungen. Das Verständnis von _____ ist wichtig, um chemische Reaktionen zu verstehen.

Atomen Arten Bindungen Anzahl Schale Elektronen Atome
Elektron Elektron Orbital Chemie Valenz Ionen Stoffe Bindung