

Chemische Bindungen

Arbeitsblatt Plus

1. Löse das Zahlenrätsel.

Bei diesem Rätsel steht jede Zahl für einen bestimmten Buchstaben. Die Zuordnung stimmt aber nicht mit der Reihenfolge im Alphabet überein! Versuche zuerst einige Wörter zu lösen, dann weißt du, welche Zahl für welchen Buchstaben steht.

Verwende diese Tabelle, um die Übersicht über die Zahlen und Buchstaben zu behalten:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21

a	Besonders stabiler Zustand mit voll besetztem Energieniveau 1 12 1 5 17 4 6 11 18 6 8 4 9 12
b	Diese Regel besagt, dass die meisten Atome eine Anzahl von 8 Außenelektronen anstreben. 20 14 8 1 8 8 13 1 17 1 5
c	Entstehen bei der Bindung von Metall und Nichtmetall. 6 4 5 11 1
d	Bindungsart zwischen Metall- und Nichtmetall-Atomen 7 20 9 1 9 10 7 9 12 18 9 17
e	Wie nennt man eine Atombindung, wenn Atome Elektronenpaare gleichberechtigt nutzen? 18 9 2 20 5 4 13
f	Bindungsart zwischen zwei Nichtmetall-Atomen 4 8 20 19 10 7 9 12 18 9 17
g	„Chemische“ Schreibweise, bei der Elektronenpaare als Strich dargestellt werden. 15 4 5 1 9 1 6 8 13 7 16 3 21 20 13 19 1 5
h	Ordnung, bei der Atomrümpfe regelmäßig angeordnet sind 19 1 8 4 5 5 17 7 8 8 1 13
i	Wie werden frei bewegliche Elektronen im Atomgitter genannt? 1 5 1 14 8 13 20 9 1 9 17 4 6
j	Bindungsart zwischen zwei Metall-Atomen 19 1 8 4 5 5 10 7 9 12 18 9 17