

Valenzstrichformeln

Regeln für das Aufstellen von Valenzstrichformeln

1. Für jedes Atom gilt: die Anzahl der Valenzelektronen ist gleich der Hauptgruppennummer.
2. Durch die Ausbildung von Atombindungen erreichen die Bindungspartner Edelgaskonfiguration (Oktett, bei Wasserstoff Duplett).
Daher gilt: Die Anzahl der für die Edelgaskonfiguration noch benötigten Elektronen ist gleich der Anzahl der Bindungen.
3. Zieht man von der Anzahl der Valenzelektronen die Anzahl der Bindungen ab, so bleibt die Anzahl der freien (nicht bindenden) Elektronen übrig.

Zeichne die Valenzstrichformeln!

