

① **Erstelle in Tischgruppen eine Mind Map zum Thema „Atombindung“.**

- Zeichne die Mind Map im Heft und verwende hierzu eine ganze Seite.
- Verwende dabei alle Fachbegriffe aus der Tabelle.

| | | | |
|-----------------------|------------------------|------------------------------------|--------------------------------|
| Elektronenpaarbindung | Valenzelektronen | bindendes Elektronenpaar | Molekül |
| Einfachbindung | kovalente Bindung | Elektronenpaarabstoßungsmodell | Valenzschalen |
| Bohrsches Atommodell | Doppelbindung | Strukturformel | Dreifachbindung |
| Elemente | Elektronenschreibweise | räumliche Struktur | Atome |
| Edelgasregel | Elektronenwolken | maximale Zahl der Valenzelektronen | nicht bindendes Elektronenpaar |

- Füge zwischen den Fachbegriffen nach Möglichkeit folgende Hilfsverben ein:

| | | | |
|--------------------------------|--------------------|-------------------------|----------------------------------|
| wird alternativ bezeichnet als | entsteht zwischen | setzt sich zusammen aus | beinhaltet Informationen über |
| beinhaltet | ist | hat drei Varianten | berücksichtigt nicht |
| wird bestimmt durch | wird erklärt durch | bestimmt | bedient sich der Vorstellung von |