

## REPETITIONSAUFGABEN

### Thema „Atombindung / Metalle“

- 1) Wie entsteht eine Atombindung, wie eine metallische Bindung? Erkläre den Unterschied.
- 2) Welche Elemente im PSE bilden eine Atombindung aus? Welche Elemente bilden eine metallische Bindung aus?
- 3) Nenne typische Eigenschaften von Metallen.
- 4) Wie kann man die Eigenschaften bei 3) mit dem Aufbau eines Metalles erklären?
- 5) Erkläre die Begriffe Bindungsenergie, Spaltungsenergie & Bindungslänge.
- 6) Zeichne ein Molekül aus folgenden Atomen: 1xN, 2xO, 1xH.
- 7) Zeige mit der Edelgasregel, dass dein Molekül bei 6) stimmt.
- 8) Welche räumliche Struktur muss das Molekül bei 6) haben?
- 9) Beschreibe den Unterschied zwischen Edelmetallen und unedlen Metallen.
- 10) Was sind Legierungen? Weshalb leiten Legierungen den Strom schlechter?

Konnte ich sehr gut     gar nicht lösen

Eigeneinschätzung zu diesem Kapitel / Was muss ich nochmals anschauen?