***Checkliste:* Dipol? – Ja oder Nein?**

1. **Strukturformel ermitteln** („Wie ist das Molekül gebaut?“)
   → LEWIS-Formeln der beteiligten Atome zeichnen
   → LEWIS-Formel des Moleküls überlegen („Leihgeschäfte mit Valenzelektronen zur Erlangung der Edelgaskonfiguration“ – Edelgaskonfiguration aller beteiligten Atome prüfen – bindende und nichtbindende Elektronenpaare einzeichnen)
2. **Molekülgeometrie überlegen** (vom Zentralatom ausgehend alle Elektronenpaare als Wolken [„Luftballonmodell“] denken – Tetraederstruktur bedenken – bedenken, dass nichtbindende Elektronenpaare mehr Platz beanspruchen als bindende – ggf. Molekülbaukasten zur Hilfe nehmen)
3. **Prüfen, ob das Molekül polare Elektronenpaarbindungen enthält** und ggf. Keile bzw. δ^+/δ^- eintragen (für jede einzelne Elektronenpaarbindung ΔEN berechnen)
4. **Prüfen, ob die Ladungsschwerpunkte zusammenfallen** (positiver Ladungsschwerpunkt zwischen allen δ^+-Atomen ermitteln, negativer zwischen allen δ^--Atomen)

Bsp. Wassermolekül

***Checkliste:* Dipol? – Ja oder Nein?**

1. **Strukturformel ermitteln** („Wie ist das Molekül gebaut?“)
   → LEWIS-Formeln der beteiligten Atome zeichnen
   → LEWIS-Formel des Moleküls überlegen („Leihgeschäfte mit Valenzelektronen zur Erlangung der Edelgaskonfiguration“ – Edelgaskonfiguration aller beteiligten Atome prüfen – bindende und nichtbindende Elektronenpaare einzeichnen)
2. **Molekülgeometrie überlegen** (vom Zentralatom ausgehend alle Elektronenpaare als Wolken [„Luftballonmodell“] denken – Tetraederstruktur bedenken – bedenken, dass nichtbindende Elektronenpaare mehr Platz beanspruchen als bindende – ggf. Molekülbaukasten zur Hilfe nehmen)
3. **Prüfen, ob das Molekül polare Elektronenpaarbindungen enthält** und ggf. Keile bzw. δ^+/δ^- eintragen (für jede einzelne Elektronenpaarbindung ΔEN berechnen)
4. **Prüfen, ob die Ladungsschwerpunkte zusammenfallen** (positiver Ladungsschwerpunkt zwischen allen δ^+-Atomen ermitteln, negativer zwischen allen δ^--Atomen)

Bsp. Wassermolekül