

## **Erforderliche Kompetenzen, alphabetisch**

- Atom- und Ionen-Notation interpretieren (Aufgaben: Atom-01 bis Atom-06)
- Bohrsches Atommodell und Elektronenübergänge erklären (Aufgaben: Atom-30, Atom-32 bis Atom-34)
- Coulombgesetz qualitativ anwenden (Aufgaben: Atom-20 bis Atom-25)
- Dipole und Molekölolarität bestimmen (Aufgaben: Atom-52, Atom-53)
- Elektronegativität interpretieren (Aufgaben: Atom-51 bis Atom-53)
- Elektronenkonfigurationen von Atomen und Ionen angeben (Aufgaben: Atom-35)
- Formalladungen bestimmen (Aufgaben: Atom-48, Atom-50)
- Isotope und Isotopenhäufigkeiten auswerten (Aufgaben: Atom-10 bis Atom-19)
- Kohlenstoffmodifikationen über Struktur und Eigenschaften vergleichen (Aufgaben: Atom-60, Atom-61)
- Lewisstrukturen von Molekülen und mehratomigen Ionen zeichnen (Aufgaben: Atom-40 bis Atom-50)
- Molekülgeometrie und Bindungswinkel berücksichtigen (Aufgaben: Atom-47, Atom-49)
- Protonen-, Neutronen- und Elektronenzahlen bestimmen (Aufgaben: Atom-01 bis Atom-06)
- Valenzelektronen und Valenzschalen bestimmen (Aufgaben: Atom-31 bis Atom-33)