

Schaue dir das Video „Das chemische Viertel“: Folge 3 an  
und bearbeite die Aufgaben.

[Link zum Video](#)

1. Schreibe die wirklich existierenden Atome für Neon (Atommasse: 20,2) auf. Welches Atom ist häufiger?
2. Was haben Isotope gemeinsam und worin unterscheiden sie sich?
3. Suche zwei weitere Wörter, die mit „Iso...“ anfangen und erkläre, was „Iso“ in dem Zusammenhang bedeutet.
4. Warum wollen alle anderen Atome so sein wie die Edelgase?
5. Erkläre das „Wunder der Chemie“, wie es im Video gesagt wird.
6. Schreibe alle Ionen auf, die auf einer Wasserflasche bei euch zuhause auf dem Etikett stehen (falls du keine zuhause hast, dann übernehme die Ionen aus dem Video).
7. Schreibe die Tabelle: „Hauptgruppe – Ionen“ ab.
8. Bilde die korrekten Ionenverbindungen aus:
  - a) Natrium und Fluor
  - b) Aluminium und Chlor
  - c) Calcium und Sauerstoff
  - d) Magnesium und Phosphor