

① Ergänze den Lückentext sinnvoll.

● / 4

Atome bestehen aus drei Bauteilen, nämlich Elektronen, Protonen und .  
Die Protonen befinden sich im  und die  auf den Schalen. Die  zeigt uns, wie viele Elektronen auf der  Schale zu finden sind. Im Grundzustand sind alle Atome elektrisch  geladen, sind sie positiv geladen nennt man sie , sind sie insgesamt negativ geladen, nennt man sie .

② Zeichne die Atome Phosphor (P) und Lithium (Li) in Standardschreibweise und Blei (Pb) sowie Radon (Rn) in Lewis-Schreibweise.

● / 4

③ Was versteht man unter der Octett-Regel?

● / 2

---

---

---

---

- ④ Warum können sich Stickstoff und Sauerstoff nicht über die Ionenbindung verbinden? / 2

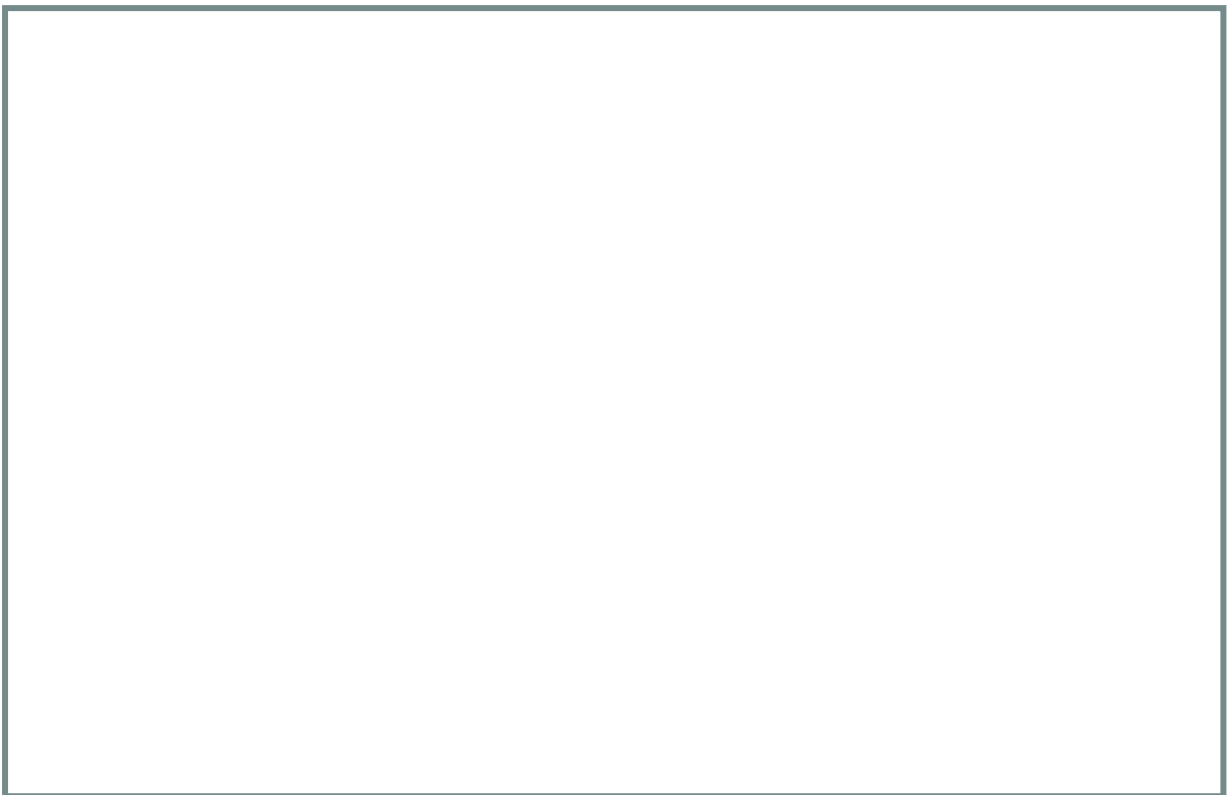
---

---

---

---

- ⑤ Zeige anhand einer **beschrifteten** Zeichnung, wie sich die Elemente Lithium und Fluor verbinden. / 3



- ⑥ Ergänze die Wortgleichung. / 1

**Lithium + Fluor =**

Punkte:

**/ 16**

Note: