

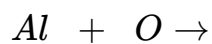
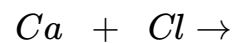
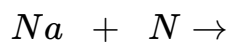
① Gib die Elektronenkonfiguration der folgenden Elemente an.

- He
- Ca
- N
- F
- Li

② Aufstellen von Reaktionsgleichungen (Beachte, dass gasförmige Elemente außer Edelgasen als zweiatomige Moleküle vorkommen, z.B. O<sub>2</sub>)

- Gib die Ladungen der entstehenden Ionen an.
- Ermittle mit Hilfe des PSE die Summenformel für die Verbindung aus den beiden Elementen.
- Stelle eine vollständig ausgeglichene Reaktionsgleichung auf.

○



③ Von den folgenden Verbindungen ist nur die Summenformel bekannt. Gib die Ladungen der einzelnen Ionen an und stelle eine vollständig ausgeglichene Reaktionsgleichung zur Bildung aus den Elementen auf.

○

- Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- CuO
- Cu<sub>2</sub>O
- MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>