

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. O₂)

- 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.

○

- Fe₂O₃
- CuO
- Cu₂O
- MgAl₂O₄