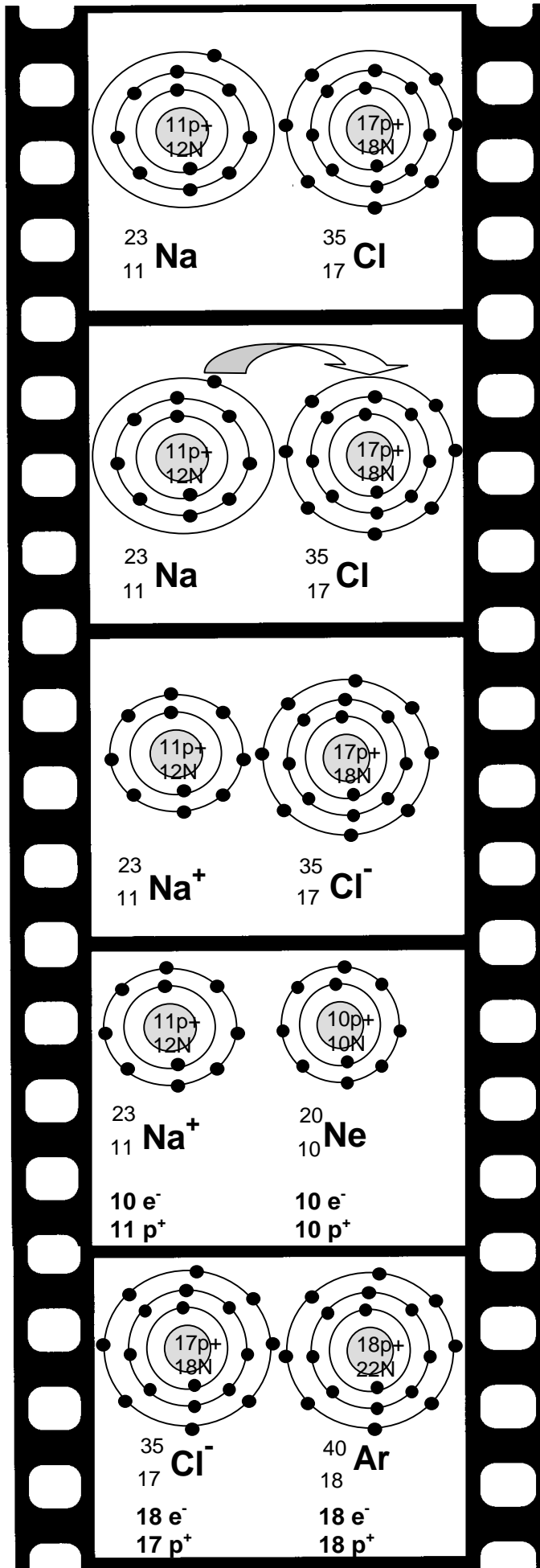


# Die chemische Reaktion von Natrium und Chlor zu Natriumchlorid



**Beschreibe die Veränderungen der Elektronenhülle bei der Reaktion von Natrium und Chlor.**

Vor der Reaktion hat das Natriumatom ein Elektron auf der äußersten Schale (ein Valenzelektron). Das Chloratom hat sieben Valenzelektronen. Beide Atome sind ungeladen, da sie jeweils gleich viele Protonen und Elektronen haben.

Bei der Reaktion zur Verbindung NaCl (Natriumchlorid, Kochsalz)

---

---

---

---

---

---

---

Nach der Reaktion

---

---

---

---

---

---

---

Die Elektronenhülle des entstandenen Natriumions

---

---

---

Im Gegensatz zum Neon ist es einfach positiv geladen, weil es

---

---

---

Die Elektronenhülle des entstandenen Chlorions (Chlorid-Ion)

---

---

---

Im Gegensatz zum Argon ist es einfach negativ geladen, weil es

---

---

---