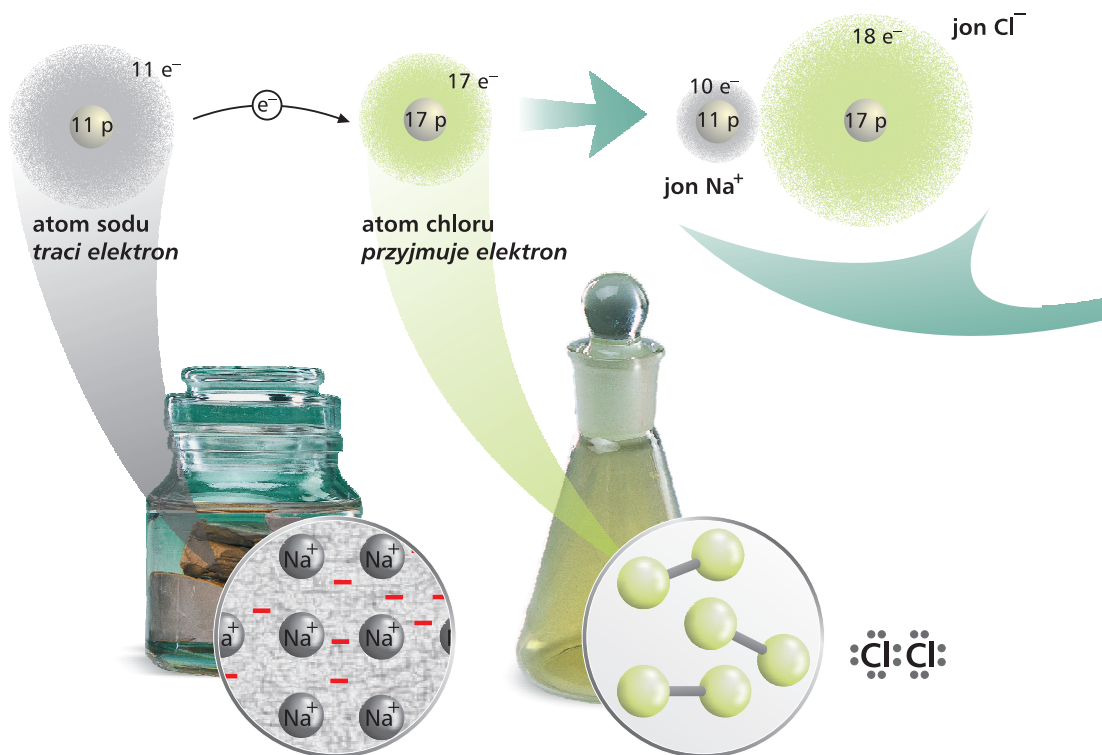


## Rodzaje wiązań chemicznych

- ✓ **Wiązanie chemiczne** to oddziaływania elektronów i jąder łączących się atomów, które powodują, że układ złożony z atomów lub utworzonych jonów jest trwały.



- ✓ **Wiązanie metaliczne** polega na elektrostatycznym oddziaływaniu kationów metali tworzących sieć krystaliczną z gazem elektronowym utworzonym ze zdelokalizowanych elektronów walencyjnych. Wiązanie metaliczne występuje w metalach oraz w ich stopach. Powoduje ono, że metale wykazują charakterystyczny połysk, dobrze przewodzą prąd elektryczny i ciepło, są kowalne i ciągliwe.

- ✓ **Wiązanie kowalencyjne spolaryzowane** polega na łączeniu się atomów za pomocą jednej lub kilku wspólnych par elektronowych, które ulegają przesunięciu w kierunku atomu o większej elektroujemności.

$$0,4 < \Delta EN \leq 1,7$$

- ✓ **Wiązanie kowalencyjne** polega na łączeniu się atomów za pomocą jednej lub kilku wspólnych par elektronowych.

$$0 \leq \Delta EN \leq 0,4$$

