**Legătura covalentă coordinativă**

Legătura covalentă coordinativă este un caz particular al legăturii covalente, în care un singur atom (donor) pune în comun electroni.

Molecula care posedă dublete neparticipante (perechi de electroni neparticipanți) funcționează ca **donor,** iar molecula deficitară de electroni funcționează ca **acceptor (de electroni).**

**Ex:**

**Formarea ionului de amoniu.**

**H+ + :NH3  [ H : NH3 ]+ [ NH4 ]+**

**amoniac ion amoniu**

**acceptor donor**

**Simbolic [ H NH3]+**