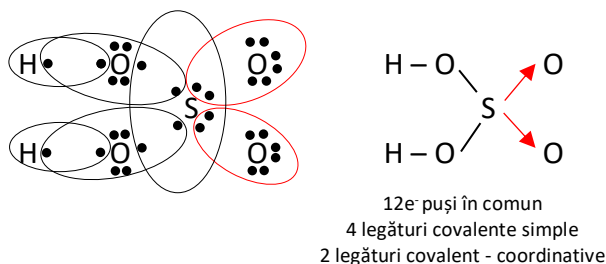


Legătura coordinativă

Se realizează tot prin punere în comun de electroni, fiind un caz particular de legătură covalentă (**legătură covalent coordinativă**).

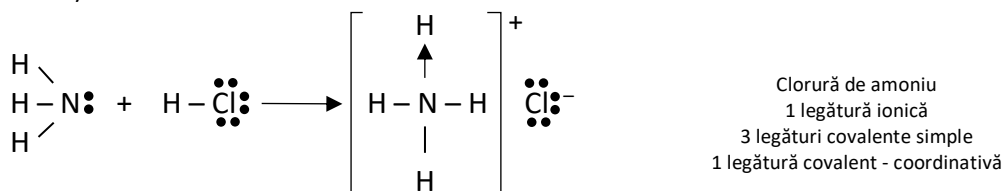
Molecula de acid sulfuric - H_2SO_4 :



Doar unul dintre electroni pune în comun electroni – **atom donor**, celălalt atom participă cu un orbital liber – **atom acceptor**.

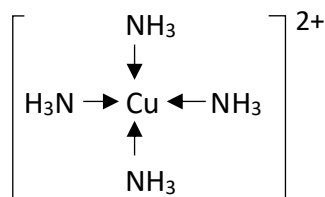
Electronii puși în comun aparțin ambilor atomi.

Reacția amoniacului cu acidul clorhidric – formarea clorurii de amoniu



Legătura covalent – coordinativă este întâlnită în:

- Ioni poliatomici (SO_4^{2-} , NH_4^+ , CO_3^{2-} , H_3O^+ etc.);
- Unii oxizi;
- Oxiacizi (H_2SO_4);
- Cristalohidrați;
- Combinații complexe, ex. hidroxid de tetraaminocupru (II) – $[Cu(NH_3)_4](OH)_2$



Ionul tetraaminocupru (II):

- Ionul metalic Cu^{2+} - **ion central**;
- 4 molecule de amoniac – **liganzi**. – numărul liganzilor se numește **număr de coordinare**.