

## Tunnikontroll. Kovalentne side

1. Mis on kovalentne side?
2. Kuidas tekib ühine elektronipaar?
3. Mitu ühist elektronipaari saab kahe aatomi vahel maksimaalselt olla?
4. Kuidas tähistatakse ühte ühist elektronipaari (ühte sidet)?
5. Mis tüüpi elementide aatomite vahele tekib kovalentne side?
6. Mitu elektroni on püsiva osakese väliskihil?
7. Tõmba kovalentse sidemega ainete valemitele (3) joon alla.

KCl      H<sub>2</sub>O    SO<sub>2</sub>    Na<sub>2</sub>S    Li    BaF<sub>2</sub>    Cl<sub>2</sub>

8. Täida tabel.

Aine	Vastavad aatomid	Molekul (täpsskeem ja struktuurivalem)
NÄIDE Vesi H <sub>2</sub> O	$\cdot\ddot{\text{O}}\cdot$ ja $2\cdot\text{H}$	$\begin{array}{c} \ddot{\text{O}} \\ \vdots \\ \text{:O:} \text{H} \\ \ddot{\text{H}} \end{array}$ ehk $\begin{array}{c} \text{O—H} \\   \\ \text{H} \end{array}$
Lämmastik N <sub>2</sub>	ja	ehk
Fosfaan PH <sub>3</sub>	ja	ehk