1. Hauptgruppe = 1 Valenzelektron

$$H \cdot + \cdot H = H - H = H_2$$

5. Hauptgruppe = 5 Valenzelektronen

$$|N: + N| = |N \equiv N| = N_2$$

$$|N: + 3H \cdot = |N \le H = NH_3$$

6. Hauptgruppe = 6 Valenzelektronen

$$\langle O: + :O \rangle = \langle O = O \rangle = O_2$$

$$\langle O: +2H \cdot = \langle O \rangle H = H_2O$$

7. Hauptgruppe = 7 Valenzelektronen

$$|\underline{\overline{I}} \cdot + \cdot \underline{\overline{I}}| = |\underline{\overline{I}} - \underline{\overline{I}}| = |I_2|$$

- =1 Elektron = 2 Elektronen