

OBLIKE MOLEKUL

1. če imamo DVOATOMNO MOLEKULO je ta oblika **LINEARNA**

- če imamo več elektroskih parov $\square$ VZBURJENO STANJE

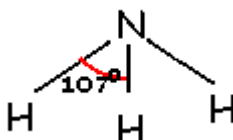
Be: $1s^2 2s^2 \square + E \square 1s^2 2s^2 2p_x^1$ **dodamo energijo**

F: $1s^2 2s^2 2p_x^2 2p_y^2 2p_z^1$

F – Be – F (kot je **180°**)

2. AMONIAK - oblika **PIRAMIDE**:

- nevezni par močneje odbija vezne pare
- amoniak ima obliko piramide
- kot med molekulami je **107°**



- H_2O , CCl_4 – oblika **tetraedra**:

H: $1s^2$

${}_8O$: $1s^2 2s^2 2p_x^2 2p_y^1 2p_z^1$

- nevezni pari se močno odbijajo
- oblika teraedra
- kot je **$104,5^\circ$**

- CH_4 tetraeder **$109,5^\circ$**

3. NF_3 , BF_3 – oblika **trikotnika**:

- Kot je **120°**