

Cvičení 2 – tabulky

Kritické teploty některých plynů

<i>plyn</i>	T_k [°C]	T_k [K]	<i>plyn</i>	T_k [°C]	T_k [K]	<i>plyn</i>	T_k [°C]	T_k [K]
He	-267,9	5,2	CO	-140,2	132,9	SO ₂	157,2	430,3
Ar	-122,0	151,1	CH ₄	-82,5	19,06	H ₂ O	374,0	647,1
H ₂	-239,9	33,2	CO ₂	31,1	304,2	CCl ₄	283,0	556,1
N ₂	147,1	126,0	Cl ₂	114,0	417,1	C ₆ H ₆	288,4	561,5
O ₂	118,8	154,3	NH ₃	132,4	405,5			

Tvar víceatomových molekul

Počet elektronových párů na centrálním atomu	Z toho ne vazebných párů	Typ molekuly (iontu)	Tvar molekuly (iontu)	Příklad
2	0	AB ₂	lineární	CO ₂
3	0	AB ₃	trojúhelník	BF ₃
	1	AB ₂ E	lomený	SnCl ₂
4	0	AB ₄	tetraedr	CF ₄
	1	AB ₃ E	trojboká pyramida	PCl ₃
	2	AB ₂ E ₂	lomený	H ₂ O
5	0	AB ₅	trojboká bipyramida	PCl ₅
	1	AB ₄ E	nepravidelný tetraedr	SF ₄
	2	AB ₃ E ₂	tvar T	ClF ₃
	3	AB ₂ E ₃	lineární	XeF ₂
6	0	AB ₆	oktaedr	SF ₆
	1	AB ₅ E	čtvercová pyramida	BrF ₅
	2	AB ₄ E ₂	čtverec	XeF ₄
7	0	AB ₇	pentagonální pyramida	IF ₇
	1	AB ₆ E	nepravidelný oktaedr	XeF ₆