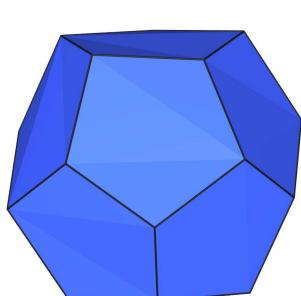
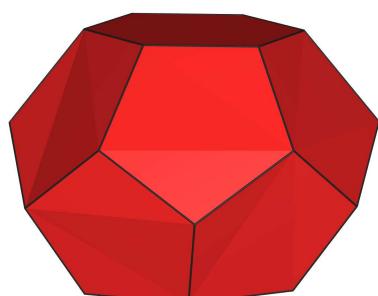


3. Edelgase: He, Ne, Ar, Kr, Xe

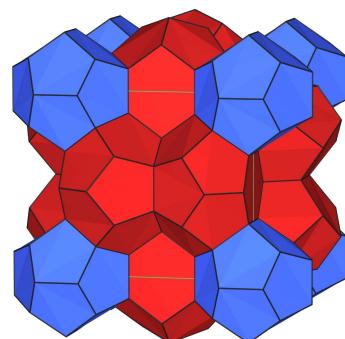
3.2 Clathrathydrate



2 Pentagondodekaeder
(12 Flächen, 20 Ecken)



6 14-Flächner (Hexakaidekaeder)
(14 Flächen, 24 Ecken)



Gesamtstruktur

3.3. Echte Edelgasverbindungen

OS	Fluoride (mit Ionen)	Oxide (mit Ionen)	Fluoridoxide
+2	XeF^+ $\xleftarrow{-\text{F}^-}$ XeF_2		-
+4	XeF_3^+ $\xleftarrow{-\text{F}^-}$ XeF_4 $\xrightarrow{+\text{F}^-}$ XeF_5^-		XeOF_2
+6	XeF_6 $\xrightarrow{+\text{F}^-}$ XeF_7^- $\xrightarrow{+\text{F}^-}$ XeF_8^{2-}	$\text{XeO}_3 \xrightarrow{+\text{O}^{2-}} \text{XeO}_4^{2-}$ $\text{XeO}_4 \xrightarrow{+\text{O}^{2-}} \text{XeO}_5^{2-} \xrightarrow{+\text{O}^{2-}} \text{XeO}_6^{4-}$	XeO_2F_2 XeOF_4
+8	-		XeO_3F_2 (XeO_2F_4)

3.4 VSEPR-Konzept, VB- und MO-Beschreibung der chemischen Bindung

	2	3	2-2	1-3-1	1-4-1	3-3	1-5-1	1-3-3	1-2-2-2	4-4
	linear	trigonal planar	tetraedrisch	trigonal bipyramidal	oktaedrisch	pentagonal-bipyramidal				archimedisch-antiprismatisch
Zahl e ⁻ -Paare	Molekül	Gesamtgeometrie	Geometrie (nur L)							Beispiele
2	AL_2	linear	linear							BeCl_2
3	AL_3 AL_2E	trigonal planar	trigonal planar gewinkelt (120°)							BX_3 SnCl_2
4	AL_4 AL_3E AL_2E_2	tetraedrisch	tetraedrisch trigonal-pyramidal (ψ -tetraedrisch) gewinkelt (109°)							CX_4 NH_3 H_2O
5	AL_5 AL_4E AL_3E_2 AL_2E_3	trigonal bi-pyramidal (E äquatorial) T-förmig linear	trigonal bipyrimal (E äquatorial) T-förmig linear							PCl_5 SF_4 ClF_3 XeF_2
6	AL_6 AL_5E AL_4E_2	oktaedrisch	oktaedrisch quadratisch pyramidal quadratisch planar							SF_6 BrF_5 XeF_4
7	AB_7 AB_7 AB_7		pentagonal bipyramidal (1:5:1) überkappt oktaedrisch (1:3:3) (1:2:2:2)							IF_7
8	AB_8		archimedisch antiprismatisch							XeF_8^{2-}

MO-Beschreibung der Bindung in XeF_2 (vereinfacht)

