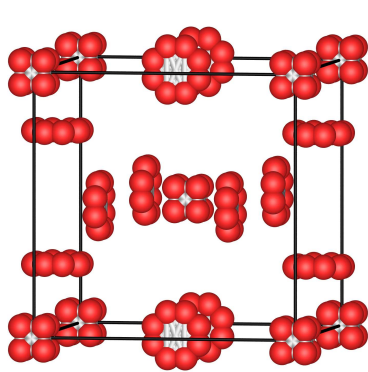


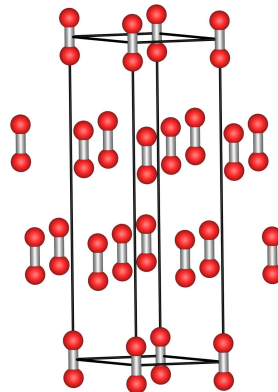
## Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung, Übersicht
2	Kovalente Oxide, Nichtmetalloxide (nach Hauptgruppen)
2.0	Sauerstoff
2.0.1.	Elementarer Sauerstoff
2.0.2.	Ozon
2.1.	Wasserstoffverbindungen
2.1.1.	Eis
2.1.2.	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
2.2.	Be-Oxide
2.3.	Bor-Oxide
2.4.	E(IV)-Oxide
2.4.1.	Si-Oxide
2.4.2.	Ge-Oxide
2.5.	Pnicogen-Oxide
2.5.1.	P-Oxide
2.5.2.	As-Oxide
2.5.3.	Sb-Oxide
2.6.	Chalkogen-Oxide
2.6.1.	S-Oxide
2.6.2.	Se-Oxide
2.6.3.	Te-Oxide
2.6.4.	Po-Oxide
2.7.	Übersicht kovalente Oxide
3.	Binäre Metalloxide
3.1.	Sauerstoffverbindungen, die O-O-Bindungen enthalten
3.1.1.	Peroxide
3.1.2.	Superoxide
3.1.3.	Sesquioxide
3.1.4.	Ozonide
3.2.	Oxide mit metallischen Bindungsanteilen (Suboxide)
3.3.	Oxide, die isolierte O <sup>2-</sup> -Ionen enthalten ('normale' Oxide)
3.3.1.	Ionenkristalle
3.3.2.	Dichte Packungen
3.3.3.	binäre Metall-Oxide nach Zusammensetzung
4.	W-, Mo- und Nb-Oxide, Magneli-Phasen, Kristallographische Scherstrukturen
5.	Komplexe Oxide Ternäre Oxide der Zusammensetzung AB <sub>2</sub> O <sub>4</sub>

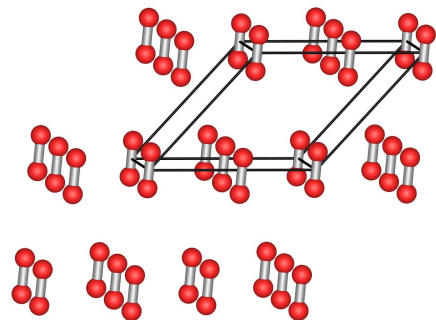
### 2.0. Element O<sub>2</sub>



$\gamma$ -O<sub>2</sub> (44-54 K)



$\beta$ -O<sub>2</sub> (24-44 K)



$\alpha$ -O<sub>2</sub> (< 24 K)