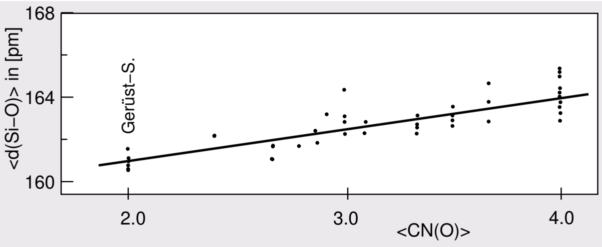
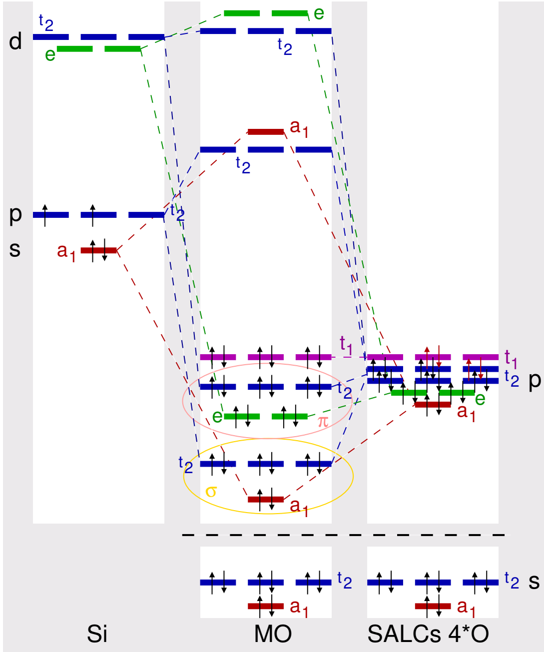
1. Einleitung und Allgemeines

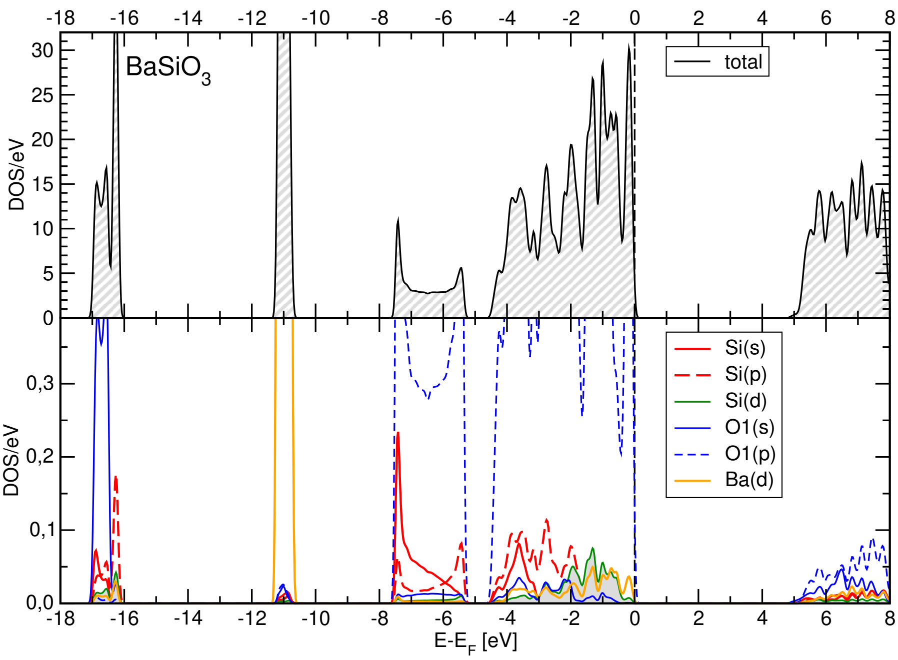
1.2. Chemische Bindung in Silicaten



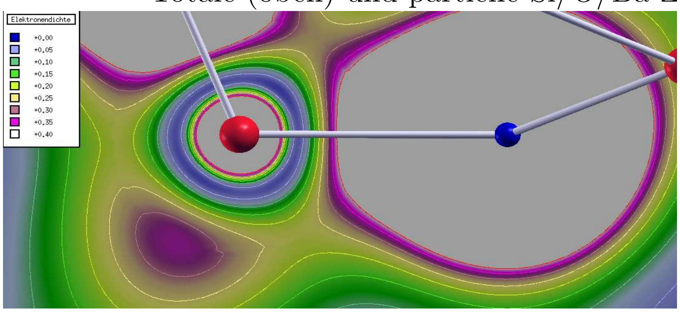
Korrelation zwischen d_{Si-O} und der Gesamtkoordinationszahl von O.



Schematisches MO-Schema von SiO_4^{4-}



Totale (oben) und partielle Si/O/Ba-Zustandsdichte in $BaSiO_3$.



Elektronendichtekarte im Bereich einer Si-O-Bindung in $BaSiO_3$.

Kation	Koordinationszahl gegen O^{2-}
Be^{2+}	4
Li^{+}	4, (6)
Al^{3+}	4, 6
Mg^{2+}	(4), 6
Fe^{2+}, Ti^{4+}	6
Na^{+}, Ca^{2+}	6, (8)
K^{+}	6-12

Kationen (außer Si) in Silicaten