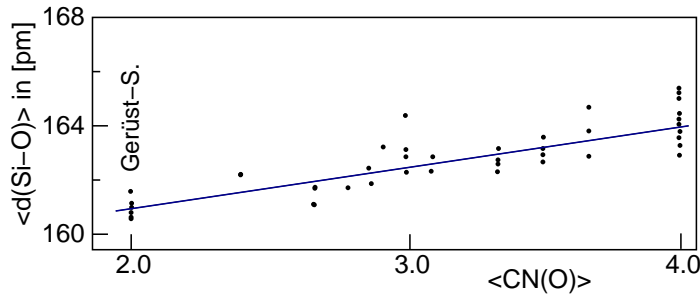
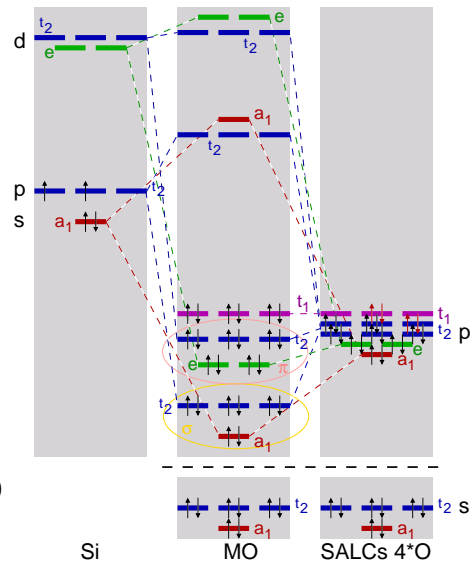


1. Einleitung

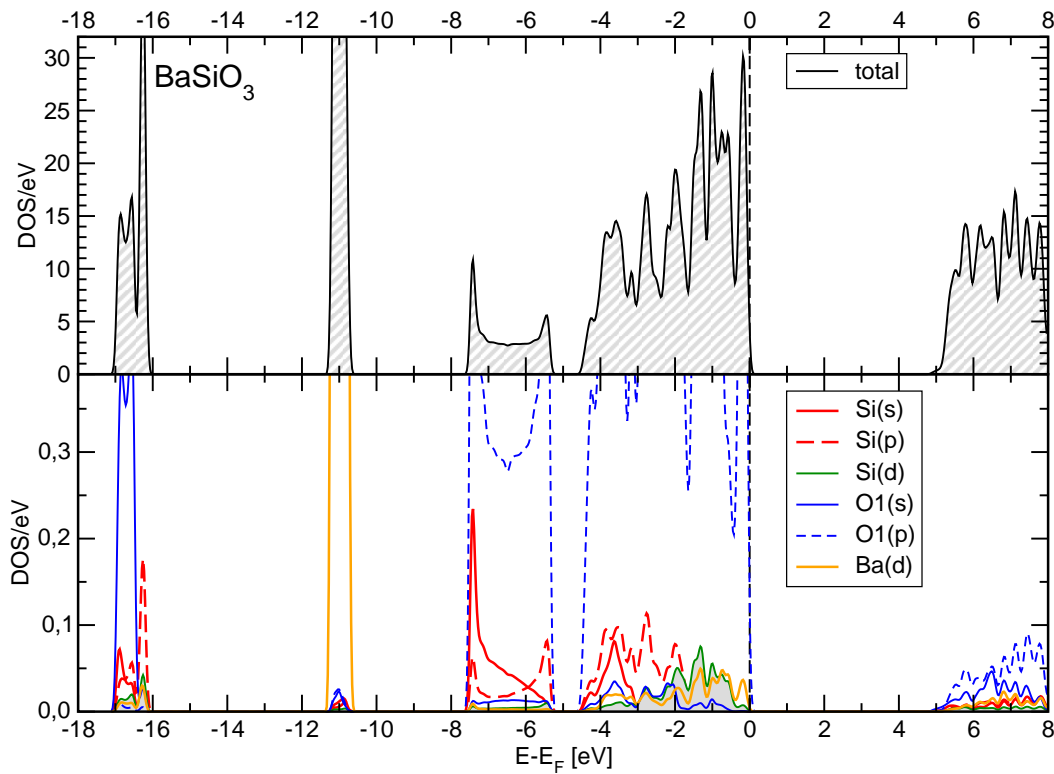
1.2. Chemische Bindung in Silicaten



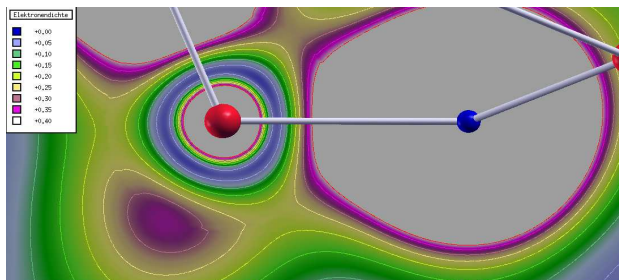
Korrelation zwischen $d_{\text{Si-O}}$ und der Gesamtkoordinationszahl von O.



MO-Schema (schematisch) von SiO_4^{4-}



Totale (oben) und partielle Si/O/Ba-Zustandsdichten 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
$\text{Fe}^{2+}, \text{Ti}^{4+}$	6
$\text{Na}^+, \text{Ca}^{2+}$	6, (8)
K^+	6 bis 12

Kationen (außer Si) in Silicaten