Mirabilite (Na₂SO₄•10H₂O)の結晶構造の温度依存性

池田 龍太郎*, 興野 純 (筑波大学生命環境)

Temperature dependence of crystal structure of Mirabilite

Ryutaro Ikeda and Atsushi Kyono

The temperature-dependent single-crystal X-ray diffraction measurement of mirabilite (Na₂SO₄·10H₂O) was performed in the temperature range between 213 and 303 K. Here, we report the crystal structure change of mirabilite associated with the positional disorder of the O atoms at the tetrahedral apices.

Mirabilite (Na₂SO₄·10H₂O)は物質の相変化 を利用して内部に熱量を保存することがで きる相変化材料(Phase Change Materials, PCM)として知られている. 306K にて脱水反 応によって mirabilite から無水の thenardite (Na₂SO₄)に変わり, 283K にて水和反応によ って thenardite から mirabilite に戻る. この可 逆反応の際に、522 kJ/mol の熱量が吸収放出 される. これは氷から水への相転移に必要な 熱量の約 12 倍に相当する(Rossini et al., 1952). Mirabilite の結晶構造は、Na(H2O)6 八面体の 水分子と SO₄ 四面体の酸素が無秩序配置し ている特徴がある(Levy & Lisensky, 1978). 粉 末中性子回折測定によって, mirabilite の Na(H₂O)₆ 八面体の水分子の無秩序対置に温 度依存性があることが示された(Brand et al., 2008). しかし, SO₄四面体の無秩序配置の温 度依存性については明らかになっていない. そこで本研究では、単結晶 XRD 測定を実施 し、mirabilite の SO₄ 四面体と無秩序配置の 温度依存性について詳細に調べた.

213K から 303K の範囲での単結晶 XRD 測 定の結果, 温度に伴って mirabilite の単位格 子は c 軸方向に顕著な熱膨張を示したのに対し, b 軸方向の熱膨張は僅かであった. SO_4 四面体の酸素の席占有率は、温度とともにmajor 成分が減少し minor 成分が増加した. また、minor 成分の SO_4 四面体は膨張するのに対し、major 成分の SO_4 四面体は温度上昇に伴い収縮する特徴的な挙動を示した.

Mirabilite は、温度に伴って minor 成分の SO4 四面体内の S-O 結合距離が減少するため、酸素原子は SO4 四面体体積が大きい minor 成分に移動していると考えられる. 温度変化に伴う水素原子や酸素原子の無秩序配置内での移動が、mirabilite の内部に高い熱量を保持できる要因であると考えられる.

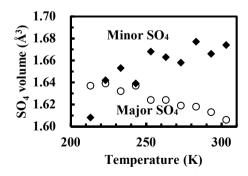


図1 SO₄四面体体積の温度依存性

Keyword: Mirabilite, phase change materials, single crystal X-ray diffraction

Corresponding author: E-mail address: ikeda1555@geol.tsukuba.ac.jp