

Sr-N-O

6744

~~VI-3880~~ VI-3880

1930

K diss (CdCl^+ , PbCl^+ , CaNO_3^+ , SrNO_3^+ ,
 BaNO_3^+ , CdNO_3^+ , PbNO_3^+ , LiSO_4^- , NaSO_4^- ,
 KSO_4^- , AgSO_4^- , TlSO_4^-)

Righellato E.C., Davies C.W.

Trans. Faraday Soc. 1930, 26,
592-600

"The extent of ...

W

18 В5. Система стронций — азот. IV. Фотохромный оксинитрид стронция. Gaudé J., Lang J. Le système strontiumazote. IV. Sur une phase oxynitride de strontium photochrome. «Mater. Res. Bull.», 1972, 7, № 3, 193—202 (франц.; рез. англ.)

Методами хим. и рентгенофазового анализа изучены в-ва, образующиеся при длительном нагревании при 600—800° в атмосфере N₂ со следами O₂ продукта нитрирования Sr. При т-рах <600° конечный продукт содержит нитрид Sr и SrO. При т-рах >700° образуются оксинитриды SrN_xO_z (I). На образцах, полученных разложением при 1100° в атмосфере O₂ SrCO₃ и нитрида состава Sr_{1,83}N, определена область гомогенности I, соотв-щая $y=0,7-0,9$; $Z=0,3-0,4$. При нагревании Sr_{1,83}N превращается в SrN, к-рый затем реагирует со SrO с образованием I. I не образуется при действии NH₃ на SrO или на SrCO₃ соотв. при 700 и 1100°. I представляет собой

SrN_yO_z

X. 1872. 18

порошок золотисто-желтого цвета, моментально гидролизующийся в водн. среде и не взаимодействующий с абс. EtOH. I имеет куб. решетку (структурный тип SrN), с параметром a 5,473 Å. Под действием света I приобретает голубую, затем зеленую и черную окраску. При нагревании до 240° восстанавливается первоначальная окраска I. Цикл появление — исчезновение окраски может быть повторен многократно. При выдерживании I в течение четырех лет в темноте в запаянной ампуле, содержащей сухой воздух, наблюдается старение образца, сопровождающееся появлением новых линий на рентгенограмме, изменением окраски на желтозеленую и потерей светочувствительности; после нагревания такого образца в вакууме светочувствительность восстанавливается. Определено пороговое время облучения разными источниками света, при котором наблюдается изменение окраски. Методом ТГА изучено взаимодействие I с O₂, конечным продуктом к-рого является SrO, а промежут. продуктом — окисел Sr с дефицитом кислорода, содержащий небольшое кол-во N. Сообщ. II см. РЖХим, 1971, 21В15. И. Н. Семенов

IX-5179

1975

Sr NO₃⁺, Ba NO₃⁺ (K_f)

Tateda A., Murakami H.,
Mem. Fac. Sci. Kyushu Univ. C,
1975, 9, N2, 321-326

B

PNEK, 1976, 5B48