

Sa-Po

SrPo

[Оттиск 14845]

1982

Абакумов А.С.,

термодин.
паракри-
сталлики

Успехи химии,
1982, 51, N 7, 1091-
-1102.

Sr_2PoO_4
 Sr_2PoO_3

1983

17 В12. Исследование систем двуокись полония — окислы циркония, гафния и стронция. Абакумов А. С., Хохлов А. Д. «Радиохимия», 1983, 25, № 2, 216—221

Термическим методом прямого синтеза в среде кислорода радиометрически установлено, что парообразная двуокись полония не реагирует с двуокисью циркония в исследованном интервале (до 1050°C) и поглощается двуокисью гафния при 930°C до мольного отношения двуокиси полония к окиси гафния $0,14 \pm 0,03$. Методом прямого синтеза в среде кислорода и радиотензиметрич. методом показано, что окись стронция при 840 — 880 и 900 — 920° поглощает двуокись полония соотв. до мол. отношения двуокиси полония и окиси стронция $(0,48$ — $0,55) \pm 0,15$ и $(0,95$ — $1,02) \pm 0,23$ с образованием соединений Sr_2PoO_4 и $SrPoO_3$. При нагревании (выше 880°C) в среде кислорода соединение $SrPoO_3$ отделяет двуокись полония до мол. отношения двуокиси полония к окиси стронция $0,51 \pm 0,15$ с обра-

Kp, ДН;

X. 1983, 19, N 17

зованием соединения Sr_2PoO_4 , к-рое диссоциирует при нагревании выше 980° . Определены температурные зависимости давления пара двуокиси полония при диссоциации полученных соединений и рассчитаны теплоты этих процессов.

Резюме

