

B2 02

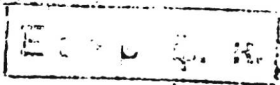
BaO, CaO, SrO IX 1535
(испаренные) Se (Ttr)

1954

~~Re~~ Pelchowsitch I,
Philips. Res. Repts., 1954, 9, 42-79

5

1954, F963K



1955

[Bp - 1192 - IX]

Inghram M.G., Chupria W.A., Porter R.F.,
Y. Chen. Phys., 1955, 23, 2159

Изотопно-массовое излучение
перв. типа бария

Относ. бария увеличивается в излуче-
нии ^{в Al_2O_3} при ~~переходе~~ излучении из
в излучающую камеру. Прямое
показание - излучение с поверхностью -
прямое излучение аналитическое излучение,
которое  имеет для баллистического

излучения, т.е. при излучении при вынужденном со-
отношении излучения, в то время как по излучению

BaO

Ba_2O_2

Ba_2O

P_2O_5

Alumina

OHF

увеличение
свечения

IX 1492

1965

$\text{BaO} (\Delta H_{298}^{\circ}, P); \text{Ba}_2\text{O}, \text{Ba}_2\text{O}_2 (\Delta H);$

$\text{Ba}(\text{OH})_2 (\Delta H_{298}^{\circ}, \text{в кр})$

$\text{BaOH} (\Delta H_7^{\circ}, \text{в кр})$

Newbury R. S.,

U.S. At. Energy Comm. UCR 2-12225-T,

1965, 70pp.

М, Б

C. J., 1965, 63, N3, 24109

B_2O_2

Concept. N7

1965

Newbury R. I.

(P, $\Delta H_{f, 298}$) Vapor species of the
barium-oxygen-hydrogen
system.

University of California
Berkeley, Ph. D. 1965

BaO (p, ΔH_{5298}°)

IX 197

1968

Ba₂O₂ (ΔH_{5298}), Ba₂O (ΔH_{5298})

Newbury R.S., Barlow G.W., Searcy A.I.

J. Chem. Phys., 1968, 48(2), 793-800

Vapor species of the barium-oxygen
system

B

CA, 1968, 68, 122, 98869, S

Ba_2O
 Ba_2O_2

осётник 11747 1981

23 Б953. Масс-спектрометрическое определение энергии разрыва связей в молекулах Ba_2O_2 и Ba_2O . Кудин Л. С. «Изв. вузов. Химия и хим. технол.», 1981, 24, № 7, 837—841

Масс-спектрометрическим методом в сочетании с эффузионным методом Кнудсена исследовано испарение хромата бария. Показано, что препарат термически неустойчив и начинает разлагаться при ~ 1200 К с выделением кислорода. В интервале $1400—1800$ К наряду с основными ионами Cr^+ , Ba^+ и BaO^+ зарегистрированы также ионы $Ba_2O_2^+$ и Ba_2O^+ . На основании исследования равновесий Ba_2O_2 (газ) $= 2BaO$ (газ) (1) и Ba_2O (газ) $= Ba$ (газ) + BaO (газ) (2) с использованием II и III законов термодинамики определены энтальпии соотв-щих р-ций. В кач-ве рекомендуемых приняты значения ΔH° (1) $= 360 \pm 20$ и ΔH° (2) $= 30 \pm \pm 40$ кДж/моль.

А. М.

Х. 1981, 19, N 23.

Вадд Марущкин К.М., 1991

Термодинам. св-ва оксидов
d-переходных металлов и
систем на их основе.

(Иф, Кр) Автореферат диссертации на
соискание ученой степени
К.Х.М., Москва, ● 1991.

F: Ba2O2

1995

P: 1

3Б355. Термодинамика и фазовая Р-Х-х-диаграмма системы оксид бария+триоксид дииттрия. Thermodynamics and (p, T, x) phase diagram of (barium oxide+diyttrium trioxide) / Marushkin K. N., Nipan G. D., Lazarev V. B. // J. Chem. Thermodyn. - 1995. - 27, N 5. - С. 465-474. Англ.

Масс-спектрометрическим методом исследовано фазовое равновесие в системе BaO - Y[2]O[3]. С использованием ур-ния Клапейрона-Клаузиуса определены константы равновесия и энтальпии р-ций $\text{BaO(s)}=\text{BaO(g)}$ и $\text{Ba[2]O[2](g)}=2\text{BaO(g)}$, равные при т-ре 298, 15К $418'\pm'10$ и $336'\pm'16$ кДж/моль соотв. Для крист. соедин. Ba[3]Y[4]O[9] и BaY[2]O[4] рассчитаны станд. энтальпии образования из оксидов при т-ре 298,15К, равные $-115'\pm'25$ и $-46'\pm'10$ кДж/моль соотв., а также свободные энергии Гиббса образования и энтропии образования. Для системы BaO - Y[2]O[3] построена Р-Т-х-фазовая диаграмма.. DH, DHf, Kp.

Х. 1996, №3

F: BaO

P: 1

ЗБ355. Термодинамика и фазовая Р-Х-х-диаграмма системы оксид бария+триоксид дииттрия. Thermodynamics and (p, T, x) phase diagram of (barium oxide+dityttrium trioxide) / Marushkin K. N., Nipan G. D., Lazarev V. B. // J. Chem. Thermodyn. - 1995. - 27, N 5. - С. 465-474. Англ.

Масс-спектрометрическим методом исследовано фазовое равновесие в системе BaO - Y₂O₃. С использованием ур-ния Клапейрона-Клаузиуса определены константы равновесия и энтальпии р-ций BaO(s)=BaO(g) и Ba₂O₂(g)=2BaO(g), равные при т-ре 298, 15K 418'+-10 и 336'+-16 кДж/моль соотв. Для крист. соедин. Ba₃Y₄O₉ и BaY₂O₄ рассчитаны станд. энтальпии образования из оксидов при т-ре 298,15K, равные -115'+-25 и -46'+-10 кДж/моль соотв., а также свободные энергии Гиббса образования и энтропии образования. Для системы BaO - Y₂O₃ построена Р-Т-х-фазовая диаграмма.. DH, DHf, Kp.

