

Rb_2O_2

Rb₂O₂
1774

Centnerszwer M., Blumenthalthe
M. 1933

MezB

Bull. intern. Acad. polonaise,
~~classe~~ sci. math. nat., A,
1933, p. 499

Me-16

Rb₂O₂(4)

AMR

Rb2O2
u ep

ex. used,
used.

Tu, coef.

Cantharidwer ll,
Blumenthal ll

1933

p-l

Rb₂O₂
1774

Centnerszwer M., 1934
Blumenthal M.

Moraw

Bull. intern. acad. Polonaise,
classe sci. math. nat.
1934, A 1933, p. 499

[1]

Rb₂O₂ (K m)
T

Rb_2O_2
159.0

Blumental M.

1934

Rocz. chem.

Różn. Chem.,
1934, 14, p. 233

Мерз

July-¹⁰~~33~~

Rb_2O_2 (K)

DMB

Rb₂O₂

Cs₂O₂

Na₂O₂

K₂O₂

Föppl H.,

Z. anorg. Chem.

1957, 281, 12.

Superoxide.

1957

[25]



Rb2O2

1962
Kraus D. L., Petrocelli A. W.

J. Phys. Chem., 1962, 66,
1928

Мерцательное явление -
или суперэквивалентность.

Доб. О2

при при.

расп.

54%, 05

1965

Rb₂O₂

19 Б494. Диморфизм перекиси рубидия. Chrétien André, Allamagny Paul. Sur le dimorphisme du peroxyde de rubidium. «С. г. Acad. sci.», 1965, 260, № 5, 1425—1427 (франц.)

Термолизом RbO₂ при 150—350° в токе Ag или в вакууме 10⁻⁴ мм. рт. ст. получена новая модификация Rb₂O₂ с куб. решеткой (a 9,00Å) и 8 молекулами в элементарной ячейке. Плотность куб. Rb₂O₂ 3,97 известной ромбич. модификации 3,80. Методами ДТА и дилатометрич. анализа показано, что превращение ромбич. модификации Rb₂O₂ в кубическую в процессе нагревания заканчивается при 122° (125°). Криоскопич. исследованиями при растворении Rb₂O₂ в расплавленной эвтектич. смеси LiNO₃—KNO₃ установлено, что в этой среде Rb₂O₂ диссоциирует на 2Rb⁺ и [O₂]²⁻. А. Борина

х. 1965. 19

Rb₂O₂
343

Гусаров А. В. 1968

Гусаров

Автореферат диссертации на соискание степени канд. хим. наук.
Москва, 1968.

ГА-333

Автореф. дис. ... канд. хим. наук,
М.: ИТУ, 1968 4 лф (Rb₂O₂)

Rb₂O₂
31.92

Торхов Л. Н.

1972

Царев

Автореферат диссертации на соискание степени докт. хим. наук, Москва, 1972.

ГА-334

Δ Hf(Rb₂O_{2,1})

Al₂O₃(2)

10m. 19763

1984

Lamoreaux R. H., Milden-
brand A. L.,

m.g. op;
 $\Delta f H$, Kp.
(испарен.)

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1984, 13, N1,
151-173.

$Rb_2O_2(K)$

[Om. 19763]

1984

Lamoreaux R.H., Milden-
brand D.L.,

m.g. op.

$\Delta_f H, K_p.$

(испарен.)

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1984, 13, n1,

● 151-173.