

$(\text{LiOH})_2(\text{gas})$ McBride B. & gp. 1963

Thermodynamic properties...
NASA SP-3001, Washington, 1963

$M = 47.896$; $\sigma = 2$; $p_u = 1$
 $V_i(d_i)$: $[465]$, $[365]$, $[407]$, $[385]$, $[460]$,
 $[640]$, $[340](2)$, $[1120](4)$.

$\bar{I}_A = [3, 64.50] \cdot 10^{-39}$
 $\bar{I}_B = [12, 740] \cdot 10^{-39}$
 $\bar{I}_C = [15, 969] \cdot 10^{-39}$

no osmium Derbowski
sp. 7. Ch. 12. 1960. 25,
585-60

	CP	H-M	S
298,15	17,1186	3443,1	64,8540
3000	30,6576	78193,1	123,5175
6000	31,4842	174785,1	145,1100

1965

$\text{Li}_2\text{O}_2\text{H}_2$ (vap) YANAF

100-^{T. p.}6000°K

Li_2O_2

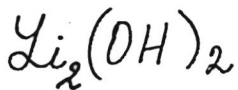
(solid gas)

100-6000 K.
(1966)

9/11/71

11/24/71

1971



(up. ras)

0-6000°

JANAF Suppl 1974

$\text{Li}(\text{OH})_2^-$

[OM. 18226]

1984

Жудим Л.С., Бурдуковская
Т.Т. и др.,

м.ф. Денисов. рукопись,
N 371XII-283, Черкаев,
1984.

(G:04/219) YANAF

1985

T. p. Изг. 1985 стр 1265

расчет 1974;  мреч. 1974