

K₂ · n H₂O

$Ar \cdot 5H_2O$, $Kr \cdot 5H_2O$, $Xe \cdot 5H_2O$ (к)

~~1955~~

$\Delta f H$

236^a - I-ТКВ

Монаенкова А.С.

Энтальпия образования гидрата аргона, гидрата криптона, гидрата ксенона, 4 с.

K₂ · 6 D₂O (к), Xe · 6 D₂O
ΔfH

~~1875~~

248-I-ТКВ

Монаенкова А.С.

Энтальпия образования K₂ · 6 D₂O и Xe · 6 D₂O, 1 с.

I-1463

I923

de Forcrand

69. Compt. rend. 176, 355 (I923)

(M)(B)

V9

A. $5H_2O$; крист.; ΔH_f°

Kz. $5H_2O$; крист.; ΔH_f°

Circ. 500

K₂ · 6 H₂O

Bp-8962 -IV

1949

(ΔHf)

Stackelberg, M.

Naturwissenschaften,

1949, 39, 359-362.

Feste Gashydrate.

I-3041

1949

Kr.6H₂O (ΔH_f)

v. Stackelberg M.

Naturwissenschaften, 1949, 36,
359-362

Feste Gashydrate

C.A., 1950, 44, 7107h

u.

✓ ϕ

$K_2 + nH_2O$
 $H_2 + nH_2O$

1958

Platteau J.C.
Waalz J.H.

ΔH_f
изгара

BCP - 5652 - III

(XVI YUPAK, confere.
Paris, July 1957)

p. 91-96.

Kr. 6, 10H₂O [Om. 24836]

1986

Handa Y.P.,

стандарт.
температур.
гидрохл.
р. и т. д. 18, N 9, 891-902.
р. и т. д.

Chem. Thermodyn., 1986,

$Kr \cdot 6H_2O$

1989

Handa Y. P.,
Yamamoto O. et al.
Cp; J. Chem. Thermodyn.
1989, 21(12), 1249-62.

(comp. $Xe \cdot 6H_2O$; 1)