

As-Cl



~~11-10-41~~ III 1461

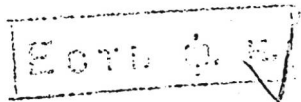
Yost and Anderson

1. J. Chem. Phys. 2, 624 (1934)

AsCl_2 ; Γ .; S^0

Circ. 500

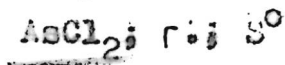
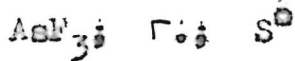
10, 11



~~17-1940~~ III 1593

Yost

1. Proc. Indian Acad. Sci. 3A, 333 (1938)



Circ. 500

10

NOTED & REVD

ϕ

AsCl
AsCl₂
AsCl₃

1973

Отмечено 1294

18 Б508. Термодинамические функции. AsCl, AsCl₂ и AsCl₃. Шаулов Ю. Х., Мосин А. М. «Ж. физ. химии», 1973, 47, № 5, 1135—1136

В приближении жесткий ротатор—гармонич. осциллятор на основании лит. данных вычислены термодинамич. функции (Φ_T^* , S_T° , $H_T^\circ - H_0^\circ$) AsCl, AsCl₂ и AsCl₃ в идеальном газовом состоянии в интервале т-р 273,15—2000° К. Полученные данные приведены в таблицах. Вычислены теплоты образования газ. AsCl, AsCl₂ и AsCl₃, равные соотв. 28 ± 3 , -15 ± 4 и -64 ± 2 ккал/моль. 1.

Т.г.г.

Ж. 1973 № 18

Аз Слз-(17) (ОМ-23401) 1986

Бобково В.А., Анешом-
кова Ю.А. и др.,

термод. ОНИИТЭХИИ Ден. N 837ХП-
гр-иц -85 Ден., Черкасск, 1986.

AsF₅(2)

1993

O'Hare P.A.F.,

J. Chem. Thermodyn.,
m.p. 1. 1993, 25, N.3, p. 391-402

(coll. AsF₅ ● ; I)