

Al-C-P

(As, Sb, Bi)

$C_2H_5Cl \cdot PCl_3 \cdot AlCl_3$ (Tb)

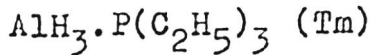
V 4093
1951

Clay J.P.
J. Org. Chem., 1951, 16, 892-4

6

V 4091

1955



Wiberg E., May A., Nöth H.

Z.Naturforsch., 1955, 10b, N 4, 239-240

Über Versuche zur Umsetzung von
Aluminiumwasserstoff mit Phosphin
und Arsin

PX., 1956, N 5, 12619

Be

F

$[(C_2H_5)_2P \cdot AlCl_2]_3$ V-4094; 1961.

Fritz G.

Frenszek G.

"Z: Anorg. Allg. Chem."

1961, 313, 236-40.

Die Bildung . . .

Bip-7107-V

$C_2H_5PCl_3 \cdot 2AlCl_3 (T_m)$

№ 4614

ИвинС.З., ~~ИвинС.З.~~ Караганов К.В., 1965

В сб. "Методы получения хим. реактивов и препаратов. Вып. 12, М., 1965, 76-78,

Комплексные соединения: диалкилтрихлорфосфинов с хлористым алюминием.

Яц:

РХХим. 1966

5I22I.I604
X

$C_2H_5PCl_3 \cdot AlCl_3 (Tm)$

ВФ

1965

4614

Комплексные соединения диалкилтрихлорфосфинов с хлористым алюминием. Ивин С.З.,
Караванов К.В. // В сб. "Методы получения хим.реактивов и препаратов". Вып.12. М., 1965, 76-78

Есть оригинал.

Лш.

930 ВИНТИ

Aluminum

$(CH_3)_3POAl(CH_3)_3$
T.b., T.m.

$(CH_3)_3As \dots$

Trimethylaluminum-trimethylphosphine oxide and trimethylgallium-arsine oxide. F. Schindler, H. Schmidbaur, and G. Jonas (Univ. Marburg/Lahn, Ger). *Angew. Chem.* 77(4), 170 (1965)(Ger). Trimethylphosphine oxide reacts rapidly with trimethylaluminum etherate in benzene soln. to form the monomeric 1:1 adduct (I), $Me_3POAlMe_3$ with a P-O-Al group (f.p. $+89^\circ$, b.p. $+117^\circ$). The homologous methylethyl compd. (II) (f.p. -23° , b.p. $+121^\circ$), ethylmethyl compd. (III) (f.p. $+7^\circ$, b.p. $+123^\circ$), and Et compd. (IV) (f.p. -13° , b.p. $+142^\circ$) were also prep'd. Trimethylarsine oxide and trimethylgallium etherate analogously form the monomeric compd. (V) (f.p. $+54^\circ$, b.p. decomp.) with an As-O-Ga group. Spectroscopic and proton magnetic resonance data indicate that these compds. (I-V) are isosteric with the hexaalkyldisiloxanes and -digermoxane. All are stable below 150° . The greater polarity of (I-V) leads to m.ps. and b.ps. which lie $>100^\circ$ higher than those of the corresponding siloxanes and germoxane, while the soly. in nonpolar solvents, with the exception of benzene, is lower.

Ronald A. Munson

1965

V-4092

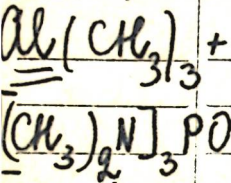
C.A. 1965. 62. 9

10056cd

Ал-орг. соед.

V-6243-15P

1968



3 Б664. Аддукты фосфиноксидов с триметилалюминием. Nykerk K. M., Euman D. P. Trimethylalane adducts of phosphine oxides. «Inorgan. and Nucl. Chem. Letters», 1968, 4, № 5, 253—256 (англ.)

Калориметрически определены энтальпии образования аддуктов $\text{Al}(\text{CH}_3)_3$ с $[(\text{CH}_3)_2\text{N}]_3\text{PO}$, $(\text{CH}_3)_3\text{PO}$, $(\text{C}_6\text{H}_5)\text{P}(\text{O})[\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$, $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{PO}$, $[(\text{CH}_3)_2\text{N}]_2\text{P}(\text{O})\text{Cl}$, $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{PO}$ и с $(\text{CH}_3)_2\text{NP}(\text{O})\text{Cl}_2$ в р-ре C_6H_6 . По ИК-спектрам оценены энтальпии образования аддуктов фенола с этими же фосфиноксидами. П. Соколов.

ж. 1969. 3