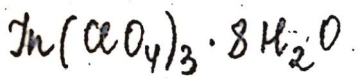


$\text{In}(\text{ClO}_4)_3$



1967

5 В29. Индий хлорнокислый. Суханова И. М.
Замедянская В. Д. В со. «Методы получения хим.
реактивов и препаратов». Вып. 16. М., 1967, 132—133

Приведена методика синтеза $\text{In}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$, заключающаяся в р-ении гидроокиси $\text{In}(3+)$ в 10%-ной HClO_4 при $70-80^\circ$ и упаривании полученного р-ра. Выход равен 95%.
Л. П. Шкловер

X. 1968. 5

$\text{In}(\text{ClO}_4)_3$ (p-p) XV-1502 1974.

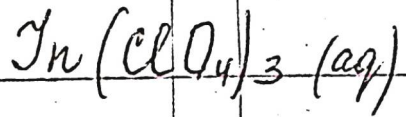
Бабакүлов Н;
Латышева В.А.

(Ср)

"М. пр. химии"
1974, 48 №4, 1012-14

(см. $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$; I) Зак. 247

1974



(4H)

✓ 103920x Evaluation of the effect of a change in the concentration of hydrogen ions on the enthalpy of hydration of indium(III). Kul'ba, F. Ya.; Zenchenko, D. A.; Yakovlev, Yu. B. (Leningr. Pedagog. Inst., Leningrad, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1974, 48(11), 2732-5 (Russ). The diln. heats of $\text{In}(\text{III})$ perchlorate [13529-74-3] in aq. soln. as function of H^+ [12408-02-5] ion concn. was detd. by calorimetric titrn. at 25°. The enthalpy of the diln. changed with increasing H^+ concn. due to a change in the In^{3+} [22537-49-1] solvation. The hydration enthalpy of In^{3+} ion is 18-fold larger than that of the ClO_4^- [14797-73-0] ion. On an increase of H^+ concn. for 1 g-ion the enthalpy of $\text{In}(\text{ClO}_4)_3$ diln. changes for $-0.080(\pm 0.002)$ kcal/mole.

C.A. 1975. 82. N16