$In(ClO_4)_3$

$In(ClO_4)_3 \cdot 8H_2O$

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 $In(ClO_4)_3 \cdot 8H_2O$, заключающаяся в р-рении гидроокиси In (3+) в 10%-ной $HClO_4$ при 70—80° и упаривании полученного р-ра. Выход равен 95%.

Л. П. Шкловер

Х. 1968. 5

$In(ClO_4)_3$ (р-р) XV-1502 1974.

Бабакулов Н.,
Латышева В.А.

(Ср)

„Ж. орг. хим."
1974, 48 №4, 1012-14

(см. $Al(ClO_4)_3$; I

Зак. 247

$In(ClO_4)_3$ (aq)

1974

(ΔH)

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 In(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 $In(ClO_4)_3$ diln. changes for −0.080(±0.002) kcal/mole.

C.A. 1975. 82. N 16