

Dibenzylphosphate de baryum à partir du phosphate de benzyle: 2,68 g $\text{PO}_4(\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5)_3$ (0,01 mol.) dans 100 cm³ de toluène sec sont additionnés de 1,10 g Cl_2Ca (0,01 mol.) anhydre pulvérisé et chauffés 2 h. à reflux avec agitation. Après refroidissement, le précipité est filtré et lavé au toluène. Les liqueurs réunies fournissent par fractionnement, du chlorure de benzyle (éb. 68°/13 mm). Le précipité est repris dans ClH dilué: une huile se sépare qui est reprise à l'éther. La solution étherée est agitée avec de l'eau de baryte jusqu'à persistance du rouge de la phénolphtaléine, la couche aqueuse est séparée, neutralisée au CO_2 , filtrée, concentrée et additionnée d'alcool: obtenu 2,1 g de dibenzylphosphate de baryum (89%).

$\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{O}_4\text{PBa}_{\frac{1}{2}}$ Calculé P 8,97 Ba 19,9% Trouvé P 8,30 Ba 19,6%

Nous remercions vivement le *Fonds pour l'encouragement des recherches scientifiques* de l'aide qu'il nous a accordée.

SUMMARY.

The halides of Zn, Fe^{III} , Ca and Li range in this order in their decreasing efficacy as halolysing agents of triethylphosphate; zinc chloride produces the total splitting of the 3 ester functions.

In water or acetic acid, halolysis of triethylphosphate by calcium chloride or lithium chloride stops practically at the diethylphosphoric stage.

The particular aptitude of zinc chloride to produce halolysis in the absence of solvents is demonstrated with ethylesters of aromatic acids.

Laboratoire de chimie organique et
pharmaceutique de l'Université de Genève.

Erratum.

Helv. **36**, 892 (1953), Abhandlung No. 112 von *J. Heer* und *A. Wettstein*, Formel VI, Seitenkette, lies: $-\text{CO}-\text{CH}_2\text{R}$, anstatt: $-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{OR}$.
