

ATTI
DELLA
REALE ACCADEMIA DEI LINCEI

ANNO CCXCVIII.

1901

SERIE QUINTA

RENDICONTI

Classe di scienze fisiche, matematiche e naturali.

VOLUME X.

1° SEMESTRE.



ROMA

TIPOGRAFIA DELLA R. ACCADEMIA DEI LINCEI

PROPRIETÀ DEL CAV. V. SALVIUCCI

1901

Chimica. — *Acido ortomercuriodibenzoico*. Nota di L. PESCI, presentata dal Socio G. CIAMICIAN.

Aggiungendo ad una soluzione concentrata di ortoossimercuriobenzoato di sodio la quantità calcolata di solfuro di sodio, si ottenne un precipitato bianco che fu raccolto e seccato fra carta. Esso si sciolse alquanto nell'alcool a caldo e ne cristallizzò per raffreddamento in forma di sottili aghi, solubili discretamente nell'acqua.

Questo composto è il sale di sodio dell'acido *ortosolfomercuriobenzoico* cioè $S \left\langle \begin{array}{l} \text{Hg} - \text{C}_6\text{H}_4\text{COONa} \\ \text{Hg} - \text{C}_6\text{H}_4\text{COONa} \end{array} \right.$

All'analisi diede:

Hg % 54,27; 54,98. Na % 6,31. — Calcolato: Hg 55,56. Na 6,39.

Dalla soluzione acquosa di questo sale per mezzo dell'acido acetico si precipitò l'acido *solfomercuriobenzoico* sotto forma di massa gelatinosa che facilmente si decompone.

La stessa soluzione fu scaldata lungamente all'ebollizione in apparecchio a ricadere, con che si separò solfuro mercurico e si produsse il sale di sodio del nuovo *acido ortomercuriodibenzoico* $\text{Hg} \left\langle \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_4\text{COOH} \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{COOH} \end{array} \right.$. Il prodotto della reazione, filtrato, fu addizionato a piccole frazioni di uno sciolto di cloruro di calcio fino a che non si produsse più precipitato: si filtrò rapidamente, si aggiunse un forte eccesso di questo sale e si abbandonò la massa a sè in un luogo fresco. Si separò lentamente il mercuriodibenzoato di calcio ben cristallizzato in mammelloni bianchissimi, che furono raccolti, lavati con acqua, e seccati. Questo sale di calcio fu poi stemperato in acqua e decomposto mediante carbonato di sodio, operando a caldo. Si separò per filtrazione il carbonato di calcio formatosi e si precipitò dal filtrato l'acido mercuriodibenzoico mediante l'acido acetico.

È una sostanza bianca, leggera, solubile alquanto nell'alcool bollente, dal quale, per raffreddamento, si separa cristallizzata in forma di aghetti brillanti. È insolubile nell'acqua. Per azione del calore si decompone senza fondere.

All'analisi diede:

Hg % 45,16; 45,17; 45,35. C 36,68. H 2,45. — Calc.: Hg 45,25. C 38,01. H 2,26.

Il sale di calcio, $\text{Hg} \left\langle \begin{array}{l} \text{C}_6\text{H}_4\text{COO} \\ \text{C}_6\text{H}_4\text{COO} \end{array} \right\rangle \text{Ca}$, è insolubile nell'acqua e nell'alcool.

All'analisi diede:

Hg % 41,32; 41,10. Ca 8,71; 8,20. — Calcolato: Hg 41,67; Ca 8,33.