

ATTI  
DELLA  
REALE ACCADEMIA DEI LINCEI

ANNO CCXC.

1893

SERIE QUINTA

RENDICONTI

Classe di scienze fisiche, matematiche e naturali.

VOLUME II.

1° SEMESTRE



ROMA

TIPOGRAFIA DELLA R. ACCADEMIA DEI LINCEI

PROPRIETÀ DEL CAV. V. SALVIUCCI

1893

Chimica. — *Azione dell'acido iodico sopra l'acido acetondicarbonico*. Nota di A. ANGELI ed E. LEVI, presentata dal Corrispondente G. CIAMICIAN.

Questa Nota sarà pubblicata nel prossimo fascicolo.

Chimica fisica. — *Intorno alla ipotesi della colorazione degli joni*. Nota di GAETANO MAGNANINI, presentata dal Socio CANNIZZARO.

Questa Nota sarà pubblicata nel prossimo fascicolo.

Chimica. *Sopra un isomero della Santonina* (1). Nota preliminare di AMERICO ANDREOCCI, presentata dal Socio CANNIZZARO.

« La Santonina si scioglie nell'acido cloridrico concentratissimo colorandolo in giallo; coll'aggiunta di acqua si precipita la Santonina inalterata. Lasciando però la soluzione idroclorica di Santonina alla temperatura ordinaria per più giorni in recipienti chiusi si viene deponendo una sostanza cristallina che è un isomero della Santonina.

« Per ottenerla pura si raccoglie sopra amianto, si lava prima con acido cloridrico concentratissimo per eliminare la Santonina inalterata, e poi con acqua; si secca e si cristallizza sciogliendola nell'alcool (a 97°) bollente e lasciandola raffreddare. Dopo due cristallizzazioni si ottiene pura.

« È una sostanza bianca in aghetti lucenti, insolubile nell'acqua; solubile più a caldo che a freddo nell'alcool e nell'acido acetico, pochissimo solubile nell'etere e nel benzolo; insolubile nell'acido cloridrico anche bollente e nella soluzione acquosa di carbonato sodico.

« Si scioglie nella soluzione di idrato potassico, dalla quale non è precipitata dall'anidride carbonica; è precipitata però inalterata dall'acido cloridrico. Non si altera menomamente alla luce. Fonde a 260°.

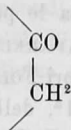
« Se si scalda lentamente, incomincia ad alterarsi sensibilmente prima di fondersi. Ha la composizione elementare della Santonina.

« L'idrossilamina e la fenilidrazina non ci hanno alcuna azione. Invece l'anidride acetica con acetato sodico fuso dà un bel derivato acetilico cristallizzato in lunghi aghi lucenti, solubile nell'alcool, nell'etere e nell'acido acetico, che ha la composizione di una monacetil-santonina  $C^{17}H^{20}O^4$ .

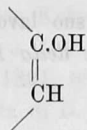
(1) Lavoro eseguito nell'Istituto chimico della R. Università di Roma.

« Questo acetil-derivato saponificato colla potassa e precipitato con acido cloridrico ridà la sostanza inalterata.

« Pare dunque che il lato della molecola della Santonina contenente



siasi trasformato in



« Mi riserbo di proseguire lo studio di questa importante sostanza ».

**Chimica.** — *Sulla riduzione della Santonina.* Nota preliminare di AMERICO ANDREOCCI, presentata dal Socio CANNIZZARO.

Questa Nota sarà pubblicata nel prossimo fascicolo.

#### MEMORIE DA SOTTOPORSI AL GIUDIZIO DI COMMISSIONI

L. BERZOLARI. *Sulla curva gobba razionale del quint'ordine.* Presentata dal Socio BELTRAMI.

#### RELAZIONI DI COMMISSIONI

Il Socio CAPELLINI, a nome anche del Socio TARAMELLI, legge una Relazione sulla Memoria del dott. G. A. DE AMICIS, intitolata: *I foraminiferi del pliocene inferiore di Trinité-Victor (Nizzardo)* concludendo colla proposta che all'autore sia espresso un ringraziamento per la sua comunicazione.

Le conclusioni della Commissione esaminatrice, messe ai voti dal Presidente, sono approvate dalla Classe.