

ATTI
DELLA
REALE ACCADEMIA DEI LINCEI

ANNO CCCXI.

1914

SERIE QUINTA

RENDICONTI

Classe di scienze fisiche, matematiche e naturali.

VOLUME XXIII.

2° SEMESTRE.



ROMA

TIPOGRAFIA DELLA R. ACCADEMIA DEI LINCEI

PROPRIETÀ DEL CAV. V. SALVIUCCI

1914

ed eseguito il prodotto $N \cdot K^e$, avremo la sostituzione

$$\begin{pmatrix} 52 & 0 \\ e & 1 \end{pmatrix},$$

da cui si vede che basta assumere $e = -7$ per avere la S_2 ; quindi possiamo scrivere

$$S_3 = \begin{pmatrix} 52 & 0 \\ 0 & 1 \end{pmatrix} \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 1 & 1 \end{pmatrix}^{-7}.$$

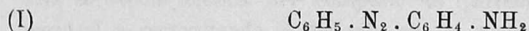
E ricordando che $H^0 = 1$, avremo infine

$$\begin{pmatrix} 3 & 4 \\ 2 & 20 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 1 & 1 \\ 0 & 1 \end{pmatrix}^0 \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 1 & 1 \end{pmatrix}^3 \begin{pmatrix} 1 & 1 \\ 0 & 1 \end{pmatrix}^7 \begin{pmatrix} 52 & 0 \\ 0 & 1 \end{pmatrix} \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 1 & 1 \end{pmatrix}^{-7} \begin{pmatrix} 1 & 1 \\ 0 & 1 \end{pmatrix}^{-1},$$

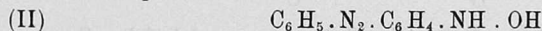
come è facile di verificare.

Chimica. — *Sopra un nuovo poliazobenzolo* (1). Nota del dott. BRUNO VALORI, presentata dal Socio A. ANGELI (2).

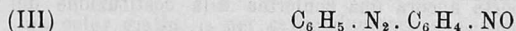
È noto come Caro, per ossidazione di anilina sia pervenuto, attraverso alla fenilidrossilammina, al nitrosobenzolo. Analogamente il p. amidoazobenzolo



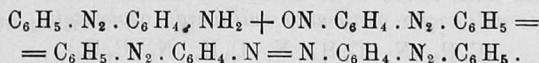
ossidato in soluzione acetica con peridrol, passa probabilmente in una prima fase nel composto



e successivamente quindi nel derivato



Quest'ultimo (III) reagisce immediatamente col p. amidoazobenzolo (I) ancora inalterato per dare



ed è questo poliazobenzolo con tre gruppi N_2 , fino ad ora non conosciuto, il prodotto principale che si ottiene ossidando con peridrol la soluzione ace-

(1) Lavoro eseguito nel laboratorio di Chimica e Farmacia del R. Istituto di Studi superiori di Firenze.

(2) Pervenuta all'Accademia il 3 settembre 1914.

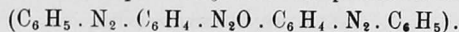
tre gruppi N_2 , di peridrol Merck, e cioè gr. 3. Dopo ventiquattro ore si raccoglie il composto formatosi che, purificato più volte da benzolo, cristallizza in squamette rosso-dorate, che fondono a 229° .

Gr. 0,0612 di sostanza dettero a $14^\circ.3$ e 767 mm., cc. 11.1 di N.

In 100 parti:

	Trovato	Calcolato per $C_{24}H_{18}N_6$.
N	21,74	21,54

2. *Azione dell'acqua ossigenata sul p. amidoazobenzolo.*



Gr. 5 di para-amidoazobenzolo sciolti a caldo in 25 cc. di acido acetico concentrato vengono addizionati, dopo raffreddamento della soluzione, con eccesso di peridrol: cc. 5 circa. Il composto che si separa nei due o tre giorni seguenti, si purifica da benzolo: cristallini gialli che fondono a 215° .

Gr. 0,1330 di sostanza dettero, a $13^\circ.5$ e 760 mm., cc. 23,4 di N.

In 100 parti:

	Trovato	Calcolato per $C_{24}H_{18}N_6O$.
N	20,96	20,69

Si perviene ad avere tale prodotto più facilmente puro, aggiungendo alla soluzione acetica del composto di partenza, la quantità calcolata di peridrol e raccogliendo il derivato che si separa dopo tre o quattro giorni.

3. *Formazione del $C_6H_5 \cdot ON_2 \cdot C_6H_4 \cdot N_2O \cdot C_6H_4 \cdot N_2O \cdot C_6H_5$.*

Gr. 0,2 del composto $C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot N_2O \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_5$ disciolti a caldo in 2 cc. di acido acetico al 99 % si addizionano con cc. 5 di peridrol e si tengono a bagnomaria per 24 ore durante le quali il liquido assume un color giallo, e per raffreddamento si separano bellissimi prismetti giallodorati che fondono a 230° , con intorbidamento. Tale prodotto si purifica da benzina di petrolio.

Gr. 0,0671 di sostanza dettero, a $13^\circ.5$ e 739 mm., cc. 11.2 di N.

In 100 parti:

	Trovato	Calcolato per $C_{24}H_{18}N_6O_2$.
N	19,34	19,18

A tale identico prodotto si arriva operando nelle stesse condizioni, sul

