ATTI

DELLA

REALE ACCADEMIA DEI LINCEI

ANNO CCXC.

1893

SERIE QUINTA

RENDICONTI

Classe di scienze fisiche, matematiche e naturali.

VOLUME II.

2° SEMESTRE

ROMA

TIPOGRAFIA DELLA R. ACCADEMIA DEI LINCEI

PROPRIETÀ DEL CAV. V. SALVIUCCI

1893

« L'opposizione in α avviene verso la mezzanotte del 31 dic.-1 gennaio; l'astro sarà di 11.0, quindi ben facilmente ricercabile, ed osservabile, ed è probabile che il luogo vero differisca di parecchi secondi in tempo dal luogo calcolato ».

Astronomia. — *Sulla nuova cometa Broocks.* Nota del Corrispondente E. MILLOSEVICH.

« Il 16 ottobre fu scoperta a Geneva negli Stati Uniti d'America dal signor Broocks una nuova cometa, lucente, con nucleo di 7ma e con coda di circa 2° di ampiezza.

« Prima del 3 nov. non ho potuto osservarla all'equatoriale di $0^m,25$ dell'Osservatorio del Collegio Romano. Per la vicinanza della luna la coda non si vedeva, e il nucleo venne da me stimato di 10ma grandezza; ecco il luogo apparente:

		Ascensione retta.	Declinazione nord.
1893 nov. 3	$15^h\,40^m\,21^s$ RCR	$12^h\,47^m\,50^s.67$ (9.687n)	$25°\,32'\,4''.2$ (0.738)

« L'astro si accosta alla terra, ma si allontana dal sole, il passaggio al perielio essendo stato, secondo i calcoli di Kreutz, il 19 settembre. Lo splendore quindi dell'astro adagio adagio va diminuendo, e l'astro perciò è poco interessante ».

Chimica. — *Sull'ossidazione dell'acido canforico* (1). Nota IIª del Corrispondente L. BALBIANO.

« Nel 15° fascicolo dei « Rendiconti della Società chimica tedesca », uscito il 23 ottobre p. p. si trova una Nota del sig. Guglielmo Koenigs (2): *Sulla formazione dell'acido trimetilsuccinico dall'acido canforico*, che mi obbliga a pubblicare, per quanto incompleti, i risultati finora ottenuti nello studio dell'ossidazione a freddo dell'acido canforico mediante il permanganato di potassio in soluzione alcalina.

« Nella Iª Nota presentata l'anno passato all'Accademia (3) ho dimostrato che alla temperatura ordinaria il permanganato potassico in soluzione alcalina ossida lentamente l'acido canforico, e dalle analisi fatte, sebbene con risultati non troppo esatti, ho dedotto che l'acido principale che in detta ossidazione si formava fosse un acido $C^9H^{16}O^6$, la cui composizione differenzia da

(1) Lavoro eseguito nell'Istituto chimico della R. Università di Roma.
(2) Berl. Bericht., 26, p. 2337.
(3) Rend. Acc. Lincei, vol. I, p. 278.