quantità di idruro di etile sviluppata per l'azione dell'acqua da una data quantità del composto, ed ha ottenuto risultati i quali si avvicinano moltissimo alle formule $\text{Zn}^2 \text{Na} (\text{C}^4\text{H}^3)^2 = \text{Zn}^2 (\text{C}^4\text{H}^3)^2 + \text{Na C}^4\text{H}^3$. Benchè non si possa isolare il sodio-etile che pare contenuto nel composto pure si può fare agire sull'acido carbonico, che come abbiain detto lo muta in propionato sodico.

Il potassio agisce sul zinco-etile io modo simile al sodio, anzi con maggiore energia. Hanno anche un'azione simile sul zinco-etile il litio ed il calcio. Il magnesio non ha alcuna azione.

NUOVO COMPOSTO DI METILE E MERCURIO $\text{C}^2\text{H}^3\text{Hg}$;
G. BUCKTON.

(*Annalen der Chemie und Pharmacie*. Ottobre 1858, p. 103).

Si sa come Flankland ha ottenuto il composto $\text{C}^2\text{H}^3\text{Hg}^2$, il quale funziona da vero radicale metallico monatomico come il cacodile. Il joduro di questo radicale mercuriometile, è $\text{C}^2\text{H}^3\text{Hg}^2\text{I}$.

Distillando quest'ultimo corpo con cianuro di potassio o con idrato di potassa in piccole porzioni alla volta, si sviluppano prima gas, e quindi distilla un liquido pesante, il quale lavato con acqua, e disseccato col cloruro di calcio fuso e rettificato ha la composizione espressa dalla seguente formula $\text{C}^2\text{H}^3\text{Hg}$. Il composto $\text{C}^2\text{H}^3\text{Hg}$ è un liquido senza colore, refrangente, di odore soave, facilmente infiammabile, bruciando con lucente fiamma; solubile nell'alcool e nell'etere; bolle tra 93° e 96° . Allo stato liquido ha per peso specifico 3,069. La densità del vapore di esso è 14,86; sicchè la formula $\text{C}^2\text{H}^3\text{Hg}$ corrisponde a un solo volume, (ciò che richiederebbe per densità 15,9). Questo composto $\text{C}^2\text{H}^3\text{Hg}$ non pare sia un radicale come l'altro $\text{C}^2\text{H}^3\text{Hg}^2$. Difatto trattando il primo con iodo, si ha la reazione seguente: si sviluppa metile e si ottiene il joduro del-

l'altro radicale $C^3H^3Hg^2$. Ciò che è espresso coll'equazione seguente:

Coll'acido cloridrico dà idruro di metile e cloruro del radicale $C^3H^3Hg^2$:

Buckton descrivendo il nuovo composto C^3H^3Hg , lo compara all'altro di Flankland e scopre che tra il primo ed il secondo vi è lo stesso rapporto che tra un sale mercurioso ed il corrispondente sale mercurico. Difatto

$Hg^2 C^3H^3$ è per HgC^3H^3 , ciò che $Hg^2 Cl$ è per $HgCl$.

OSSERVAZIONI SULLE NOTE PRECEDENTI.

Il composto di Wanklyn che ha per formula $Zn^2(C^4H^5)^2 NaC^4H^5$ dimostra sempre meglio che la molecola del zinco-etile è $Zn^2(C^4H^5)^2$, ciò che corrisponde alla densità del vapore. Ho in altro articolo accennato come in nessuna molecola entra mai meno della quantità di zinco espressa da Zn^2 , ciò che dimostra essere un sol atomo, come un sol atomo è la quantità C^2, O^2, S^2 .

Facendo che le formule dei composti di metile e mercurio corrispondano a volumi eguali si hanno le formule seguenti che scrivo insieme a quelle del mercurio e dei cloruri di esso: