Dietro questi dati si ha che 100 volumi del miscuglio gassoso contengono

$\text{CO} + \text{Cy} = 24,5 \text{ vol.}$ $\text{CO}^2 + \text{Cy} = 77,1 \text{ vol.}$ $\text{CO} = 22,9 \text{ vol.}$
ossia

Acido carbonico . . .	75,5 vol.
Ossido di carbonio . .	22,9 »
Cianogeno	1,6 »
	100,0 »

SULLA PREPARAZIONE DEL FERRO RIDOTTO; M. ZÄNGERLE.

(*N. Repert. f. Pharm.* vi. 27)

Estratto.

Per facilitare la preparazione in grande del ferro ridotto, l'uso del quale va ognora più estendendosi, l'Autore propone il metodo seguente. Si prepara dell'ossalato di ferro mescolando assieme una soluzione di 12 once di solfato di ferro in 18 once d'acqua con una soluzione di 4 once di acido ossalico in 8 once di acqua. Si ottengono così 5 once circa di ossalato, che si disseccano e si mescolano intimamente con 6 once di prussiato di potassa deacquificato e finalmente polverizzato, e con 1 oncia e 6 dramme di carbonato di potassa puro. Si arroventa il miscuglio fino che non ha cessato lo sviluppo gassoso, e dopo che la massa è raffreddata si lava con acqua fino che il liquido non cessa di precipitare col nitrato d'argento.

Si ottengono per tal modo 3 once di ferro ridotto sotto forma di polvere grigia scura, tanto divisa che toccata con un corpo acceso si accende e continua a bruciare di per sè.

Questo metodo non è che una modificazione di quello di Morgan (1), e bisognerebbe assicurarsi bene che non presentasse gli stessi inconvenienti.

(1) *Nuovo Cimento*, I, 152.