propria a combinarsi coll' alcole, bisogna valersi della potassa che è adattata a combinarsi coll' acido formico. La reazione è stata effettuata riscaldando per circa 70 ore nell' acqua bollente dei palloncini chiusi alla lampada, contenenti potassa leggermente bagnata con acqua e ossido di carbonio puro.

NUOVO METODO PER OTTENERE LA LITINA DALLA TRIFELINA —
H. MÜLLER — *Ann. de Chim. et de Phys. (3me. Série)*
t. XLV. p. 350.

(Estratto)

Per ottenere vantaggiosamente la litina dalla trifelina l'A. consiglia il processo seguente. Si riduce il minerale in piccoli pezzetti, si scioglie nell' acido idroclorico concentrato, si aggiunge alla soluzione dell' acido nitrico onde trasformare il ferro in sesquiossido, poi si aggiunge una certa quantità di sesquicloruro di ferro e si evapora il tutto a siccità. La massa disseccata si polverizza e si tratta con acqua bollente, che discioglie i cloruri di manganese e di litio con una traccia di ferro, lasciando indissolto del fosfato di ferro.

Per separare il manganese si aggiunge al liquido una soluzione di solfuro di bario, si filtra, poi si separa l' eccesso di barite coll' acido solforico.

Onde purificare il sale di litina che rimane disciolto si può evaporarlo a secchezza, e mescolare il residuo con una quantità sufficiente di acido ossalico. Si forma allora dell' ossalato di litina, che colla calcinazione si trasforma in carbonato. Si può ancora far bollire la soluzione di litina coll' acido nitrico fino che non sia stato espulso tutto l' acido idroclorico, e calcinare il nitrato di litina disseccato con tornitura di rame. Si ottiene per tal modo della litina caustica che si discioglie nell' acqua bollente, e che può trasformarsi in carbonato di litina puro.