NUOVO METODO PER PREPARARE L' AZOTO;
DI MASSIMO LEVI DA VERCELLI.

Usansi attualmente in chimica due o tre processi per la preparazione di questo gas, tutti più o meno difficili o pericolosi. — Il più usato, cioè quello che consiste nella scomposizione dell' ammoniaca col cloro per cui si ottiene sale ammoniaco e azoto, necessita grandissima attenzione, onde l'ammoniaca non venga a mancare perchè ciò succedendo il cloro reagirebbe sulla soluzione di cloridrato d' ammoniaca e formerebbesi cloruro d' azoto, corpo dei più fulminanti che si conoscano. Per trar l' azoto dall' aria atmosferica, ci vuole, onde ottenerlo puro, non una semplice campanella per abbruciarvi entro il fosforo, ma un apparecchio assai complicato: prima di tutto un gassometro, poscia due tubi di Liebig contenenti sostanze atte ad assorbire il vapor acqueo e l'acido carbonico dell' aria, poscia un fornello lungo a carbone ed un tubo refrattario dove si riscalda il rame che deve fissare l'ossigeno ec. ec. Si può è vero, preparare il gas azoto mediante la scomposizione a caldo dell' azotito d' ammoniaca, ma la difficoltà di preparare questo sale, principalmente allo stato d' assoluta purezza, fa sì che questo mezzo è pochissimo usato.

Io propongo adunque un mezzo semplicissimo. — Riscaldando bicromato d' ammoniaca, questo sale deflagra, prende

fuoco e si scompone in sesquiossido di cromo, acqua e azoto secondo la formola :

L'unico inconveniente che presenta questo mio processo è il grave costo del bicromato d'ammoniaca (40 o 45 fr. il chilogr.) ma a questo devesi dare pochissima importanza, se si considera che il gaz azoto non preparasi per uso industriale, ma solo nei laboratori, e in piccola quantità.

— 2200-6666 —