

— 62 —

af Flammerummet indføres nu en Strøm af atmosfærisk Luft mod Flammen, hvor Luftbestanddelene ved den der herskende Temperatur af henved 3000° C. forbinder sig til Kvælstofoxyd NO, hvorefter den hermed berigede Luft, for at ikke Reaktionen skal gaa tilbage, hurtigst muligt afkøles til ca. 600°—700° ved at suges bort gennem en langs Ovnens Periferi anbragt ildfast Afrækk kanal.

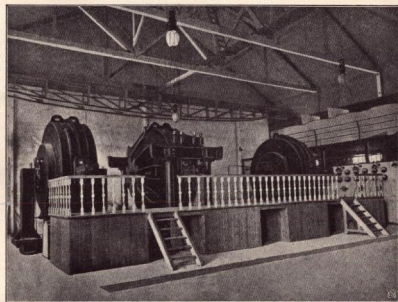


Fig. 17. Ovnshuset paa Notodden.

Hosstaaende Figur viser de paa Fabriken paa Notodden opstillede 3 Ovne, der hver for sig med 300 K.Watt under uafbrudt Drift Dag og Nat bearbejder 50—75 000 Liter atmosfærisk Luft pr. Minut.

Den bortgaaende Luftblanding, som indeholder lidt over 1 Volumprocent Kvælstofoxyd, svarende til 10—15 mgr. Kvælstofoxyd eller 20—30 mgr. HNO₃, pr. Liter Luft, suges nu først ind i 1 eller 2 tomme Beholdere, der overrisles med koldt Vand til fortsat Afkøling af de nitrose Gaser, saa at Kvælstofoxyden kan optage mere Surstof og danne den bekjendte rødbrune Kvælstofsupperoxyd (tidligere kaldet »Undersalpetersyre»):

