

(153) 浸炭窒化ガスにおける NH_3 の分解

金属材料技術研究所

倉部 兵次郎

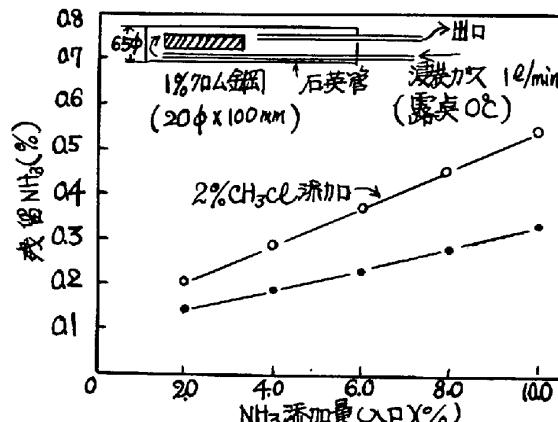
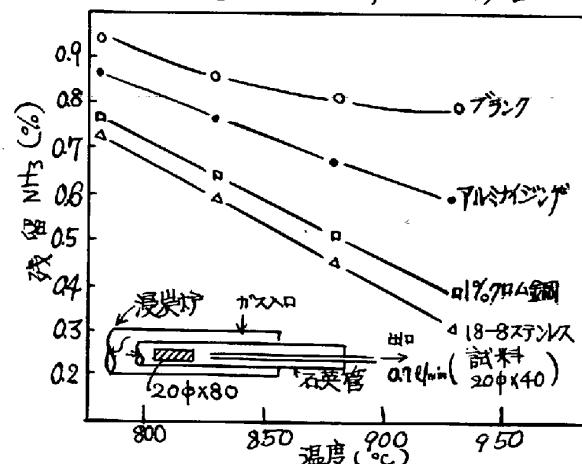
1. 目的：浸炭窒化ガスにおける NH_3 は炉内で分解し、炉内ガス全体を均一な濃度分布にするには高温になる程むずかしい。そのため浸炭窒化処理は一般に 850°C 以下である。浸炭窒化処理の欠点となっている窒素ポテンシャルの管理および操業の安定性を改善するには、炉内材料の NH_3 分解の触媒作用を低下させることも、一つの方法である。前回では、炉内における NH_3 の分解状態と搅拌の効果を検討したが、今回は NH_3 の分解が炉内材料とどのような関係にあるかを調べた。

2. 実験結果：内径 150 mm の耐熱鋼管製ガス浸炭炉を用い、プロパンを変成した浸炭ガスを用いた。分解を抑制する方法を、蓋入材すなわち耐熱鋼よりの分解と炉内構造材すなわち耐熱鋼治具または炉内媒互による分解の面より検討した。(i) 蓋入鋼の影響：浸炭ガスは微量の酸化性ガス O_2 , CO_2 , H_2O を含んでおり、鋼の表面層を内部酸化させた程度の窒素ポテンシャルをもっている。そのため蓋入された鋼は昇温途中に非常に薄い Fe_2O_3 や Fe_3O_4 のような酸化皮膜を形成し、これが NH_3 の分解を促進させると考えられる。昇温中の酸化を防止せよたに少量の HCl ガスを添加し、その効果を調べた。その結果の一例を図1に示す。すなわち低温では酸化皮膜の代り、 FeCl_2 (融点 677°C) が生成し、これが浸炭炉に温度で蒸発し、酸化層の影響が消えて残留 NH_3 が増加したものと思われる。一方これが残る NH_3 の增加は鋼の表面窒素量を増加し、窒素ポテンシャルは $P_{\text{NH}_3} / P_{\text{H}_2}$ で示されることが明らかになった。(ii) 炉内構造材の影響：蓋入材は耐熱鋼治具に取付けられたために、治具の NH_3 分解速度は処理材よりも遅いことか望ましい。しかしながら前回の実験より明らかのように耐熱鋼の表面酸化物の NH_3 の分解速度は耐熱鋼よりもかなり早く、 NH_3 の均一性に対し悪影響をおぼしている。炉内構造物の表面は酸化物であることから、金属酸化物の種類と NH_3 の分解速度の関係を、活性化エネルギーにより検討した。その一例を図2に示す。すなわち安定な酸化物ほど NH_3 の触媒作用が少ないと予想から、鋼の表面をアルミニウム処理し、他の材料と比較した。最外層の Al_2O_3 層は密着性が悪く剥離し、オニ層の $\text{Fe}-\text{Al}$ 化合層の状態で測定した。それでもかなり効果があることが明らかになった。Cr, Mnの酸化物についても測定したが、酸化物の生成エネルギーの高いものほど NH_3 の分解を抑制するようである。

3. 結論：浸炭窒化ガスにおける NH_3 の分解を抑制する方法として、耐熱鋼の昇温途中における酸化皮膜の防止、耐熱鋼治具のアルミニウム処理が有効であることが明らかになった。

文献

- 倉部：日本鉄鋼協会第82回講演大会概要集，vol.57 (1971) p.5613

図1. 残留 NH_3 におよぼす HCl の影響図2. NH_3 の分解と材質の関係