

## Cr-C 합금도금액 제조 및 특성 연구

### A Study on the Cr-C Plating Bath and its Characteristics

김동수, 김만남, 기석권(한국기계연구원), 신동수(창원대학교 화학과)

#### 1. 서론

지금까지 개발된 크롬도금액은 대부분이 크롬산용액에 황산을 촉매로 첨가한 Sargent 또는 Fink등의 6가 크롬도금액으로서 형성된 크롬도금층은 표면에 편 훌이나 크랙 등의 결함이 발생하며 피복력과 균일전착성이 떨어진다. Cr-C합금도금의 경우 크롬 도금보다 낮은 경도값을 가지나, 열처리후에 크롬도금층의 경도값이 감소하는 것에 반하여 Cr-C도금은 500~600°C에서 높은 경도값을 나타낸다. 또 내식성, 내마모성이 크롬 도금보다 뛰어나서 장축 실린더 내면 도금에 적용가능 할 것으로 사료되며, 본 연구에서는 저농도 크롬도금액(Sargent's bath)에 작용기가 다른 몇 가지의 유기첨가제를 혼합하여 비정질 Cr-C합금 도금액을 개발하고자 하였다.

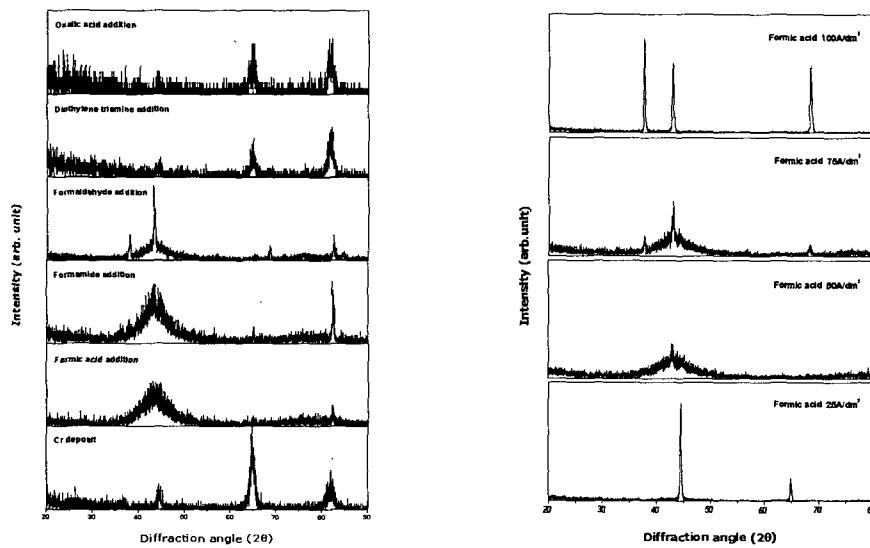
#### 2. 실험방법

시편은 철강시편(Low alloy steel)을 적당한 크기(도금면적; 2X8cm)로 절단하고 전처리로서 알칼리탈지를 한 후 masking하여 사용하였다. 크롬 도금액은 저농도 Sargent's bath( $\text{CrO}_3$  150g/l,  $\text{H}_2\text{SO}_4$  1.5g/l)에 작용기가 다른 유기 첨가제를 혼합하여 제조하였다. 유기계 첨가제로는 formic acid, formaldehyde, diethylenetriamine, formamide를 사용하였으며 도금은  $50\text{A}/\text{dm}^2$ , 50°C, 30분의 조건에서 수행하여 도금액조성 변화, 첨가량, 열처리온도 등의 공정변수에 의한 영향을 고찰하고, Cr-C도금층 및 열처리에 의한 결정화를 비교하기 위해 XRD(Rigaku Co., Japan)패턴을 조사하였으며, Auger electron spectroscopy(PHYSICAL ELECTRONICS Co., USA)를 이용하여 depth profile과 단면 line profile을 통하여 탄소층의 분포를 검토하였다.

#### 3. 결과 요약

저농도 크롬 도금액에 작용기가 다른 유기첨가제를 혼합하여 비정질 Cr-C 도금층이 형성됨을 확인하였다. Formic acid를 첨가한 경우에 가장 전형적인 비정질의 XRD 패턴을 보이고 다른 유기산에 비하여 피크폭이 큰 것을 알 수 있었다. 첨가량에 있어서는 20ml를 첨가하였을 때 비정질화가 뚜렷하게 나타났고, 전류밀도를 변화시켰을 때  $25\text{A}/\text{dm}^2$ ,  $100\text{A}/\text{dm}^2$ 에서는 크롬피크만이 나타나는 것으로 보아 계면에서의 유기산의 분해 및 혼입에 적절한 조건이 필요함을 알 수 있었다. Formamide를 첨가하였을 때도 비슷한 경향을 보였으며 유기산의 첨가에 의한 Cr-C 도금층이 광택을 띠는 것으로

보아 탄소가 혼입되면서 levelling 효과를 주는 것으로 사료된다. 탄소가 함유된 크롬도 금층을 200~800°C의 온도에서 진공 열처리하여 결정화정도를 XRD pattern으로 확인하였다.



#### 참고문헌

1. G. J. Sargent, *Trans. Am. Electrochem. Soc.*, **1920**, 37, 479.
2. C. G. fink, *U.S. Pat. I*, **1926**, 581, 188.
3. J. H. Swisher, *Surface Modification Technologies*, **1993**, 6, 1-17
4. S. Hoshino *et al.*, *J. Electrochem. Soc.*, **1986**, 133, 681-685.
5. S. Hoshino *et al.*, *J. Vac. Sci. Technol.*, **1986**, 4, 26-30.
6. S. Hoshino *et al.*, *Applied Surface Science*, **1987**, 28, 224-234