

メタルダスティング腐食環境用Ni基合金の HAXPESによる被膜構造解析

土井教史

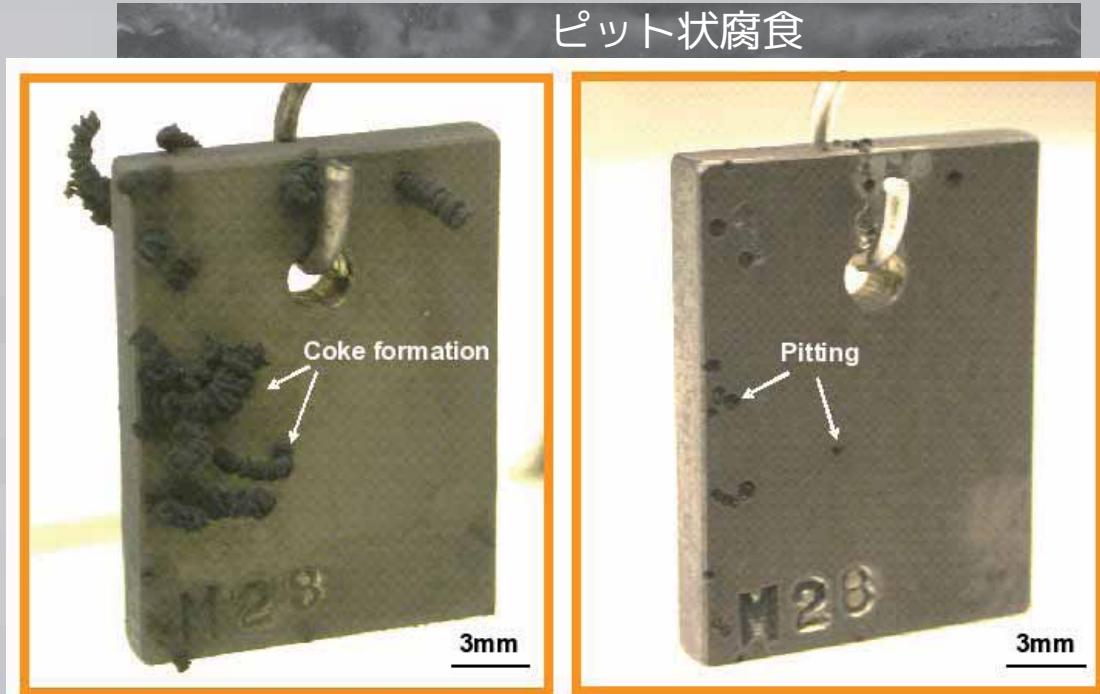
住友金属工業(株) 総合技術研究所

メタルダスティング腐食

Ni基合金、ステンレスなど耐熱合金においても、使用環境で、金属がpit状に崩壊する現象。

pit成長速度は速く、局部的に激しい減肉となる。

天然ガスから改質により生成する合成ガス（CO,H₂,H₂O,CO₂）環境で多く報告されている。



Fe-Ni-Cr鋼, 923K, CO-H₂-CO₂-H₂Oガス中

天然ガス → 改質 → 合成ガス → 合成 → GTL、DME、水素、アソモニア、メタノール

想定されるメタルダスティング腐食進行模式図

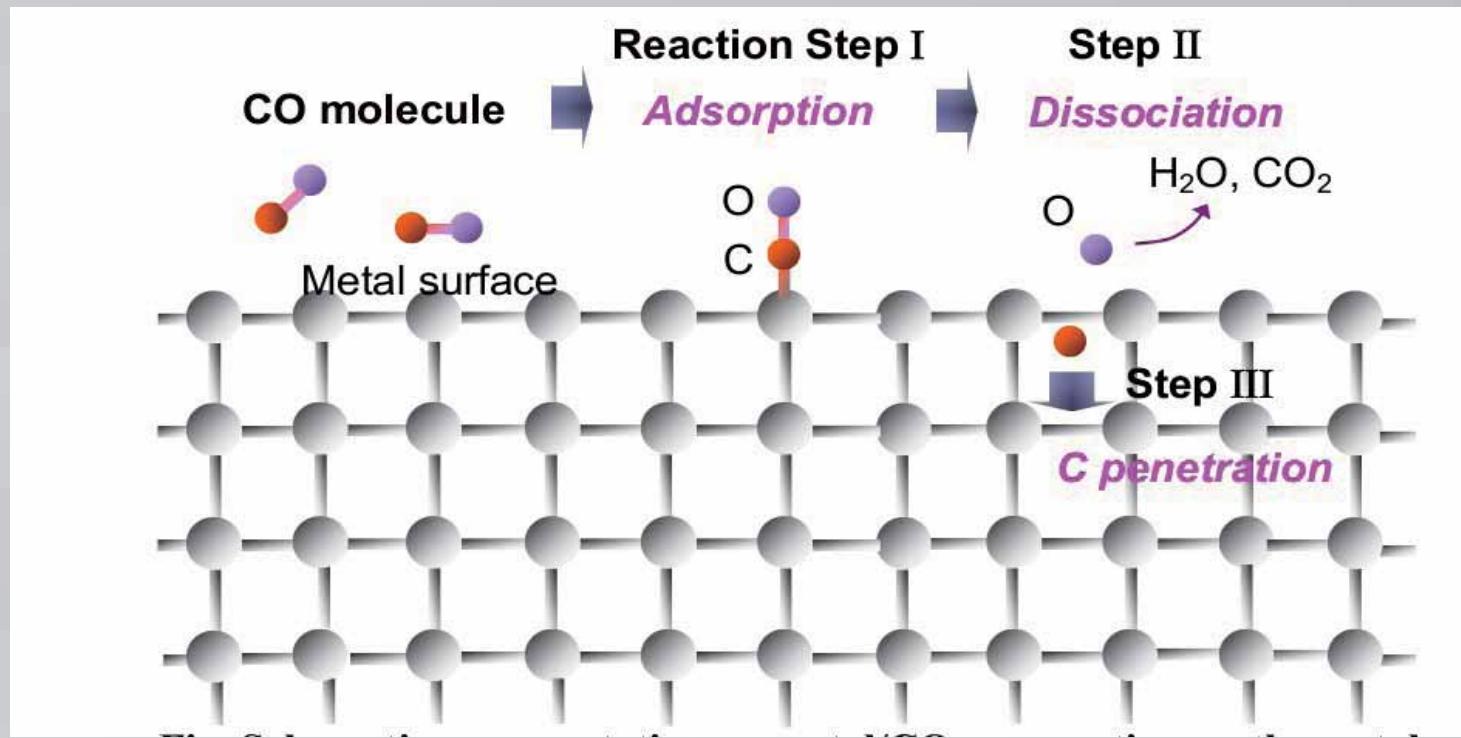


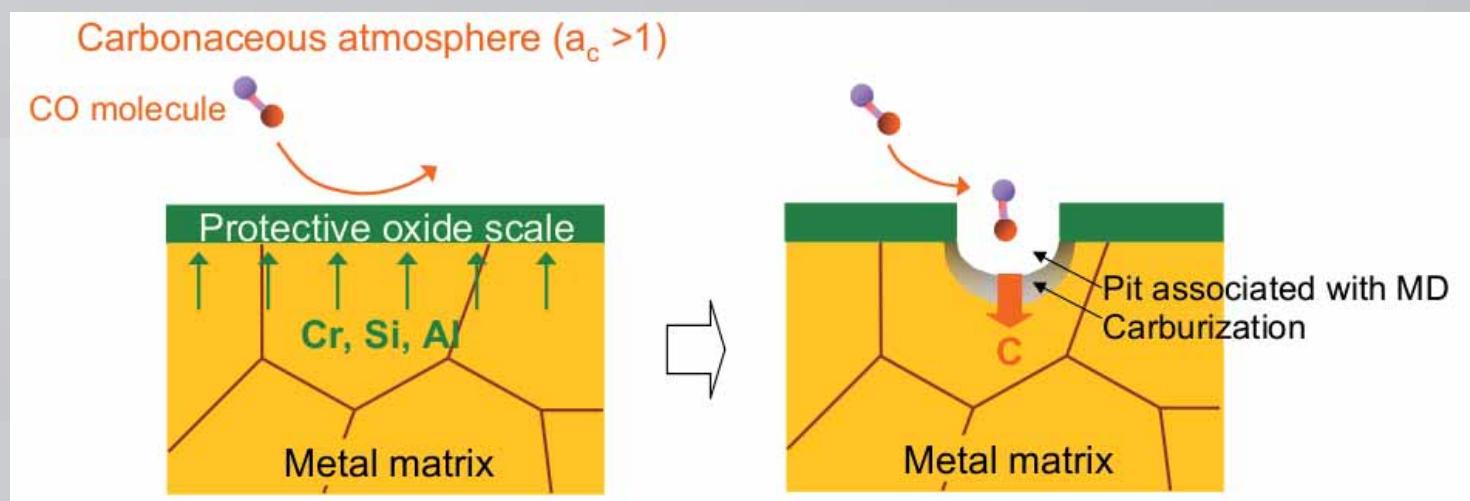
図 金属表面上でのCO分子との反応界面模式図

メタルダスティング腐食に関する従来の抑制手法

* 保護性の酸化スケールで表面を覆う

a) 保護性の酸化スケールにより、COガスと金属との反応を制限する。

b) 長期使用中、酸化スケールに欠陥が生じると、腐食が進行する。



* Effective equivalents to form a protective oxide scale

Shueler (1972): $\text{Cr}_{\text{eq}} = \text{Cr}\% + 2\text{Si}\% > 22$, Schillmoller (1986): revised to > 24

Parks and Schillmoller (1997): Modified $\text{Cr}_{\text{eq}} = \text{Cr}\% + 3(\text{Si}\% + \text{Al}\%) > 24$

Ni-Cu 2元系合金のメタルダスティング挙動

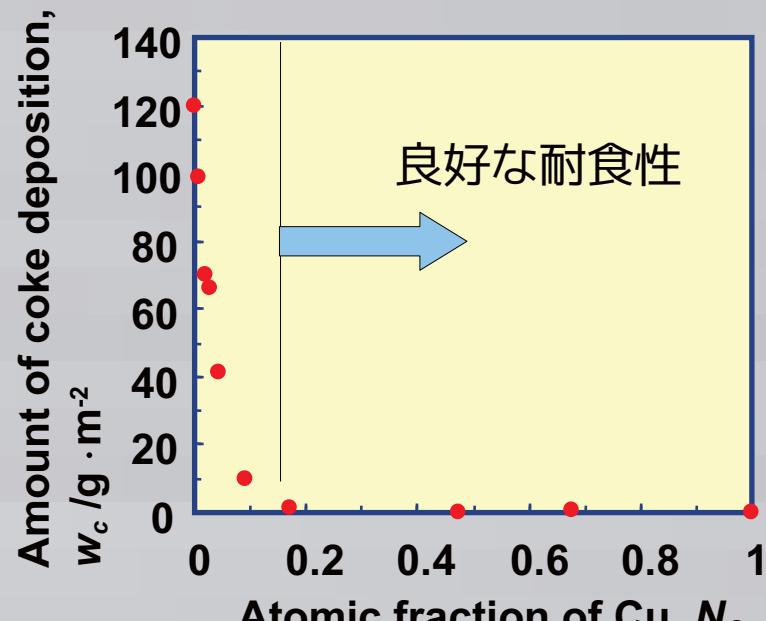


図 模擬合成ガス中腐食試験結果
60%CO-26%H₂-11.5%CO₂-2.5%H₂O at 923K for 360ks
西山, 森口, 大塚, 2005年材料と環境討論会

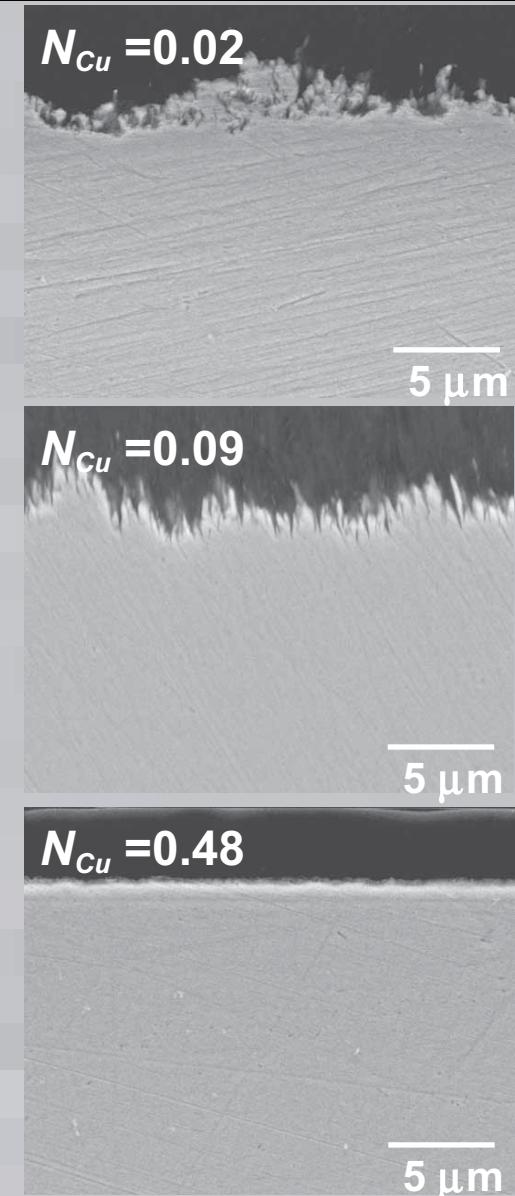
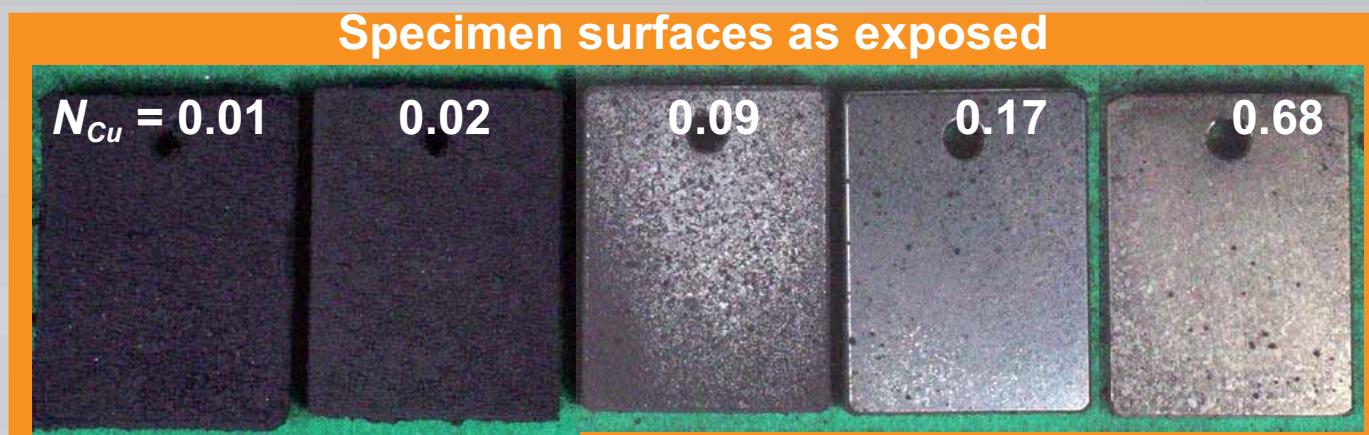
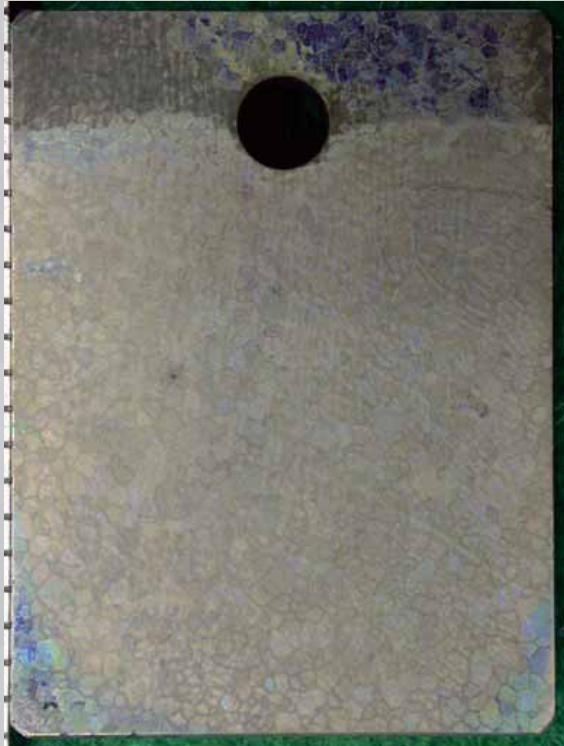


図 取出し後の試験片外観 (上) および断面観察 (右)

実用材(Cr-Cu-Ni)におけるCu添加効果

Ni-30%Cr-1.5%Si-2%Cu****
(No pit formation)



Ni-30%Cr-2%Si
(Pit formation)

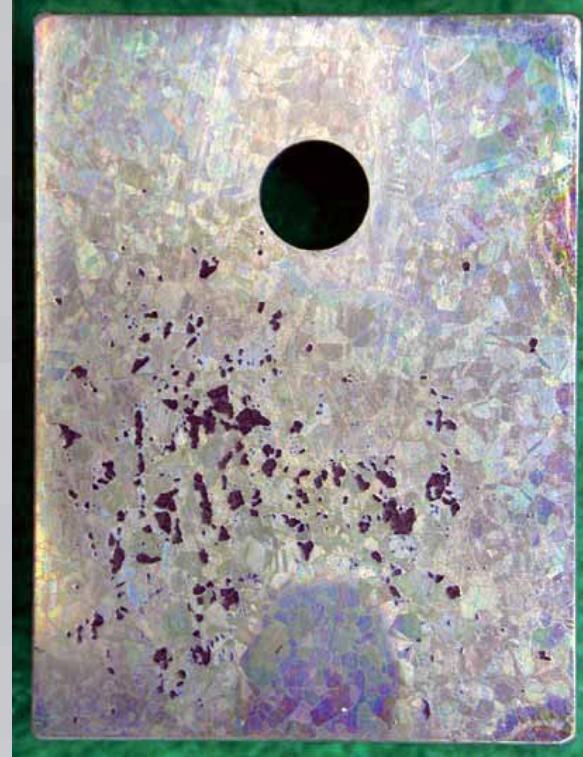


写真. 模擬環境暴露1000時間後の外観写真 (西山,大塚, 工藤, 材料と環境2006).
(60vol.%CO-26%H₂-11.5%CO₂-2.5%H₂O gas mixture)

**Cr-Cu-Ni 3元系合金における耐MDC性においても,
Cuが重要な役割を担っていると考えられる.**

極薄スケール試料調整でのCu検出の試み

極短時間の実環境曝露で、スケール生成を数数nmでおさえる!

バフ研磨後、実環境摸擬雰囲気^{*} 923K 300sec保持 (炉冷)

* 800(CO)–200(H₂)–11.7%CO₂–0.5%H₂O(in vol%)

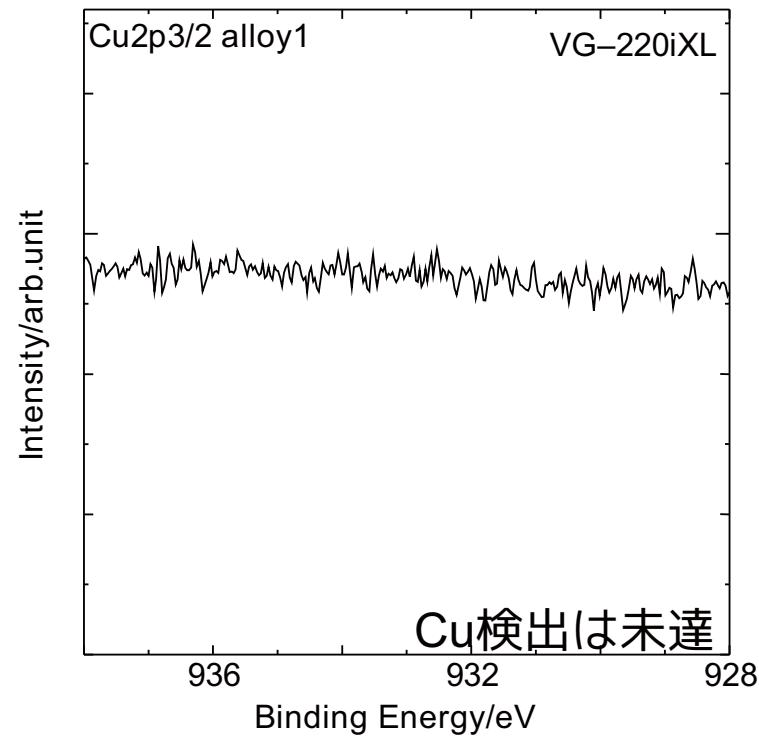


図 XPS測定結果(AI-K α 非単色化光源使用).

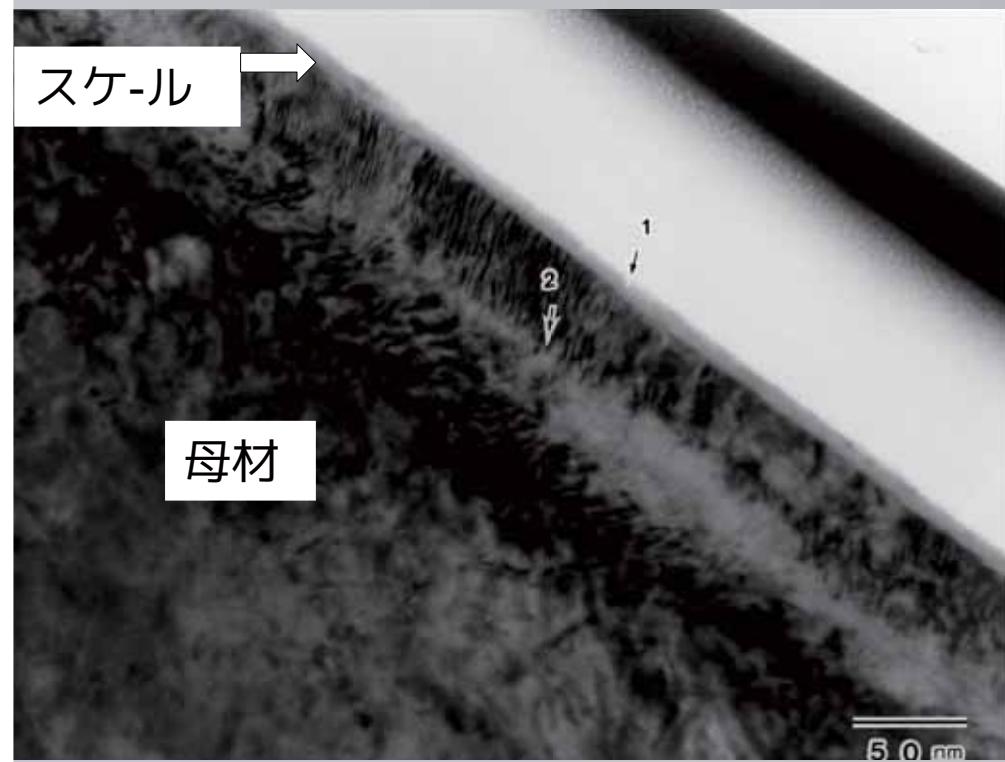
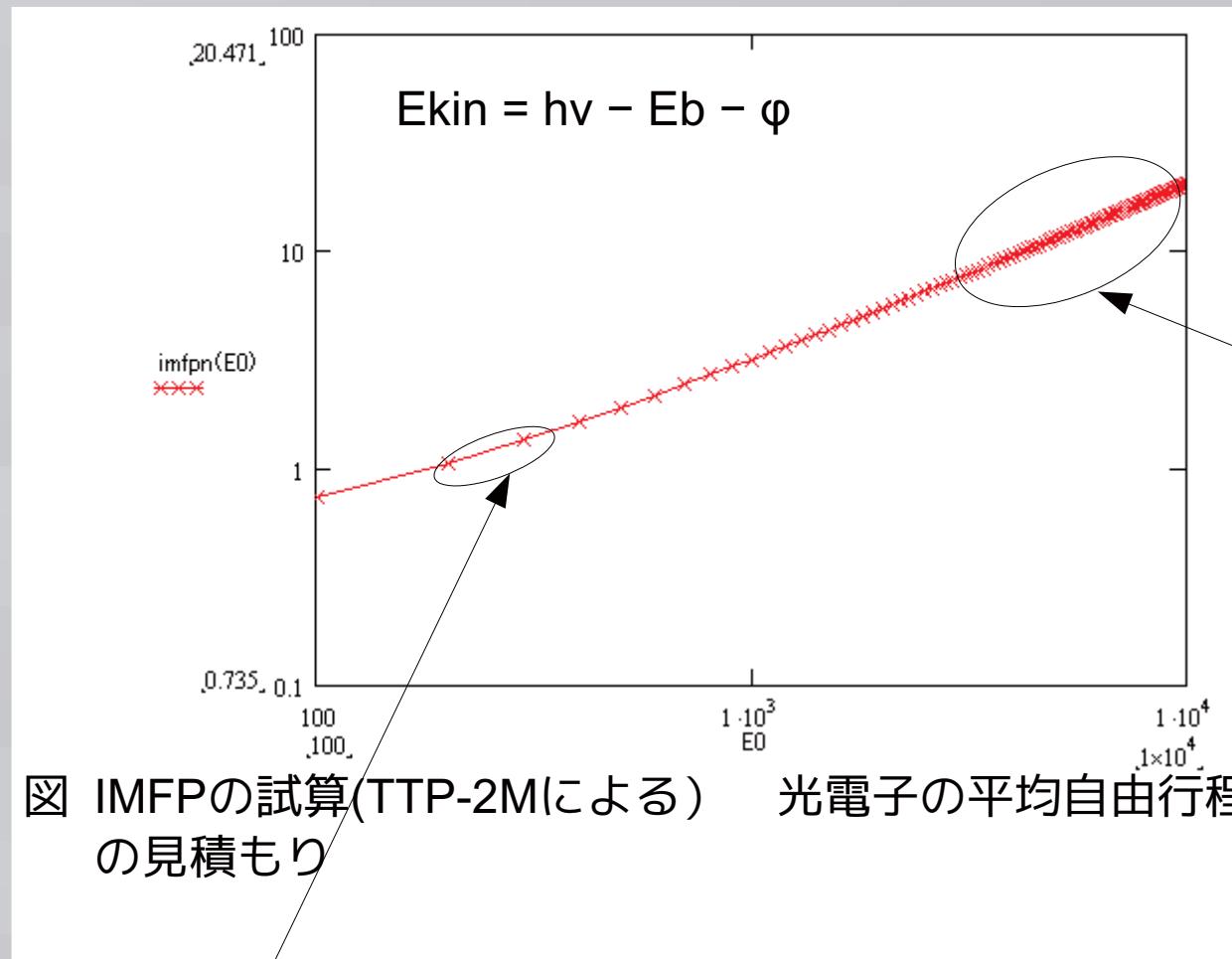


図 TEM観察結果

約10nm強生成.

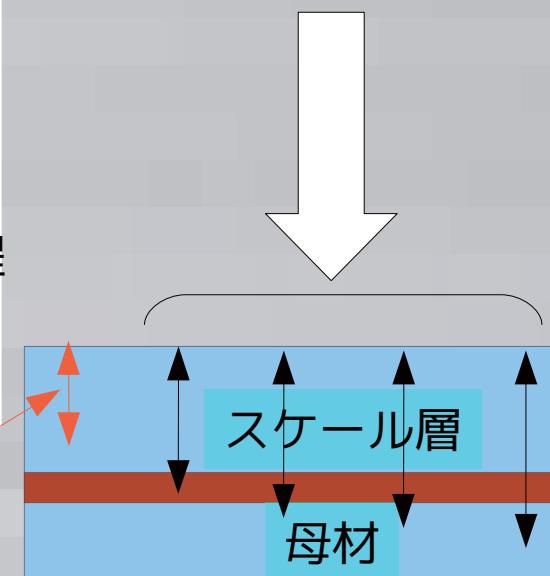
HAX-PES法

-硬X線光電子分光：HArd X-ray Photoelectron spectroscopy-



通常実験室系X線源
IMFP=1nm程度、検出は5-6nmまでに限定される

SR光利用X線(6-10keV想定)
IMFP=5-10nm
光電子検出は15-30nm以上の深度から可能



実環境下で生成するスケール直下の組成、状態分析が非破壊で可能！？

実験 HAXPES

SPring-8 BL-47XU 7936.7eV [課題番号2005B0947]

BL-39XU 7939.9eV [課題番号2006A0187]

Gammadata Scienta社製高圧対応半球型アナライザ-分解能 290meV(Au Fermi端)

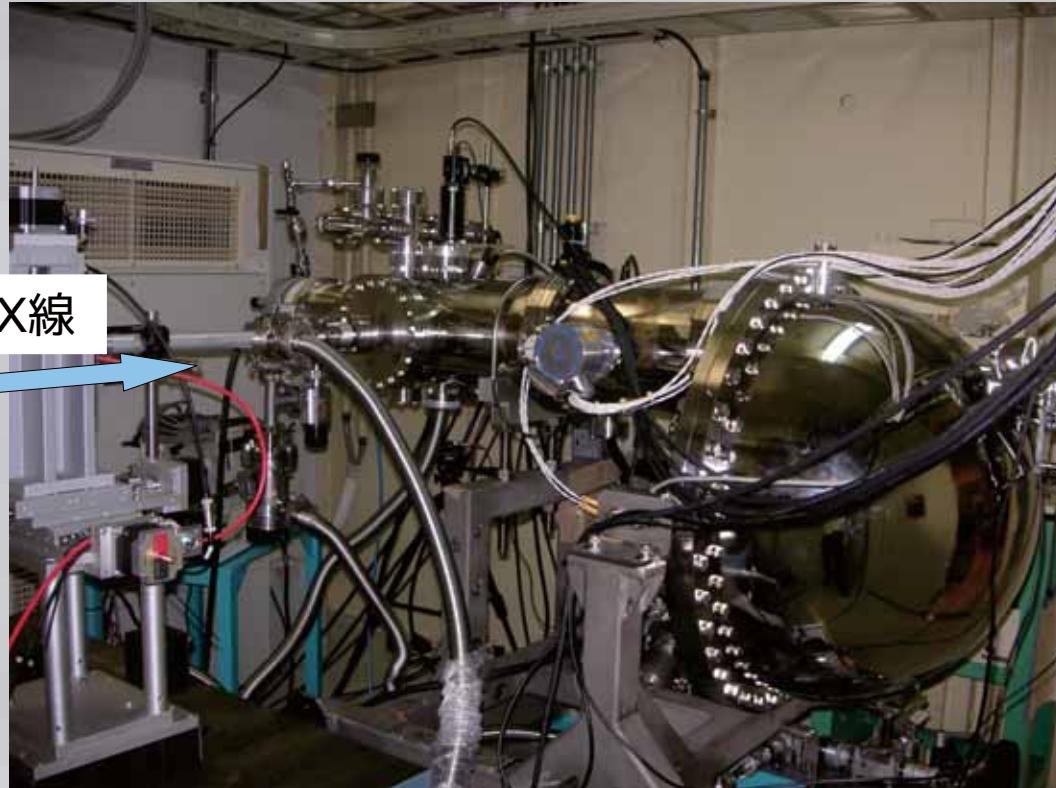


写真 BL47XU実験ハッヂ内の
10keV対応アナライザ-
期待通りのプローブ深さが確認された。

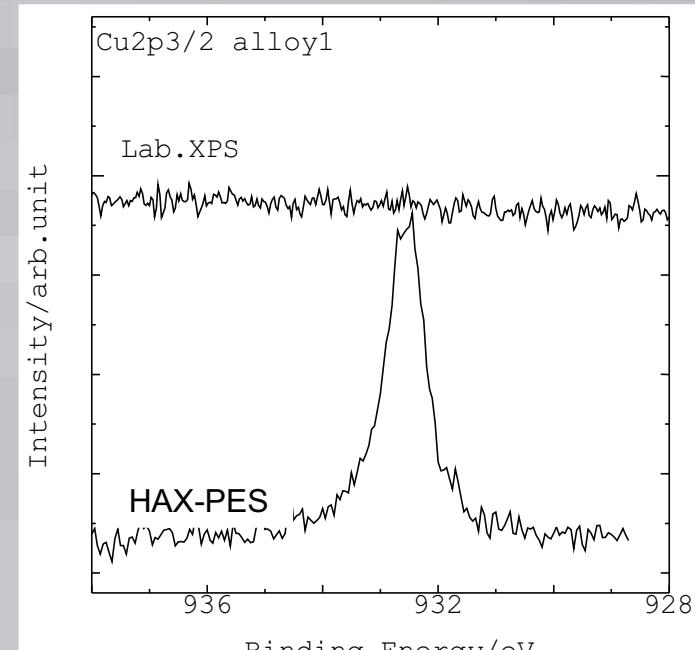
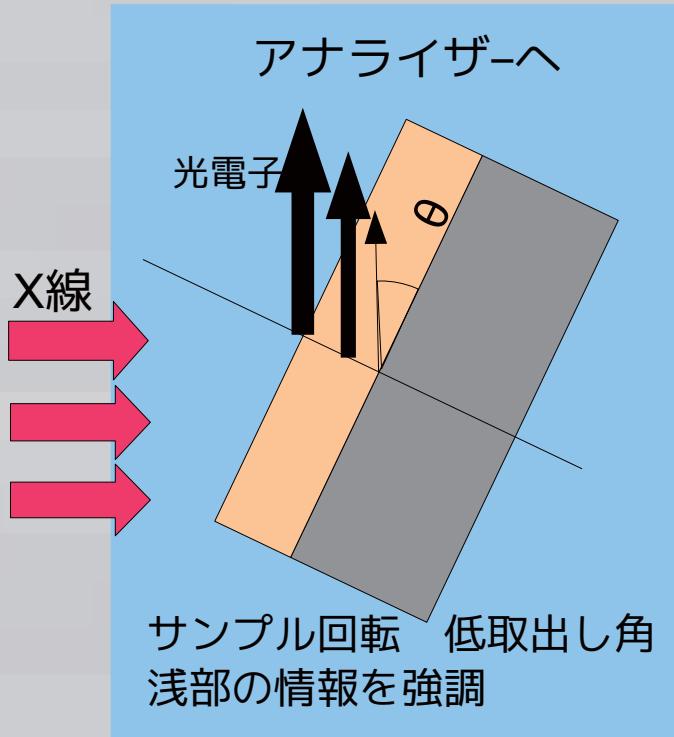


Fig. XPS測定結果.
Lab.XPS TOA90度,
HAXPES TOA80度.

実験 角度分解XPS法

*角度分解XPS (AR-XPS) 法による非破壊深さ方向分析の考え方



上層からの光電子強度

$$I_o = C_o \cdot (1 - \exp(\frac{-d}{\lambda_o \cdot \sin\theta}))$$

下層からの光電子強度

$$I_u = C_u \cdot \exp(\frac{-d}{\lambda_u \cdot \sin\theta})$$

C : 組成、d : 厚さ、λ : IMFP、θ : 取出し角

角度分解測定することで実効的な検出深さが変化する。
非破壊で深さ方向分析が可能

光電子脱出角度 (Take-Off Angle(TOA))=80,52,30,15deg.で測定。

測定試料

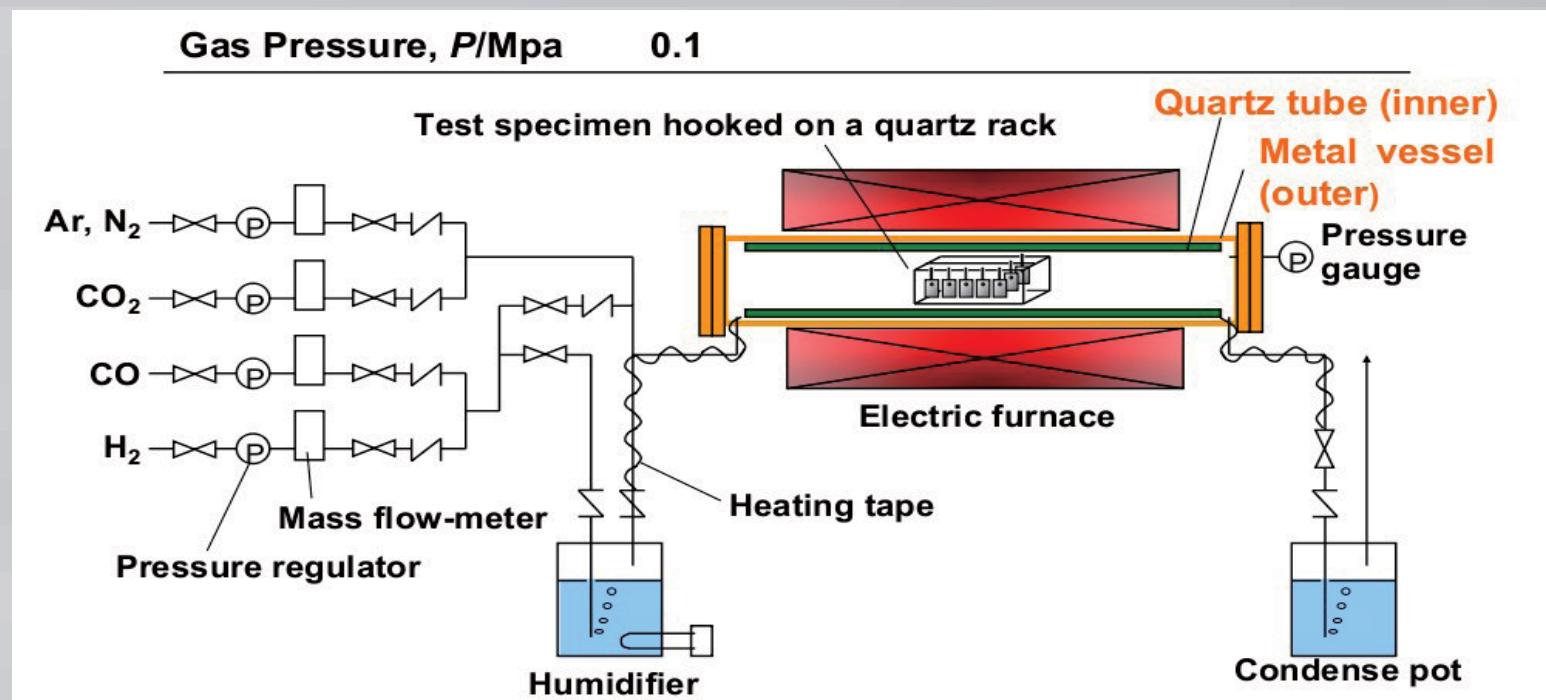
* 試料

Alloy1 Ni-22at%Cr-**2at%Cu** :耐食性良好

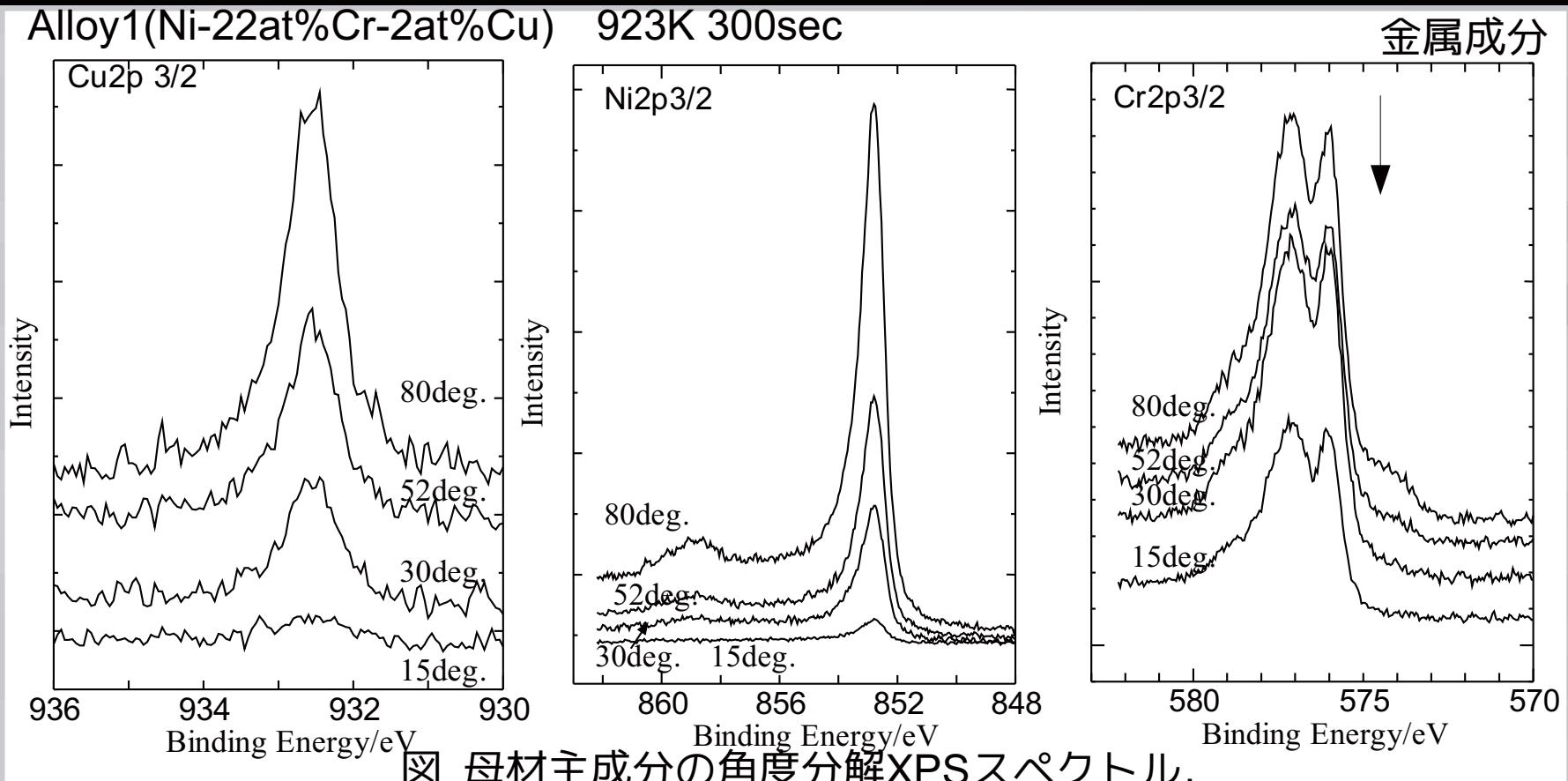
Alloy2 Ni-22at%Cr-**1at%Cu** :腐食進行

バフ研磨後、実環境のガス中炭素活量模擬ガス^{*1}中で、923K 300sec加熱。

* 1 : 60%CO+26%H₂+11.5%CO₂+2.5%H₂O(in vol%)



HAXPES測定結果



- ! Cu2p3/2 サテライトは明瞭には観察されなかった. -> 0価 or +1価
- ! Ni2p3/2 ほぼ金属状態として検出された.
- ! Cr2p3/2 金属状態ピ-クが確認されたが、TOA15度では減少.

→ Cu,Niは金属状態として、Crは金属成分と酸化物成分に分離
*光イオン化断面積で規格化.
(*J. J. Yeh and I. Lidau, At. Data Nucl. Data Tables, 32(1985)1.)

Alloy1,2のHAX-PESによる角度分解測定結果

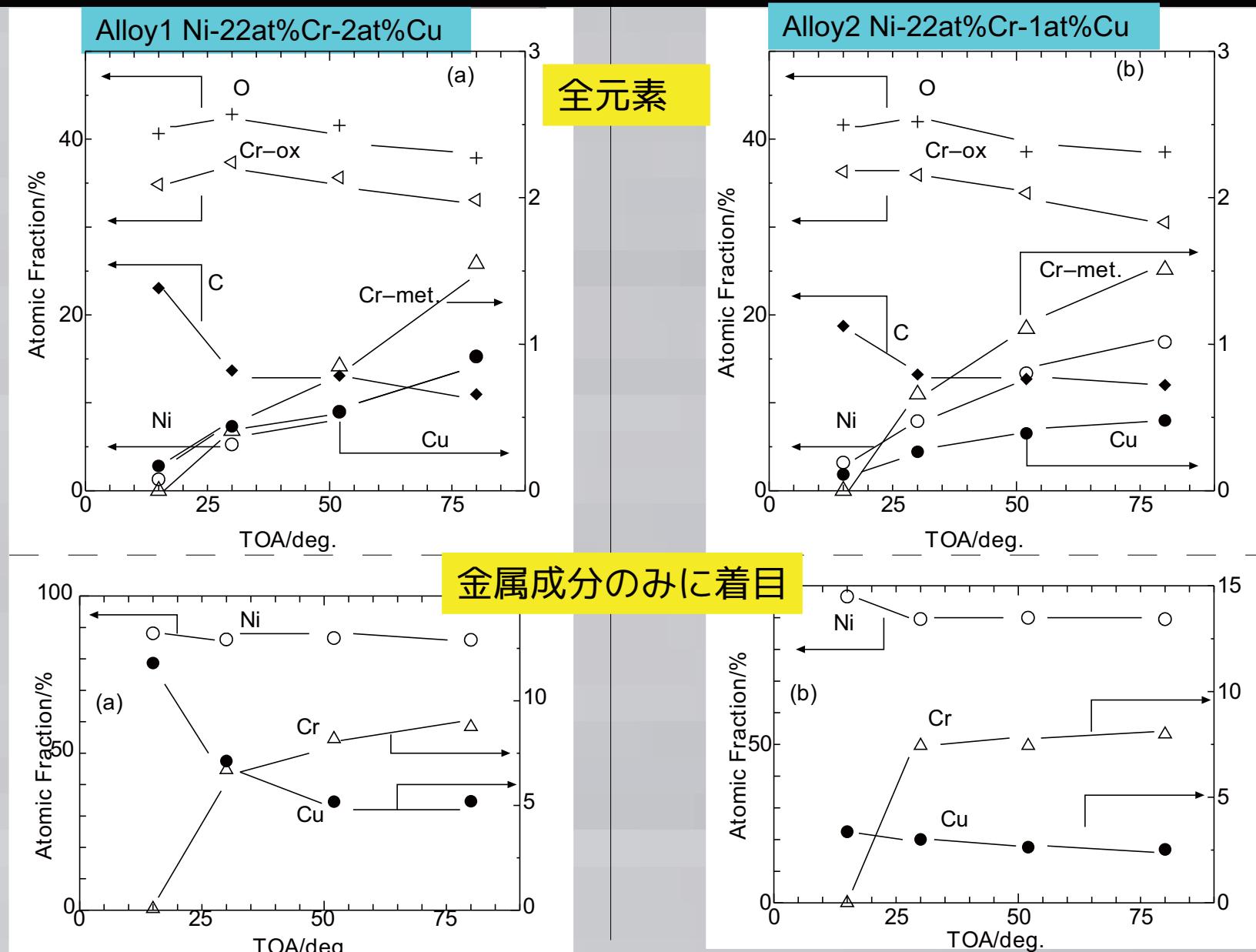
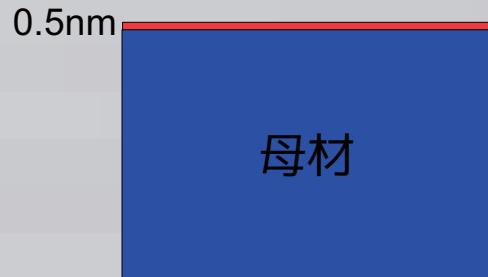


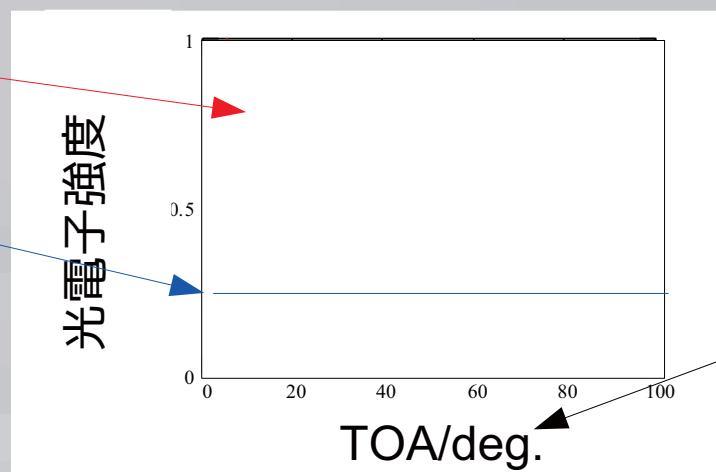
Fig.HAX-PESによる角度分解測定結果. (a)Alloy1, (b)Alloy2.

角度分解XPS (AR-XPS) 法による非破壊深さ方向解析

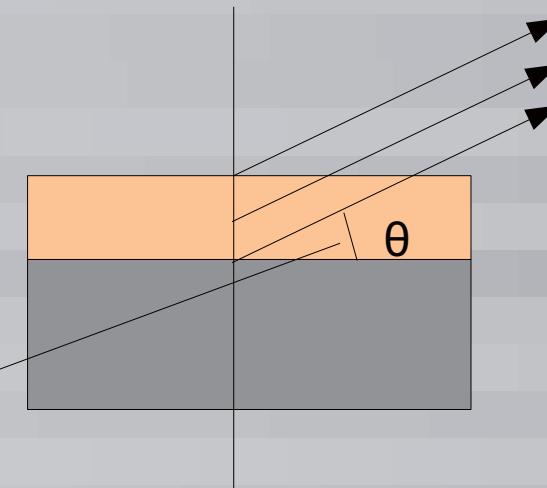
通常XPS想定
最表面での偏析



光電子の平均自由行程 $\lambda = 1\text{nm}$



TOAの定義

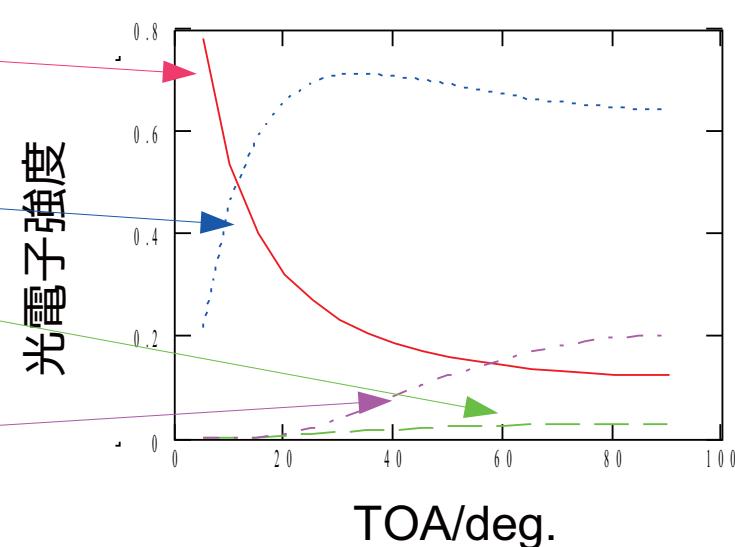
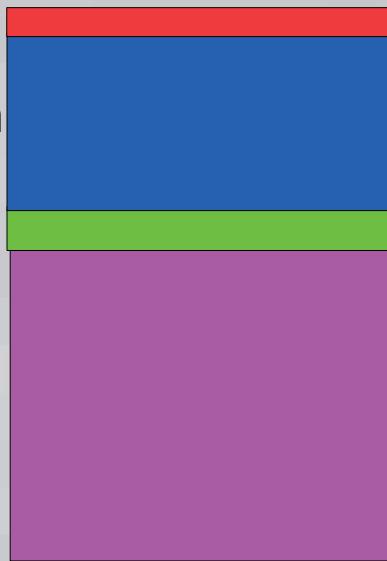


HAX-PES想定 光電子の平均自由行程 $\lambda = 7.5\text{nm}$
界面での偏析

$t_0=1\text{nm}$

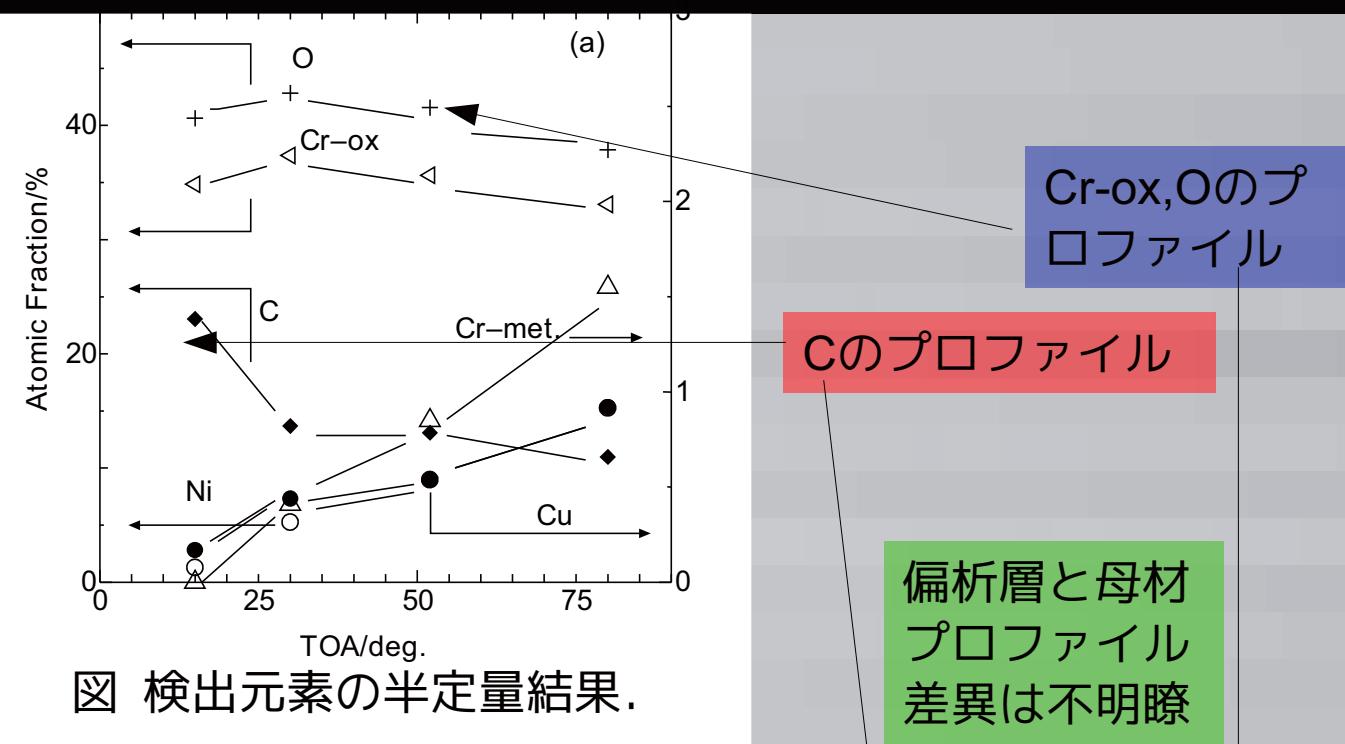
$t_1=10\text{nm}$

$t_2=1\text{nm}$

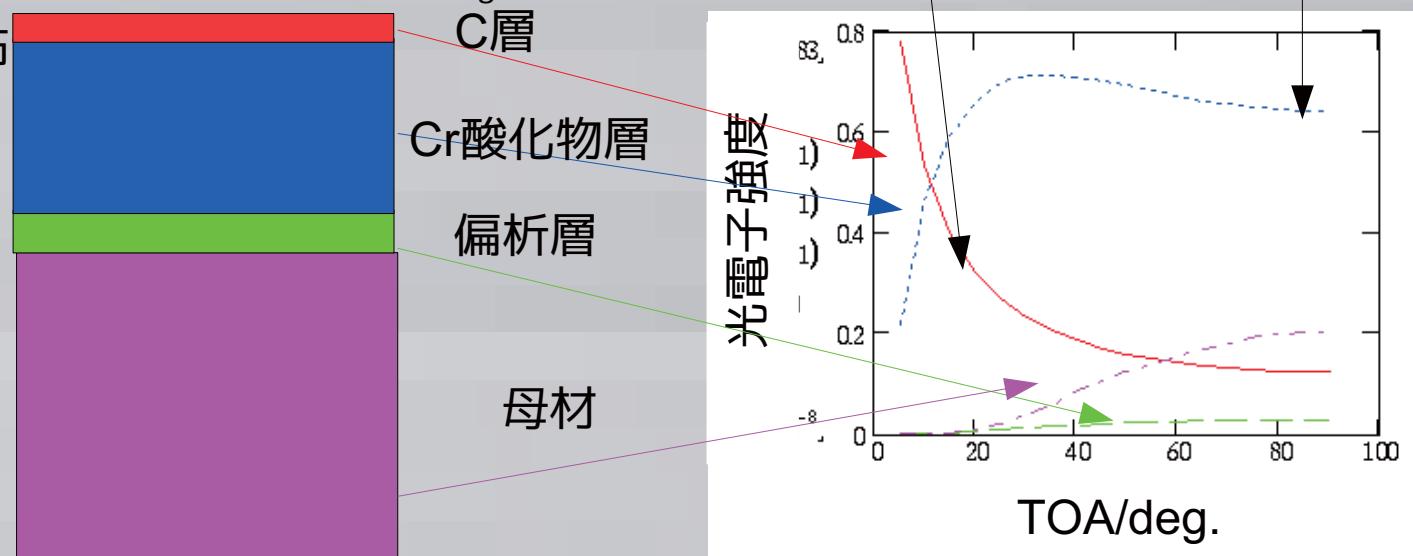


HAX-PES測定結果からの深さ方向プロファイルの検討(1)

Alloy1
Ni-22at%Cr-2at%Cu



想定している深さ方向分布
との比較



HAX-PES測定結果からの深さ方向プロファイルの検討(2)

金属成分ピ-クのみ
に着目して定量

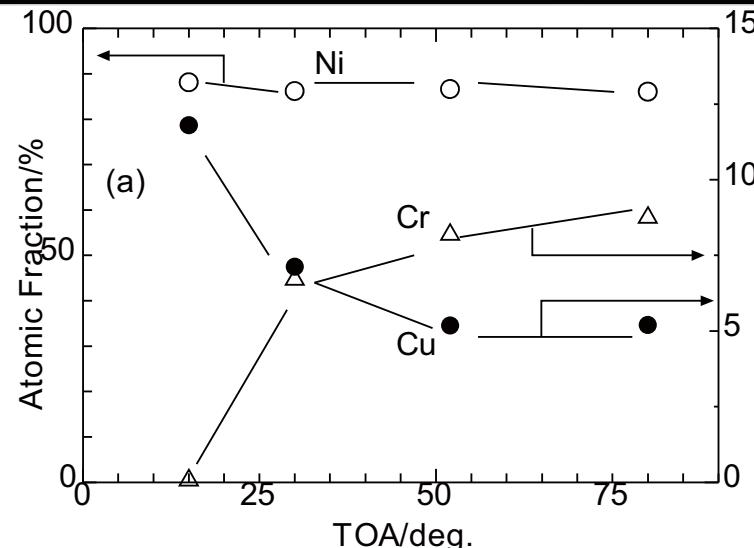
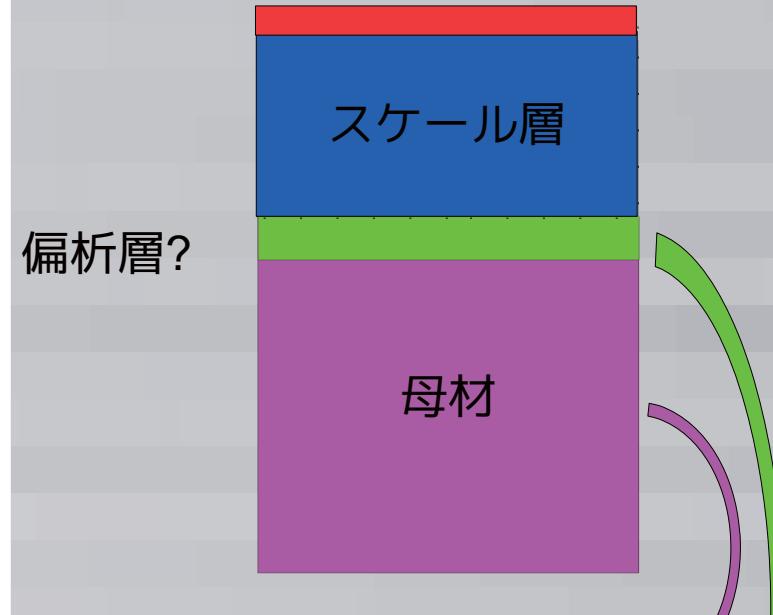


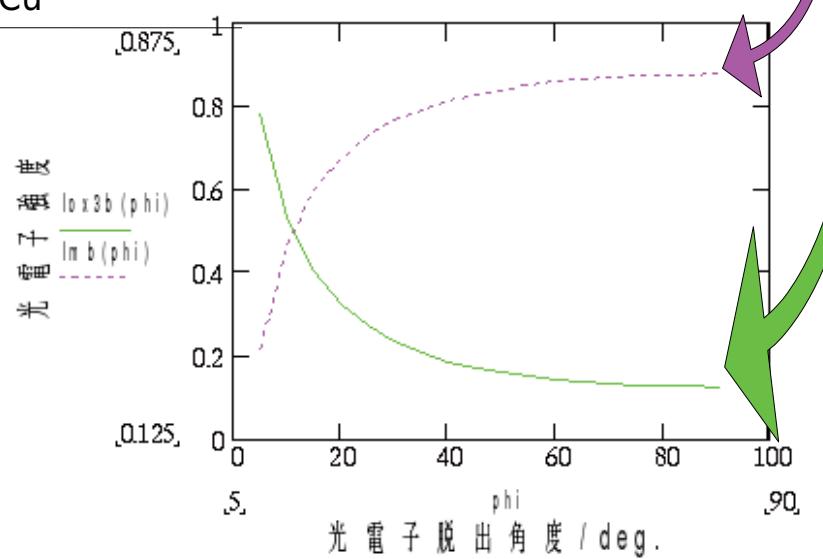
図 母材金属元素に注目して定量
Ni-22at%Cr-2at%Cu



Cu : 右図における界面偏析型の
プロファイル
-> 界面で偏析傾向

Ni : 角度依存性が小さい。
深さ方向での濃度分布の
偏りが小さい。

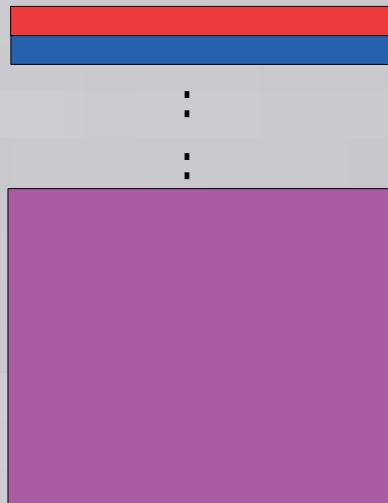
Cr : 右図における母材型の
プロファイル



界面偏析を想定した場合の
角度分解プロファイル

深さ方向組成の定量的解析

解析方法



$$I_{X1} = C_{X1} \times \left(1 - \exp \frac{-t_1}{\lambda_{X1} \sin \theta}\right)$$
$$I_{X2} = C_{X2} \times \exp \frac{-t_1}{\lambda_{X1} \sin \theta} \times \left(1 - \exp \frac{-t_2}{\lambda_{X2} \sin \theta}\right)$$
$$\vdots$$
$$\vdots$$
$$I_{XS} = C_{XS} \times \exp \frac{-t_1}{\lambda_{X1} \sin \theta} \times \exp \frac{-t_2}{\lambda_{X2} \sin \theta} \times \dots \times \left(1 - \exp \frac{-t_S}{\lambda_{XS} \sin \theta}\right)$$

それぞれN層における、 I_{XN} : 元素Xからの相対光電子強度, C_{XN} : 元素Xの原子比,
 λ_{XN} : 元素Xからの光電子の平均自由行程

$$C_X = \frac{I_{X1} + I_{X2} + \dots + I_{XS}}{I_t} \quad C_X: \text{原子比}, \quad I_t: \text{観測された光電子の相対強度の合計}$$

検出元素, 検出角それぞれについてfitting

$$R = \frac{1}{n} \sqrt{\sum (obs. - cal.)^2} \quad \leftarrow \text{最小}$$

S.Suzuki,T.Kosaka,H.Inoue,M.Issiki and Y.Waseda,Applied Surface Science, 103(1996)495.)

層状モデルと比較することで、各層の厚さ、組成の見積もりを目指す

深さ方向組成の比較結果

表：解析値

主成分	alloy1 Ni-22Cr-2Cu		alloy2 Ni-22Cr-1Cu	
	組成(at%)	厚さ(nm)	組成(at%)	厚さ(nm)
I1 C		1.06		0.67
I2 Cr203		13.2		11.8
I3 Cu:Ni	50.8:49.2	0.25	22.7:77.3	0.25
I4 Cu, Ni, Cr	前P参照		前P参照	

界面でのCu量は Alloy1 > Alloy2 耐食性と一致

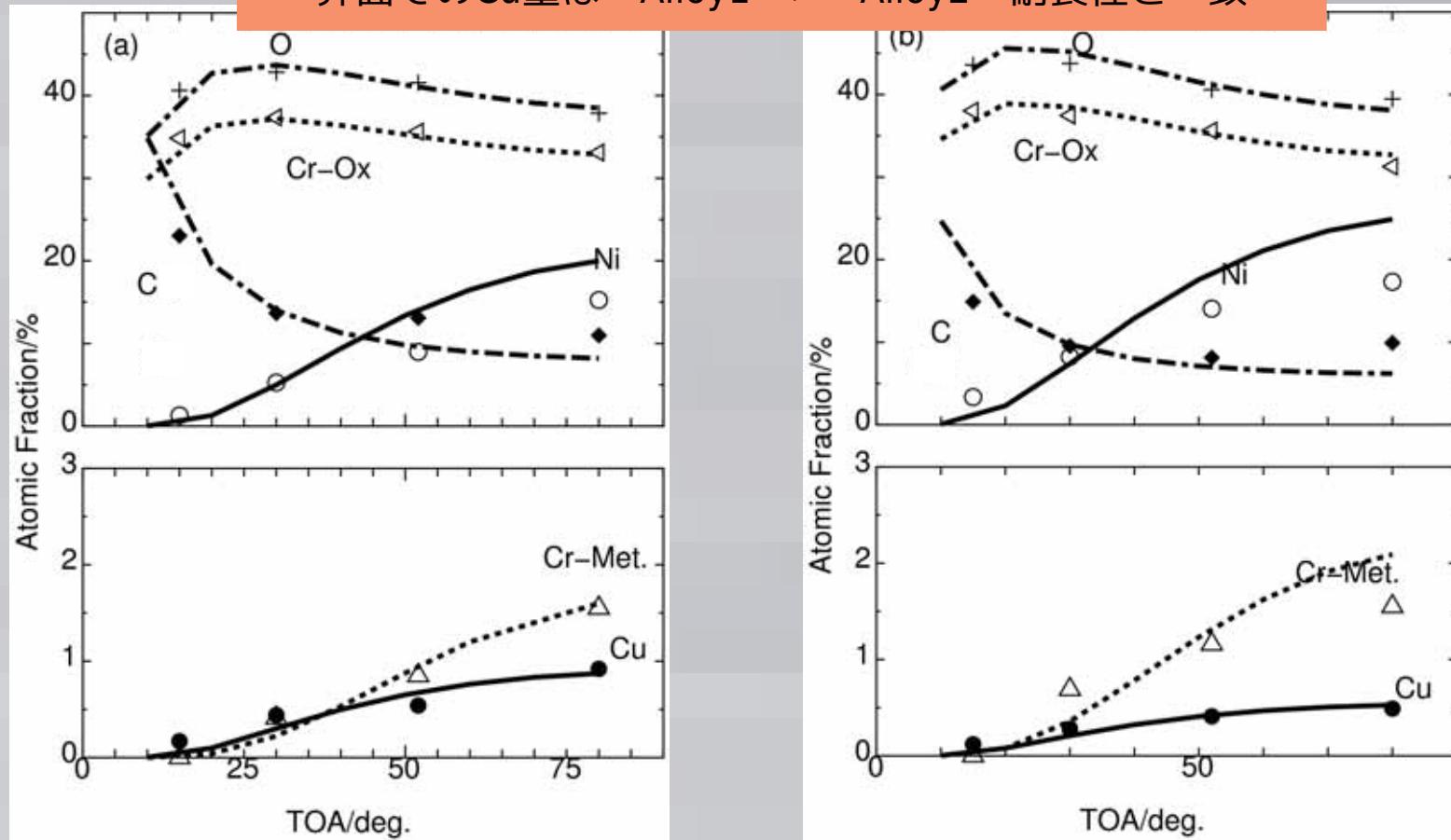
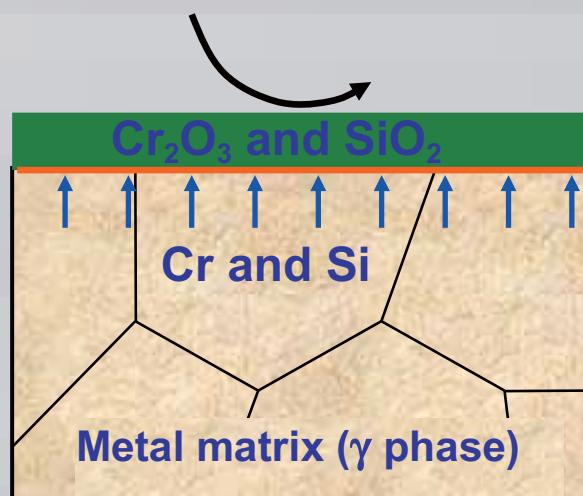


図 解析結果. (a)alloy1,(b)alloy2

Cuによるメタルダスティング抑制手法とその考え方

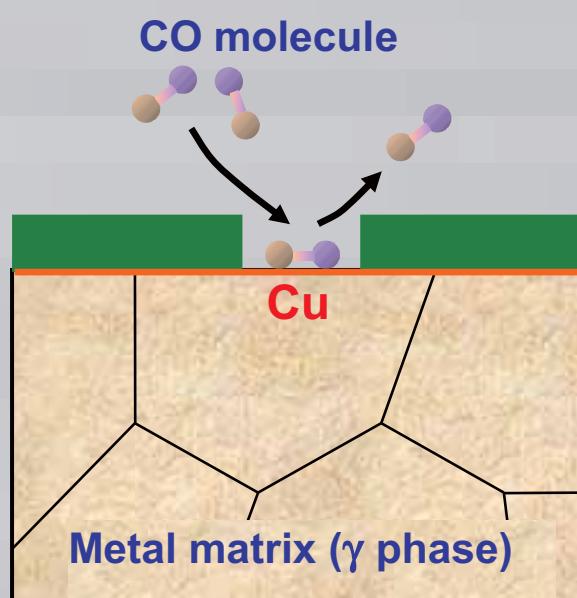
保護性皮膜の形成によるガス遮断

Carbonaceous gas of CO-H₂-CO₂-H₂O ($a_c > 1$)



金属表面のガス解離性吸着抑制

CO molecule



保護性皮膜の自己修復

Carbonaceous gas of CO-H₂-CO₂-H₂O ($a_c > 1$)

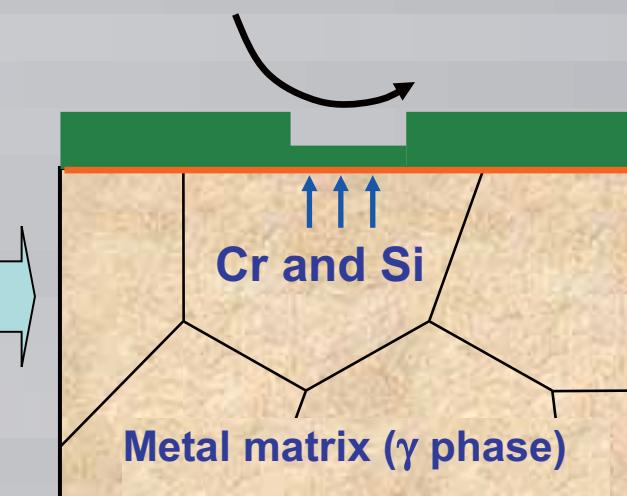


図 メタルダスティング抑制の考え方

まとめ

- 1 Cu添加は、メタルダスティング腐食抑制に有効である。
- 2 HAX-PESにより、スケールー母材界面の非破壊深さ方向分析を行うことにより、メタルダスティング腐食環境に晒した、Cu添加鋼でのスケールー母材界面でのCu偏析が確認できた。
- 3 Cr欠乏層などを含む40nm程度の深さ方向を考慮した層状モデルで検討することにより、界面Cu量と耐メタルダスティング腐食性能が一致することが判明した。
- 4 提案した界面Cuによる耐食性向上の考え方の妥当性が確認された。