

## بخشى از ترجمه مقاله

#### عنوان فارسى مقاله:

جذب هیدروژن در لایه های نازک شبکه bcc وانادیوم (001) آنالیز شده توسط ترمودینامیک آماری

### عنوان انگلیسی مقاله:

Hydrogen absorption in epitaxial bcc V (001) thin films analysed by statistical thermodynamics



## توجه!

این فایل تنها قسمتی از ترجمه میباشد. برای تهیه مقاله ترجمه شده کامل با فرمت ورد (قابل ویرایش) همراه با نسخه انگلیسی مقاله، اینجا کلیک نمایید.

# بخشى از ترجمه مقاله

#### 7. Concluding remarks

Equilibrium P-T-C relationships reported for the epitaxial bcc V (001) thin films by Andersson et al. [1] were analysed in terms of statistical thermodynamics in which E(H-H) is assumed a priori to hold constant over a homogeneity composition range at any given T. With this a priori assumption, linear K vs. T relationships were derived for extensive range of bulk interstitial non-stoichiometric compounds and, with reference to Eq. (2), values of Q and R ln  $f_H$ , were evaluated [6-10,13-16]. However, for the epitaxial bcc VH $_X$  (001) thin films constrained over non-H absorbing MgO substrate, such simplifying statistical model developed for bulk specimen was demonstrated to be not straightforwardly applicable.

In contrast to the bulk bcc VH $_x$  in which the primary solid solubility limit of H was no higher than x=0.55, H solubility in the epitaxial bcc VH $_x$  (001) thin film was extended to H/V ratio close to 1.0. The range of x<0.75 in the epitaxial bcc VH $_x$  (001) thin films with thickness, 100 nm and 50 nm, was analysed by the statistical model with  $\theta=0.75$  and the estimated values of Q were comparable to that in the bulk VH $_x$  analysed with  $\theta=0.55$  whereas  $R\ln f_H$  in the epitaxial bcc VH $_x$  (001) thin film was different from that in the bulk VH $_x$  [6–9]. Thus, the extended solubility of H in the epitaxial bcc VH $_x$  (001) thin film was concluded to be interpreted in terms of the modified electronic state affecting largely the  $R\ln f_H$  term in the thin film without altering much the nearest neighbour H–V interaction energy (the Q term).

#### جمع بندي

در مقابل شبکه  $VH_x$  bcc که حلالیت حدی H بالاتر از X=0.55 نیست، حلالیت  $VH_x$  در مقابل شبکه  $VH_x$  (001) bcc به نسبت  $VH_x$  (001) bcc که نزدیک به  $VH_x$  (001) bcc با نخامت  $VH_x$  (001)  $VH_x$  (001) است. محدوده  $VH_x$  (001) به وسیله مدل آماری با  $VH_x$  مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفتند و مقدار تخمین شده  $VH_x$  مقایسه با توده آنالیز شده  $VH_x$  با  $VH_x$  است در حالی  $VH_x$  می باشد.  $VH_x$  می باشد.



## توجه!

این فایل تنها قسمتی از ترجمه میباشد. برای تهیه مقاله ترجمه شده کامل با فرمت ورد (قابل ویرایش) همراه با نسخه انگلیسی مقاله، اینجا کلیک نایید.

برای جستجوی جدیدترین مقالات ترجمه شده، اینجا کلیک نایید.