



F

: نام

: نام خانوادگی

: محل امضاء

صبح جمعه

۹۲/۱۲/۱۶

دفترچه شماره (۱)



اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود.
امام خمینی (ره)

جمهوری اسلامی ایران
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
سازمان سنجش آموزش کشور

آزمون ورودی
دورهای دکتری (نیمه مرکز) داخل
سال ۱۳۹۲

مهندسی مواد و متالورژی (کد ۲۳۵۹)

مدت پاسخگویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۴۵

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سؤالات

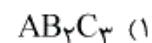
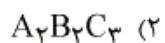
ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی (خواص فیزیکی و ترمودینامیک مواد، خواص مکانیکی مواد ۱ - روش‌های شناسایی و آنالیز مواد)	۴۵	۱	۴۵

اسندهای سال ۱۳۹۲

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نمی‌باشد.

-۱ در یک ترکیب میانی با فرمول $A_mB_nC_p$ ، درصد وزنی A سه برابر B و درصد وزنی B دو برابر C و جرم اتمی A دو برابر B و جرم اتمی B دو برابر C است. فرمول شیمیایی این ترکیب چیست؟



-۲ در یک جامد یونی حاوی Al^{3+} ، Mg^{2+} و O^{2-} کل مواضع FCC. یون‌های Al^{3+} معادل $\frac{1}{8}$ مواضع بین‌نشین از نوع هشت وجهی آن و یون‌های Mg^{2+} معادل $\frac{1}{4}$ مواضع بین‌نشین از نوع چهاروجهی آن را اشغال کرده‌اند. فرمول شیمیایی این جامد یونی چیست؟



-۳ در یک جامد بلوری یونی با فرمول XY، نسبت شعاع یونی به صورت $\frac{r(X^+)}{r(Y^-)}$ است. ضریب تراکم یونی این بلور چقدر است؟

$$\frac{2\pi}{9} \quad (1)$$

$$\frac{5\pi}{22} \quad (2)$$

$$\frac{\pi}{5} \quad (3)$$

$$\frac{3\pi}{14} \quad (4)$$

-۴ اگر عدد اندازه دانه ASTM فلزی برابر N و تعداد دانه‌ها در 1 in^2 با بزرگنمایی $100\times$ در ریزساختار آن ۸ برابر تعداد دانه‌های فلزی دیگر با عدد اندازه دانه N' ، تحت همان شرایط باشد، N' بر حسب N چقدر است؟

$$N-2 \quad (1)$$

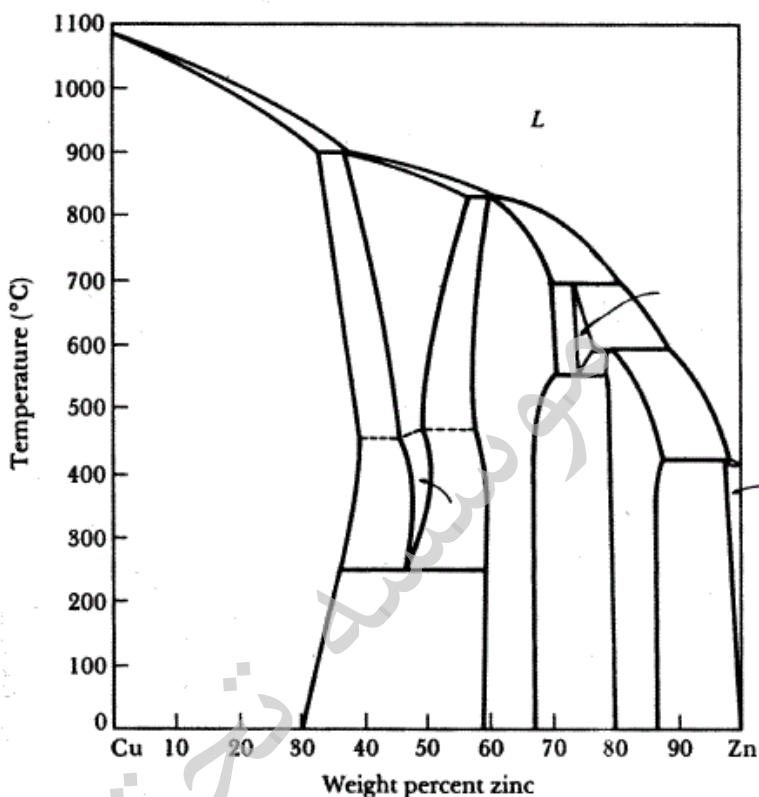
$$N-4 \quad (2)$$

$$N-1 \quad (3)$$

$$N-3 \quad (4)$$

-۵

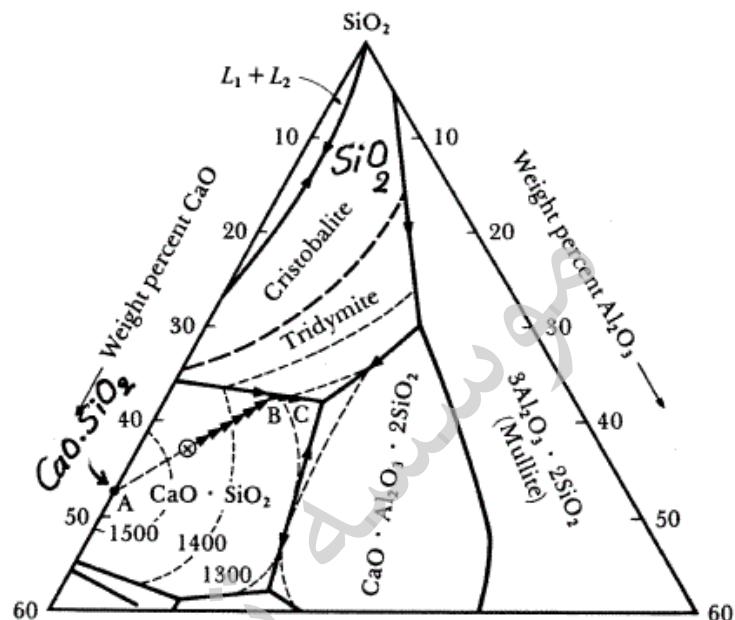
تعداد و نوع استحاله‌های دما ثابت موجود در نمودار تعادلی Cu-Zn نمایش داده شده در شکل زیر کدام است؟



- ۱) ۳ استحالة پریتکتیکی + ۲ استحالة یوتکتیکی + ۲ استحالة یوتکتوئیدی
- ۲) ۵ استحالة پریتکتیکی + ۲ استحالة یوتکتیکی + ۱ استحالة آلوتروپی
- ۳) ۴ استحالة پریتکتیکی + ۱ استحالة یوتکتیکی + ۱ استحالة پریتکتوئیدی + ۲ استحالة یوتکتوئیدی
- ۴) ۴ استحالة پریتکتیکی + ۱ استحالة یوتکتیکی + ۲ استحالة یوتکتوئیدی + ۱ استحالة آلوتروپی

-۶ مراحل انجامات ترکیب سرامیکی مشخص شده با علامت \otimes در نمودار سه جزیی $\text{SiO}_2 - \text{CaO} - \text{Al}_2\text{O}_3$ نشان داده شده در شکل زیر به چه صورت است؟

$$\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2 = \text{CS}, \text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 = \text{CAS}_2 \quad \text{SiO}_2 = \text{S}$$



- (۱) نخست از مایع فاز CS و در نقطه B هر دو فاز CS و S جدا می شوند و در نقطه C مایع با دو فاز CS و S طبق استحاله پریتکتیکی به CS + CAS_۲ + S تبدیل می شود.

(۲) نخست از مایع فازهای CS و CAS_۲ جدا می شوند و در نقطه C مایع به همراه دو فاز CS و CAS_۲ طبق استحاله پریتکتیکی به CS + CAS_۲ + S تبدیل می شود.

(۳) نخست از مایع فاز S و سپس CS جدا می شوند و در نقطه C مایع باقیمانده طبق استحاله یوتکتیکی به CS + CAS_۲ + S تبدیل می شود.

(۴) نخست از مایع فاز CS و در نقطه B هر دو فاز CS و S جدا می شوند و در نقطه C مایع باقیمانده طبق استحاله یوتکتیکی به CS + CAS_۲ + S تبدیل می شود.

-۷ یک فولاد هیپریو تکتوبید با C ۱/۸۴٪ در شرایط نرم الیزه شده دارای ۱۰٪ وزنی فاز پرویوتکتوبید است. درصد کربن در پرلیت موجود در این فولاد چقدر است؟

$$(\%C_{Fe-C} = \varphi / \gamma)$$

11 (2)

174 (F)

10

17 (3)

-۸

پدیده سخت شدن ثانویه (secondary hardening) در فولادها چیست؟

۱) در اثر دو بار سخت کردن فولادهای آلیاژی با عنصر آلیاژی کاربیدزا ایجاد می شود.

۲) در اثر سخت کردن فولادهای آلیاژی با عنصر آلیاژی کاربیدزا در دماهای زیر صفر به وجود می آید.

۳) در اثر برگشت دادن فولادهای آلیاژی حاوی عنصر آلیاژی محلول در فاز فریت سخت شده، در دماهای نسبتاً بالای برگشت دادن رخ می دهد.

۴) در اثر برگشت دادن فولادهای آلیاژی حاوی عنصر آلیاژی کاربیدزا سخت شده، در دماهای نسبتاً بالای برگشت دادن رخ می دهد.

-۹

در زوج نفوذ $B - A$ ، زمان لازم جهت نفوذ مقدار معینی از اتم های A در عمق 2 mm از سطح ماقانو به طرف فلز B برابر 5° ساعت در دمای TK است. زمان لازم جهت نفوذ همان مقدار از اتم های A در عمق 1 mm چند ساعت است؟

(۱) $6/25$ (۲) $12/5$ (۳) 25 (۴) $37/5$

-۱۰

در جوانه زنی ناهمگن فاز α بر روی سطح مسطح اجزای جوانه زای S معلق در فاز مایع L ، اگر بین انرژی های سطح α ، S و L روابط زیر برقرار باشد، در آن صورت

$$\frac{\gamma_{SL}}{\gamma_{\alpha L}} = \sqrt{3} \quad \text{و} \quad \frac{\gamma_{\alpha L}}{\gamma_{\alpha S}} = \frac{2\sqrt{3}}{3}$$

زاویه تماس θ چند درجه است؟

(۱) 30° (۲) 45° (۳) 60° (۴) 120°

-۱۱

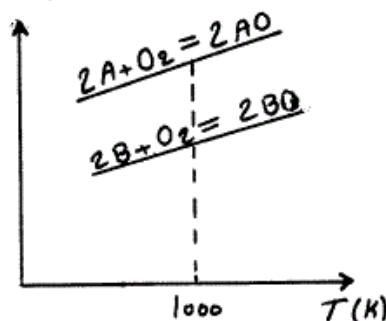
آهن مذاب حاوی 3% درصد کربن در دمای 2000°C در یک بوته گرافیتی نگهداشته شده و با آن به تعادل رسیده است. اکتیویته کربن در آهن مذاب نسبت به حالت استاندارد گرافیت در این دما برابر کدام است؟

(۱) $0/3$ (۲) $0/6$ (۳) $0/7$ (۴) 1

- ۱۲ ΔG° اکسیداسیون A و B در شکل زیر آمده است. اگر در دمای -15°C $\Delta G^\circ = 1000\text{ K}$ باشد، ثابت تعادل واکنش زیر در دمای 100°C کدام است.

$$\text{AO} + \text{B} \rightleftharpoons \text{BO} + \text{A}, R = 2 \frac{\text{cal}}{\text{mol} \cdot \text{K}}$$

$\Delta G^\circ(\text{cal})$



$$K = 1 \quad (1)$$

$$K = e^{-2} \quad (2)$$

$$K = e^{-\frac{1}{2}} \quad (3)$$

- ۴) ثابت تعادل قابل محاسبه نیست.

- ۱۳ تغییرات انرژی داخلی ۲ مول آب که در دمای جوش تعادلی تبخیر شده است بر حسب kJ کدام است؟ (گرمای نهان تبخیر 40°C)

$$R = 1 \frac{\text{kJ}}{\text{mol} \cdot \text{K}} \quad (1)$$

$$45 \quad (2)$$

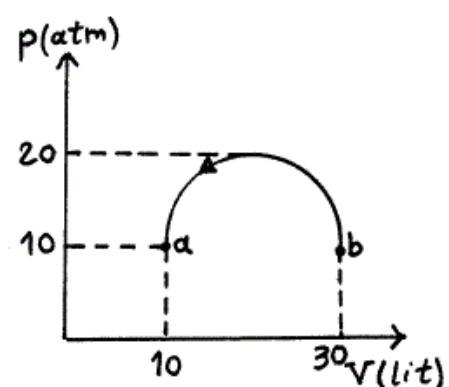
$$22.5 \quad (4)$$

$$75 \quad (1)$$

$$37.5 \quad (3)$$

- ۱۴ ده مول گاز ایدهآل تک اتمی در یک فرایند تعادلی از نقطه b مطابق مسیر به نقطه a رفته است، مقدار تغییر انرژی داخلی در این فرایند چند است؟ (Lit.atm)

$$(R = 1 \frac{\text{Lit.atm}}{\text{mol} \cdot \text{K}})$$



$$+200 \quad (2)$$

$$-300 \quad (1)$$

$$(\pi \times \frac{100}{2} + 200) \quad (4)$$

$$-(\pi \times \frac{100}{2} + 200) \quad (3)$$

-۱۵ دمای ذوب ماده A، 200 K است. اگر یک درصد مولی از ماده B به A اضافه شود دمای انجماد A معادل 3 درجه کاهش می‌باید و در صورتی که در A و B در حالت جامد حلالیت نداشته باشند گرمای نهان ذوب A چند کالری

$$R = 2 \frac{\text{cal}}{\text{mol.K}}$$

2700 (۲) 2250 (۱)

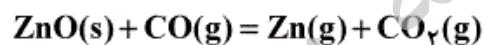
3700 (۴) 3250 (۳)

-۱۶ در دمای T ، A و B خالص هر دو جامدند. فرض کنید در این دما دو فاز محلول جامد و α حاوی A و B در تعادلنده. فاز α از B رقیق است و کسر مولی B در آن 7% است. اکتیویته A در فاز β نسبت به حالت استاندارد A جامد و خالص چقدر است؟

$0/39$ (۲) $0/07$ (۱)

$1/4$ (۴) $0/93$ (۳)

-۱۷ در ظرفی که مقداری ZnO(s) (اکسید روی جامد) موجود است، مقداری CO(g) وارد کرده‌ایم. واکنش زیر اتفاق می‌افتد:



درجه آزادی سیستم چقدر می‌باشد؟

2 (۲) 1 (۱)

4 (۴) 3 (۳)

-۱۸ در یک سیستم، یوتکتیک A و B در حالت جامد حلالیت نداشته و محلول‌های مذاب با رفتار ایده‌آل می‌دهند، اگر:

$$\Delta G_m^B = 1700 - 2T \text{ cal}, \Delta G_m^A = 1000 - 2T \text{ cal}, X_B^E = 0/8$$

R = $2 \frac{\text{cal}}{\text{mol.K}}$ کدام رابطه غلط است با دما برای جسم B صحیح است؟

$$\ln X_B^I = 5 - \frac{100}{T} \quad (۲) \quad \ln X_B^I = 8/5 - \frac{150}{T} \quad (۱)$$

$$\ln X_B^I = 1 + \frac{500}{T} \quad (۴) \quad \ln X_B^I = 1/5 - \frac{850}{T} \quad (۳)$$

-۱۹ در دمای 1600°C فشار N_2 بالای آهن 12 اتمسفر می‌باشد. در اثر افزودن گوگرد به آهن اکتیویته ازت در داخل آهن چگونه تغییر می‌کند؟

۱) کم می‌شود.

۲) تغییر نمی‌کند.

۳) زیاد می‌شود.

۴) با توجه به مقدار گوگرد کم شده و سپس با افزایش گوگرد زیاد می‌شود.

-۲۰

ضریب ژول با رابطه زیر تعریف می‌شود:

$$\mu_j = \left(\frac{\partial T}{\partial V} \right)_U$$

ضریب ژول بر حسب متغیرهای قابل اندازه‌گیری در آزمایشگاه از کدام رابطه زیر بدست می‌آید؟

$$\alpha = \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P, \quad \beta = - \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial P} \right)_T$$

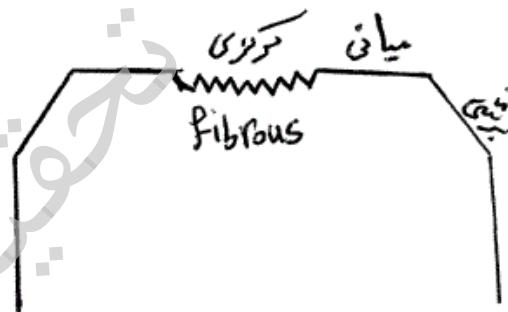
$$\mu_j = \frac{\beta - T\alpha}{C_V} \quad (1)$$

$$\mu_j = \frac{V\beta - T\alpha}{C_V\beta} \quad (2)$$

$$\mu_j = \frac{P\beta - T\alpha}{C_V\beta} \quad (3)$$

-۲۱

در شکست معروف Cup & Cone در شرایط مناسب آزمایش می‌توان انتظار وجود سه منطقه کاملاً متمایز را در سطح شکست نمونه (طبق شکل) داشت:



۱) منطقه مرکزی حاصل رشد آرام (پایدار) ترک در اثر تشکیل و به هم پیوستن ریز حفره‌ها بوده و منطقه میانی حاصل رشد پایدار ترک در mode III بوده و شکست برشی نهائی حاصل رشد ناپایدار ترک در مود I می‌باشد.

۲) منطقه مرکزی حاصل رشد ناپایدار ترک در اثر تشکیل و به هم پیوستن ریز حفره‌ها بوده و منطقه میانی حاصل رشد ناپایدار ترک در mode III بوده و شکست برشی نهائی حاصل رشد ناپایدار ترک در مود I می‌باشد.

۳) منطقه مرکزی حاصل رشد ناپایدار ترک در اثر تشکیل و به هم پیوستن ریز حفره‌ها بوده و در mode II انجام می‌شود، منطقه میانی حاصل رشد پایدار ترک در mode I بوده و شکست برشی نهائی حاصل رشد ناآرام ترک در mode III می‌باشد.

۴) منطقه مرکزی حاصل رشد آرام ترک در اثر تشکیل و به هم پیوستن ریز حفره‌ها بوده و منطقه میانی حاصل رشد ناپایدار ترک در mode I بوده و شکست برشی نهائی حاصل رشد ناآرام ترک در mode III می‌باشد.

-۲۲ اگر کریستالی F.C.C در جهت [۱۲۳] با تنش 100 MPa کشیده می‌شود.

$$\text{پارامتر شبکه } \frac{\sqrt{3}}{4} = a_{\circ} \text{ نانومتر، اگر محتمل ترین سیستم لغزش در این شبکه}$$

[۱۰][۱۱۱] باشد، مقدار نیروی لازم برای حرکت (لغزش) در این سیستم لغزش (به ازای واحد طول نابجایی) چند نیوتن بر متر است؟

$$\frac{1}{70} \quad (2)$$

$$\frac{2}{\sqrt{7}} \quad (4)$$

$$\frac{1}{140} \quad (1)$$

$$\frac{\sqrt{6}}{70} \quad (3)$$

-۲۳ برای فولادی رابطه گودمن $\sigma_a = 400(1 - \sigma_m / 800)$ می‌باشد. اگر قطعه‌ای از این فولاد تحت بارگزاری خستگی با $\Delta\sigma = 150\text{ MPa}$ قرار گیرد. حداکثر تنش کششی‌ای که منجر به شکست این قطعه نشود چند MPa است؟

$$540 \quad (2)$$

$$800 \quad (4)$$

$$260 \quad (1)$$

$$725 \quad (3)$$

-۲۴ لوله‌ای به قطر یک متر و ضخامت $\frac{25}{\pi}$ میلیمتر از فولادی آلیاژی با $K_{at} = 60\text{ MPa}\sqrt{m}$ و تنش تسلیم $K_{Ic} = 80\text{ MPa}\sqrt{m}$ ساخته می‌شود. حداکثر تنش مجاز برای شرایط نشت قبل از شکست (leak before break) چند MPa است؟

$$60\sqrt{10} \quad (2)$$

$$240\sqrt{5} \quad (4)$$

$$60\sqrt{5} \quad (1)$$

$$120\sqrt{10} \quad (3)$$

-۲۵ برای ماده‌ای $K_{Ic} = 80\text{ MPa}\sqrt{m}$ و ضریب شدت تنش آستانه‌ای $K_{at} = 5/6\text{ MPa}\sqrt{m}$ می‌باشد. اگر قطعه‌ای از این ماده دارای ترکی سطحی به طول $\frac{25}{\pi}\text{ cm}$ باشد. میزان تنش لازم برای شروع گسترش ترک خستگی چند MPa است؟

$$10 \quad (2)$$

$$2 \quad (4)$$

$$11/2 \quad (1)$$

$$5/6 \quad (3)$$

-۲۶ قطعه‌ای از هواپیما $K_{Ic} = 100\text{ MPa}\sqrt{m}$ دارای ترکی داخلی به طول $\frac{8}{\pi}\text{ cm}$ می‌باشد. وقتی این قطعه تحت تنش 250 MPa قرار می‌گیرد. شکست ترد رخ می‌دهد. ضریب اصلاح (کالیبراسیون) این ترک چند است؟

$$1/12 \quad (2)$$

$$2 \quad (4)$$

$$1 \quad (1)$$

$$\sqrt{2} \quad (3)$$

-۲۷ نابجایی لبه‌ای با بردار برگز $\frac{a}{2}$ در صفحه (۱۱۱) قرار دارد. اگر تنش برشی

اعمال شده به این صفحه 200 MPa و ثابت شبکه ۲ آنگسترون باشد. نیروی وارد بر واحد طول نابجایی چند نیوتن بر میلی‌متر است؟

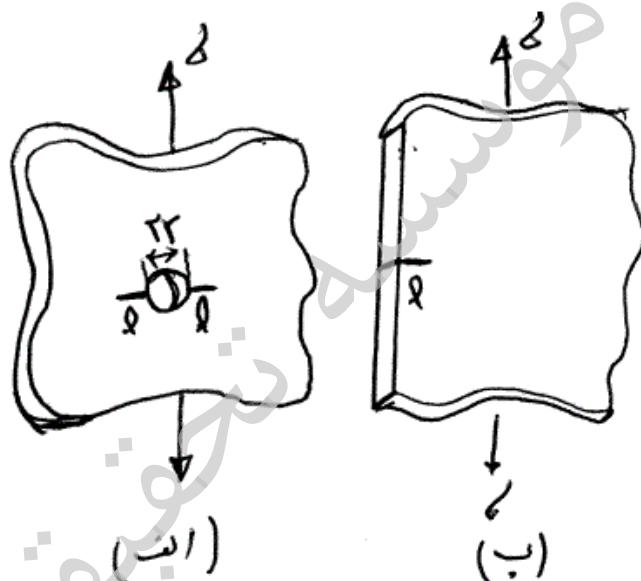
$$2\sqrt{2} \times 10^{-5} \quad (2)$$

$$2\sqrt{2} \times 10^{-4} \quad (4)$$

$$\sqrt{2} \times 10^{-5} \quad (1)$$

$$\sqrt{2} \times 10^{-4} \quad (3)$$

-۲۸ در شکل زیر (a) کدام گزینه در مورد ضریب شدت تنش (k) رأس ترک صحیح است؟



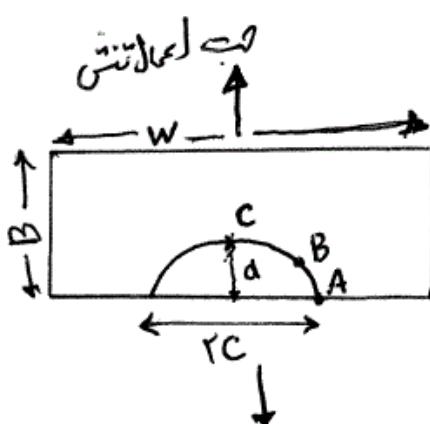
۱) برای شکل الف ۳ برابر شکل ب است.

۲) برای شکل الف $3/36$ برابر شکل ب است.

۳) برای شکل ب ۳ برابر شکل الف است.

۴) برای شکل الف و ب برابر است.

-۲۹ برای یک ترک نیمه بیضی شکل سطحی (مطابق شکل زیر) که تحت بارگذاری کششی است، رابطه بین ضریب شدت تنش در نقاط A، B و C عبارتست از:



$$k_A < k_B < k_C \quad (1)$$

$$k_A > k_B > k_C \quad (2)$$

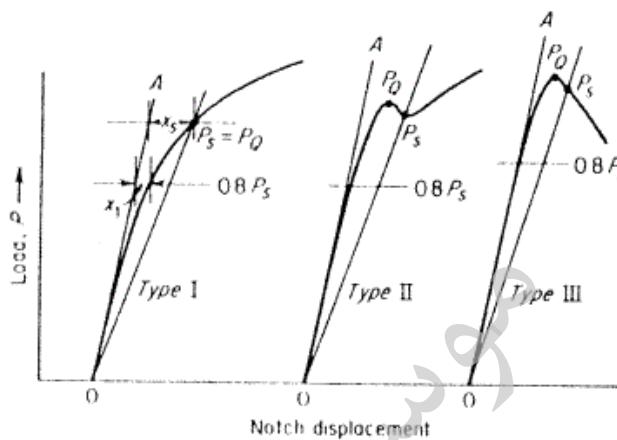
$$k_A = k_B = k_C \quad (3)$$

$$k_A = k_C \neq k_B \quad (4)$$

آزمان

-۳۰-

منحنی‌های ذیل سه رفتار مختلف مواد (فلزات و آلیاژها) در آزمایش یافتن چقرمگی شکست کرنس صفحه‌ای (k_{Ic}) نشان می‌دهند. هر یک از آن‌ها میین چه مشخصه‌ای از فلزات و آلیاژها می‌باشد؟



۱) نوع I مربوط به ناپایداری کامل در اشعه ترک یک فلز شکل‌پذیر (ductile) می‌باشد.

نوع II مربوط به پایداری کامل در اشعه یک ترک در فلز ترد می‌باشد.

نوع III مربوط به نرم شدن کامل در یک فلز چقرمه می‌باشد.

۲) نوع I مربوط به اشعه ترک در یک فلز کاملاً شکل‌پذیر (ductile) می‌باشد.

نوع II مربوط به اشعه ترک در اثر پدیده نقطه تسیلم می‌باشد.

نوع III مربوط به نرم شدن کامل در یک فلز کاملاً چقرمه می‌باشد.

۳) نوع I رفتار ترک کاملاً ناپایدار مربوط به یک فلز کاملاً ترد و الاستیک را نشان می‌دهد.

نوع II مربوط به رفتار فلزات شکل‌پذیر (ductile) که در آنها اشعه شرک در اثر tearing با افزایش بار رخ می‌دهد.

نوع III ناپایدار شدن ترک قبل از رسیدن به یک حالت پایدار در یک فلز چقرمه را نشان می‌دهد.

۴) نوع I مربوط به رفتار فلزات شکل‌پذیر (ductile) که در آنها اشعه ترک در اثر tearing با افزایش بار رخ می‌دهد.

نوع II ناپایدار شدن ترک قبل از رسیدن به یک حالت پایدار در یک فلز چقرمه را نشان می‌دهد.

نوع III رفتار ترک کاملاً ناپایدار مربوط به یک فلز کاملاً ترد و الاستیک را نشان می‌دهد.

-۳۱

تفاوت کاربرد روش‌های XRF (فلورسانس پرتو ایکس) و XRD (پراش پرتو ایکس) کدام است؟

- ۱) روش XRF برای آنالیز عنصری مواد و روش XRD برای آنالیز فازی مواد کریستالی است.
- ۲) آنالیز XRF براساس پرتو ثانویه از عناصر و آنالیز XRD براساس پرتو ثانویه از فازهای کریستالی است.
- ۳) روش XRD برای آنالیز ترکیبات کریستالی و مواد آمورف و روش XRF برای آنالیز عنصری مواد کریستالی است.
- ۴) آنالیز XRD مبتنی بر شناسایی طول موج پرتو ثانویه عناصر و آنالیز XRF مبتنی بر شناسایی فواصل بین صفحه‌ای فازهای کریستالی است.

-۳۲

مزیت‌های عمدۀ میکروسکوپ الکترونی روبشی نسبت به میکروسکوپ نوری کدام است؟

- ۱) بزرگنمایی بیشتر، کنتراست بالاتر، قابلیت تصویر رنگی ۲) کنتراست بالاتر، قدرت تفکیک بیشتر، روشنایی تصویر
- ۳) قدرت تفکیک بالاتر، بزرگنمایی بیشتر، عمق وضوح تصویر ۴) عمق وضوح تصویر رنگی، روشنایی تصویر

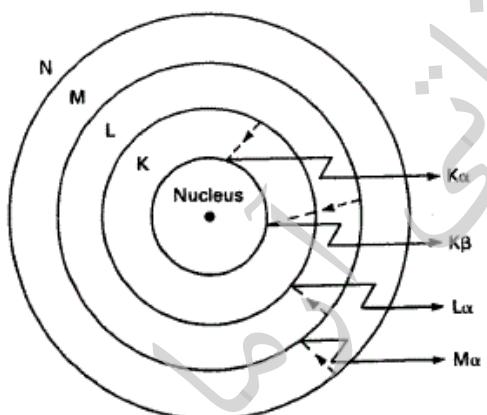
-۳۳

ماده‌ای متشکل از ۷۵ درصد اتمی آلومینیوم و ۲۵ درصد اتمی نیکل پس از عملیات حرارتی توسط دستگاه پراش پرتو ایکس (XRD) آنالیز شده است. در الگوی پراش علاوه بر پیک‌های آلومینیوم و نیکل، چند پیک اضافی ظاهر شده است. کدام گزینه صحیح است؟

- ۱) این ماده شامل عناصر Al و Ni است.
- ۲) این ماده شامل ترکیب بین فازی Al_3Ni است.
- ۳) این ماده شامل عناصر Al و Ni و محلول جامد نیکل در آلومینیوم است.
- ۴) این ماده شامل عناصر Al و Ni و ترکیب بین فازی Al_7Ni است.

-۳۴

در تولید پرتو ایکس طبق مدل اتمی نشان داده شده کدام گزینه در مورد خطوط مشخصه صحیح است؟



۱) سطح انرژی فوتون: $k_\beta > k_\alpha > L_\alpha$

شدت پرتو ایکس: $k_\alpha > k_\beta > L_\alpha$

۲) سطح انرژی فوتون: $k_\beta > k_\alpha > L_\alpha$

شدت پرتو ایکس: $L_\alpha > k_\beta > k_\alpha$

۳) سطح انرژی فوتون: $k_\alpha > L_\alpha > k_\beta$

شدت پرتو ایکس: $k_\alpha > k_\beta > L_\alpha$

۴) سطح انرژی فوتون: $L_\alpha > k_\alpha > k_\beta$

شدت پرتو ایکس: $k_\beta > L_\alpha > k_\alpha$

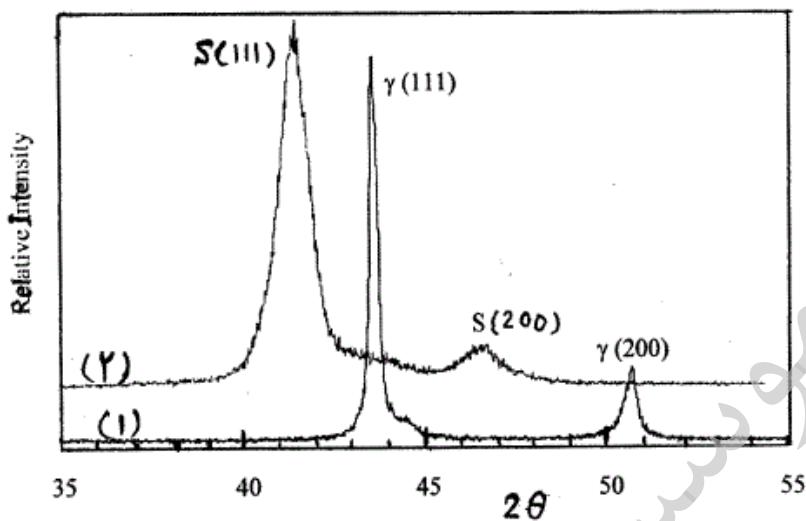
-۳۵

محدودیت‌های روش طیفسنجی نوری (کوانتمتر) برای آنالیز مواد کدام است؟

- ۱) فقط نمونه‌های فلزی و خالص، دقت اندازه‌گیری کمتر از ۰.۱٪
- ۲) فقط نمونه‌های فلزی و همگن، عمق زیاد اثر جرقه (حدود ۱/۰ میلیمتر)
- ۳) فقط آلیاژهای آهنی (فولاد و چدن)، عمق زیاد اثر جرقه (حدود ۱/۰ میلیمتر)
- ۴) فقط آلیاژهای آهنی (فولاد و چدن)، دقت اندازه‌گیری کمتر از ۰.۱٪

-۳۶- قسمتی از الگوی پراش فولاد زنگ نزن قبل از نیتروژن دهی در نمودار (۱) و بعد از عملیات نیتروژن دهی در نمودار (۲) داده شده است. حل شدن نیتروژن در آستانیت ثابت شبکه آن را به طور تقریب چند درصد تغییر داده است؟

$\sin \theta$	درجه θ
۰/۳۴۲	۲۰/۰
۰/۳۵۰	۲۰/۵
۰/۳۵۸	۲۱/۰
۰/۳۶۶	۲۱/۵
۰/۳۷۵	۲۲/۰
۰/۳۸۲	۲۲/۵
۰/۳۹۱	۲۳/۰
۰/۶۴۲	۴۰/۰
۰/۶۵۶	۴۱/۰
۰/۶۶۹	۴۲/۰
۰/۶۸۲	۴۳/۰
۰/۶۹۵	۴۴/۰
۰/۷۰۷	۴۵/۰
۰/۷۱۹	۴۶/۰



- ۰/۵ (۱)
۱ (۲)
۲ (۳)
۳ (۴)
۴ (۵)

-۳۷- هر یک از محورهای الگوی پراش پرتو ایکس (XRD) به کدام مشخصه ماده مربوط می‌شود؟

- ۱) محور افقی: زاویه پراش از صفحات کریستالی
محور عمودی: انرژی پیوند بین اتم‌های موجود در ماده
- ۲) محور افقی: طول موج پرتو پراش یافته از صفحات کریستالی
محور عمودی: شدت نسبی فازهای موجود در ماده
- ۳) محور افقی: فاصله بین صفحات کریستالی عناصر موجود
محور عمودی: مقدار نسبی (درصد) عناصر موجود در ماده
- ۴) محور افقی: فاصله بین صفحات کریستالی فاز(های) موجود
محور عمودی: مقدار نسبی (درصد) فازهای موجود در ماده

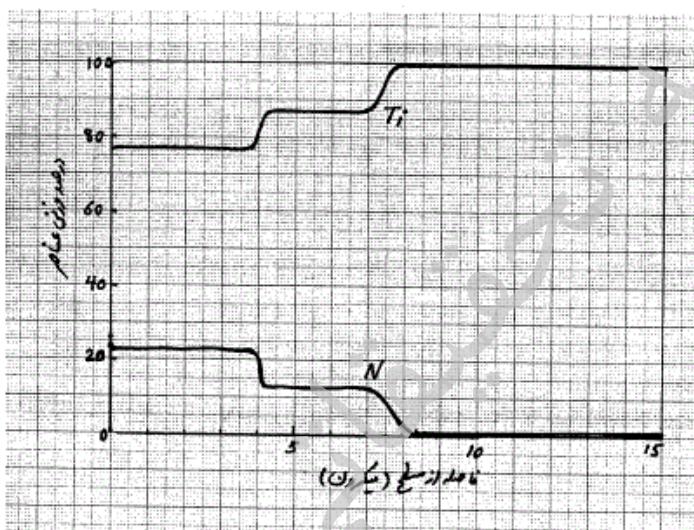
-۳۸

طیفسنجی فتوالکترون پرتو ایکس (XPS)

- ۱) از روش‌های آنالیز مواد است که براساس انرژی لایه‌های الکترونی استوار است. دقت این روش در حد ۰.۱٪ است و به خلاه فوق بالا نیاز دارد.
- ۲) از روش‌های آنالیز مواد است که علاوه بر تعیین عناصر، فازهای موجود را نیز شناسایی می‌کند. عمق قابل آنالیز حدود ۱۵ میکرومتر است و به خلاه نیاز ندارد.
- ۳) روشی دقیق برای آنالیز سطح تا عمق حدود ۱۵ نانومتر است که براساس انرژی جنبشی الکترون‌های انتشار یافته از سطح استوار است. دقت این روش تا حد ppm می‌رسد اما به خلاه فوق بالا نیاز دارد.
- ۴) روشی دقیق برای آنالیز سطح است که علاوه بر تعیین عناصر، حالت شیمیایی و الکترونی را نیز شناسایی می‌کند. عمق قابل آنالیز در این روش حدود ۱ میکرومتر است و به خلاه نیاز ندارد.

-۳۹

- سطح تیتانیوم پس از عملیات نیتروژن‌دهی به وسیله طیفسنجی تخلیه نورانی (GDOS) آنالیز شده است. ترکیب لایه میانی چیست و ضخامت آن چقدر است؟ جرم اتمی تیتانیوم ۴۸ و جرم اتمی نیتروژن ۱۴ است.



- ۱) به ضخامت ۳ میکرون که روی آن لایه Ti₃N قرار گرفته است.
- ۲) به ضخامت ۳ میکرون که منطقه نفوذ نیتروژن به عمق یک میکرون زیر آن قرار گرفته است.
- ۳) به ضخامت ۴ میکرون که زیر آن لایه TiN قرار گرفته است.
- ۴) به ضخامت ۴ میکرون که روی زیرلایه تیتانیومی قرار گرفته است.

-۴۰

- در میکروسکوپ الکترونی روبشی، ضریب تولید الکترون‌های برگشتی (BSE) از نمونه به بستگی دارد به طوری که عناصر سنگین‌تر در ریزساختار به صورت نواحی ظاهر می‌شوند.
- ۱) عدد اتمی، روش تر
 - ۲) عدد اتمی، تیره تر
 - ۳) انرژی لایه‌ها، روش تر
 - ۴) انرژی لایه‌ها، تیره تر

-۴۱

قابلیت‌های میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) چیست؟

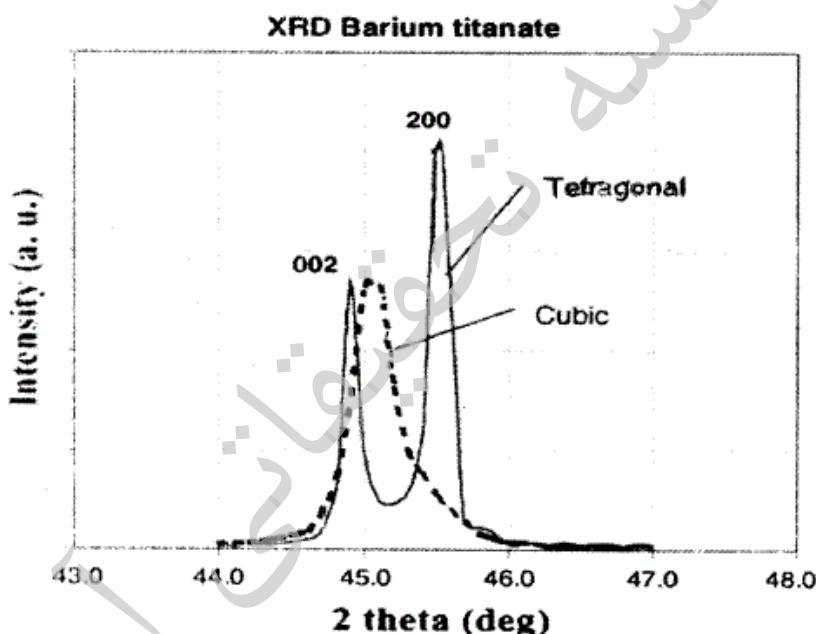
- ۱) مطالعه توپوگرافی و آنالیز سطح در مقیاس اتمی
- ۲) مطالعه توپوگرافی و آنالیز سطح در مقیاس نانومتری
- ۳) مطالعه توپوگرافی سطح به صورت سه بعدی در مقیاس اتمی
- ۴) مطالعه توپوگرافی سطح به صورت سه بعدی در مقیاس نانومتری

-۴۲ نتایج میکروآنالیز نمونه‌ای فولادی به روش طیفسنجی توزیع انرژی (EDS) در جدول داده شده است. این نمونه:

Fe	P	Mn	Si	C	درصد عناصر
بقیه	۰/۰	۰/۷۰	۰/۳۶	۰/۶۴	سطح نمونه
بقیه	۰/۰	۰/۶۵	۰/۳۸	۰/۶۰	مغز نمونه

- ۱) فولادی است منگنیزدار که می‌توان آن را با کد AISI 1560 نشان داد.
- ۲) فولاد کربنی است که می‌توان آن را با کد AISI 1060 نشان داد.
- ۳) فولاد کربنی است که سطح آن کربن‌زدایی (Decarburized) شده است.
- ۴) فولادی است که تحت عملیات کربن‌دهی (Carburizing) قرار گرفته است.

-۴۳ اگر ثابت شبکه تیتانات باریم مکعبی ۴ آنگستروم باشد، هنگام تبدیل ساختار کربستالی به تترآگونال کدام حالت رخ می‌دهد؟



- ۱) مقادیر c و a به یک نسبت تغییر کرده و تترآگونالیته کوچکتر از یک می‌شود.
- ۲) مقادیر c و a به یک نسبت تغییر کرده و تترآگونالیته بزرگتر از یک می‌شود.
- ۳) مقدار c تغییر اندکی دارد ولی مقدار a کمتر از ۴ آنگستروم شده و تترآگونالیته بزرگتر از یک می‌شود.
- ۴) مقدار a تغییر چندانی ندارد ولی مقدار c کوچکتر از ۴ آنگستروم شده و تترآگونالیته کوچکتر از یک می‌شود.

-۴۴ در میکروسکوپ الکترونی رویشی قدرت تفکیک الکترون‌های ثانویه (SE) و قدرت تفکیک الکترون‌های برگشته (BSE) برای عناصر با جرم اتمی متوسط به ترتیب حدود و نانومتر است.

$$\begin{array}{ll} 1,100 & 1,100 \\ 1,000,100 & 1,000,100 \end{array}$$

- ۴۵ عمق اثر پرتو ایکس ($Cu k\alpha$) در آلومینا به طور تقریبی چند برابر عمق اثر آن در آهن است؟

$$\text{ضریب جذب جرمی آلومینا } 4 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \text{ و چگالی آلومینا } 30 \frac{\text{cm}^2}{\text{g}}$$

$$\text{ضریب جذب جرمی آهن } 8 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \text{ و چگالی آهن } 300 \frac{\text{cm}^2}{\text{g}}$$

۱۰ (۲)

۲ (۴)

۲۰ (۱)

۵ (۳)

مجموعه دروس تخصصی