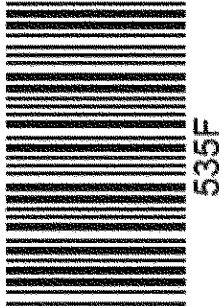


کد کنترل

535

F

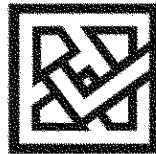


آزمون (نیمه متمرکز) ورود به دوره های دکتری - سال ۱۴۰۲

دفترچه شماره (۱)

صبح پنجشنبه

۱۴۰۱/۱۲/۱۱



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

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

مهندسی متالورژی و مواد (کد ۲۳۵۹)

زمان پاسخ گویی: ۱۳۵ 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 مواد - ترمودینامیک - خواص مکانیکی مواد - روش های شناسایی و آنالیز مواد	۴۵	۱	۴۵

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

حق چاپ تکثیر و انتشار سؤالات به هر روش (الکترونیکی و...) پس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی آنها با مجوز این سازمان مجاز می باشد و یا متخلفین برابر مقررات رفتار می شود.

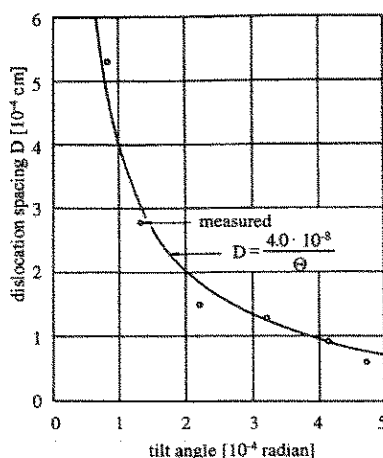
* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات جدول زیر، به منزله عدم حضور شما در جلسه آزمون است.

اینجانب با شماره داوطلبی با آگاهی کامل، یکسان بودن شماره صندلی خود با شماره داوطلبی مندرج در بالای کارت ورود به جلسه، بالای پاسخ نامه و دفترچه سوالات، نوع و کد کنترل درج شده بر روی جلد دفترچه سوالات و پایین پاسخ نامه ام را تأیید می نمایم.

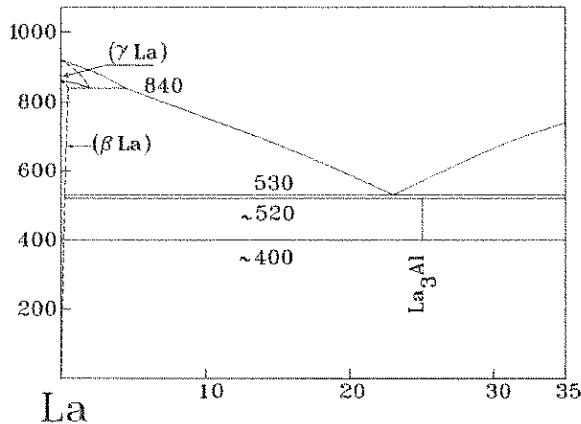
امضا:

مجموعه دروس تخصصی: (خواص فیزیکی مواد - ترمودینامیک - خواص مکانیکی مواد - روش های شناسایی و آنالیز مواد):

- ۱- چرا ساختار کریستالی مکعبی ساده به ندرت در فلزات یافت می شود؟
 (۱) به دلیل پایین بودن عدد همسایگی
 (۲) به دلیل کم بودن تعداد اتم های موجود
 (۳) به دلیل کاهش تعداد الکترون های ظرفیتی
 (۴) به دلیل تمایل فلزات به تشکیل پیوندهای جهت دار
- ۲- کدام یک از استحاله های آلوتروپیک زیر با انقباض بیشتری همراه است؟
 (۱) HCP به SC
 (۲) FCC به BCC
 (۳) SC به FCC
 (۴) BCC به HCP
- ۳- ریزساختار لایه ای آلیاژ یوتکتوئیدی $A-40\text{ wt.}\%B$ متشکل از دو فاز α و β با ترکیب شیمیایی به ترتیب $A-10\text{ wt.}\%B$ و $A-50\text{ wt.}\%B$ است. در صورتی که فاصله بین لایه های (Lamellar spacing) در این آلیاژ ۱۲ میکرون باشد، ضخامت لایه α چند میکرون است؟ (دانسیته فاز α و β تقریباً برابر است).
 (۱) ۴
 (۲) ۶
 (۳) ۸
 (۴) ۹
- ۴- در سیستم آلیاژی $Cu-Ni$ نیرو محرکه تشکیل محلول جامد کدام است؟
 (۱) کاهش شدید آنتالپی سیستم
 (۲) افزایش نظم اتمی در سیستم
 (۳) افزایش انتروپی سیستم
 (۴) افزایش آنتالپی سیستم
- ۵- بررسی های EBSD از یک تک کریستال نیکل نشان داده که ریزساختار این ماده حاوی مرز دانه های کج زاویه پایین (Low angle tilt boundary) با زاویه حدود 2×10^{-4} رادیان است. فاصله بین ناهمبایی های لبه ای در این مرز کج چند میکرون است؟ (پارامتر شبکه نیکل 0.35 nm است).
 (۱) ۰/۸
 (۲) ۱/۲
 (۳) ۱/۷
 (۴) ۱/۵

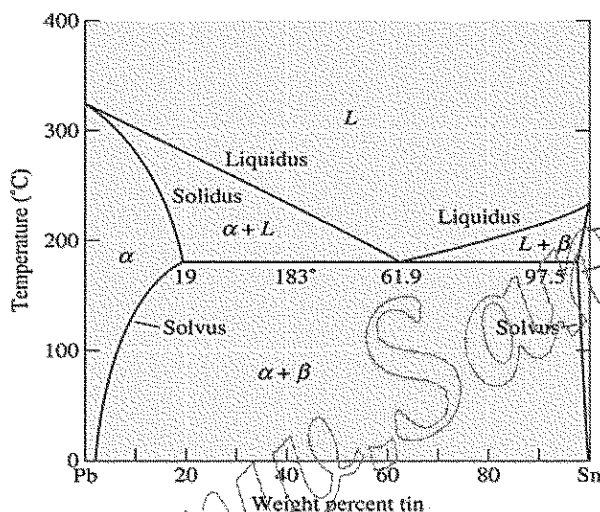


۶- با توجه به دیاگرام فازی La - Al، نوع واکنش سه فازی در دماهای 840°C و 520°C به ترتیب کدام است؟



- (۱) سینتکتیک - یونکتوئید
- (۲) پریتکتیک - پریتکتوئید
- (۳) متاتکتیک - پریتکتوئید
- (۴) کاتاتکتیک - مونوکتوئید

۷- انجماد غیر تعادلی آلیاژ $\text{Pb}-15\text{wt.}\%/\text{Sn}$ را در نظر بگیرید. ریزساختار این آلیاژ در شرایط غیر تعادلی حاوی یک زمینه متشکل از فاز محلول جامد α به همراه یک جزء یوتکتیکی در مرز دانه‌های فاز α است. در صورتی که ترکیب شیمیایی آخرین فاز جامد α تشکیل شده قبل از واکنش یوتکتیک $\text{Pb}-\text{wt.}\%/\text{Sn}$ باشد، درصد وزنی جزء یوتکتیکی در این آلیاژ کدام است؟



- (۱) ۸
- (۲) ۱۳
- (۳) ۱۷
- (۴) ۲۰

۸- میکروگراف زیر تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از ریزساختار یک فولاد را نشان می‌دهد. در صورتی که کسر حجمی فاز سفیدرنگ حدود ۱۰ درصد باشد، درصد وزنی کربن در این فولاد را تخمین بزنید؟



- (۱) ۰/۷
- (۲) ۱/۱
- (۳) ۱/۴
- (۴) ۱/۶

۹- ضریب انبساط حرارتی یک فلز تابع کدام فاکتور نیست؟

(۱) اندازه دانه

(۲) انرژی پیوند

(۳) میزان جای خالی در فلز

(۴) تقارن منحنی انرژی پتانسیل بین اتم‌ها برحسب فاصله بین‌اتمی

۱۰- ریزساختار تعادلی یک آلیاژ متشکل از یک زمینه α به همراه فاز β در مرزدانه‌های فاز α است. در صورتی که

انرژی مرزدانه‌های فاز α حدود $\frac{J}{m^2}$ و انرژی فصل مشترک فاز α و β حدود $\frac{J}{m^2}$ باشد. شکل و نحوه

توزیع فاز β چگونه است؟ (انرژی فصل مشترک فاز α و β انیزوتروپی ندارد).

(۱) به صورت یک لایه نازک پیوسته در مرزدانه

(۲) به صورت ذرات نسبتاً مکعبی مجزا از هم در مرزدانه

(۳) به صورت ذرات بشقابی شکل به هم پیوسته در مرزدانه

(۴) به صورت ذرات نسبتاً کروی مجزا از هم در مرزدانه

۱۱- نمودار یک جزئی ماده A به صورت زیر داده شده است. با توجه به این نمودار می‌توان گفت که A جامد در دمای

25°C و فشار یک اتمسفر:

(۱) مستقیماً به بخار تبدیل می‌شود.

(۲) مستقیماً به مایع تبدیل می‌شود.

(۳) به همان صورت جامد باقی می‌ماند.

(۴) ابتدا به مایع و سپس به بخار تبدیل می‌شود.

۱۲- تابع $\Omega = -A + \mu N$ را در نظر بگیرید که در آن A انرژی آزاد هلمهولتز، μ پتانسیل شیمیایی و N تعداد ذرات

سیستم باز است. در این شرایط معادله $d\Omega$ برحسب متغیرهای مستقل ترمودینامیکی کدام است؟

$$d\Omega = -dA + \mu dN + Nd\mu \quad (۲)$$

$$d\Omega = -dA + \mu dN - Nd\mu \quad (۱)$$

$$d\Omega = -SdT - PdV + Nd\mu \quad (۴)$$

$$d\Omega = SdT + PdV + Nd\mu \quad (۳)$$

۱۳- دو جزء A و B در حالت جامد در یکدیگر نامحلولند، اما دو ترکیب استوکیومتری AB و AB_2 تشکیل می‌دهند.

$$A + B = AB, \quad \Delta G^\circ = -30000 + 6T \quad (\text{J})$$

$$A + 2B = AB_2, \quad \Delta G^\circ = -28000 - 12T \quad (\text{J})$$

اکتیویته B در محدوده‌ای که سیستم از AB و AB_2 تشکیل شده در دمای 1000K ، کدام است؟

$$R = 8 \frac{\text{J}}{\text{mol.K}}, \quad e = 2/7$$

$$0/7 \quad (۲)$$

$$0/4 \quad (۱)$$

$$1 \quad (۴)$$

$$0/8 \quad (۳)$$

۱۴- در آلیاژ مذاب A-B، ضریب اکتیویته جزء B از رابطه $\ln \gamma_B = -\frac{5000}{T} + 0/4$ تبعیت می‌کند. تغییر آنتروپی مولار

جزئی B در محلول $A-40\%B$ در دمای 1000K چند کالری بر کلین است؟

$$R = 2 \frac{\text{cal}}{\text{mol.K}}, \quad \ln 0/4 = -0/9$$

$$2/5 \quad (۲)$$

$$3/5 \quad (۱)$$

$$1 \quad (۴)$$

$$1/8 \quad (۳)$$

۱۵- در دیالگرام دوتایی A-B در دمای ۱۰۰۰ K، فاز مذاب حاوی ۳۰ درصد B با جامد α حاوی ۲ درصد B در تعادل است. اگر مذاب، ایدئال بوده و B در جامد α رفتار هنری داشته باشد، اکتیویته A در مذاب در دمای فوق نسبت به حالت جامد و خالص کدام است؟

(۲) ۰/۹۸

(۱) ۱

(۴) ۰/۳

(۳) ۰/۷

۱۶- نقطه ذوب ترکیب M برابر ۲۰۰۰ K و گرمای نهان ذوب، ۸۰ کیلوژول بر مول است و نقطه ذوب ترکیب P برابر ۱۰۰۰ K و گرمای نهان ذوب آن ۶۰ کیلوژول بر مول است. اگر محلول‌های مذاب و جامد این دو ترکیب، ایدئال فرض شوند، معادله انرژی آزاد مولی کلی محلول جامد (ΔG_S^M) چند کیلوژول بر مول است؟ (فرض کنید دما، ۱۵۰۰ K بوده و همچنین اختلاف ظرفیت‌های گرمایی مولی فازهای جامد و مذاب برای ترکیبات M و P تقریباً صفر است.)

$$\Delta G_S^M = X_M \ln X_M + X_P \ln X_P \quad (۱)$$

$$\Delta G_S^M = ۱۲(X_M \ln X_M + X_P \ln X_P) \quad (۲)$$

$$\Delta G_S^M = ۱۲(X_M \ln X_M + X_P \ln X_P) - ۳۰ X_P \quad (۳)$$

$$\Delta G_S^M = ۱۲(X_M \ln X_M + X_P \ln X_P) + ۳۰ X_P \quad (۴)$$

۱۷- در آزمایشگاه می‌توان C_P ، C_V ، α ، β و P و V و T را تعیین نمود.

$$\alpha = \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P$$

$$\beta = -\frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial P} \right)_T$$

مقدار $\left(\frac{\partial P}{\partial V} \right)_S$ بر حسب پارامترهای قابل اندازه‌گیری در آزمایشگاه، کدام است؟

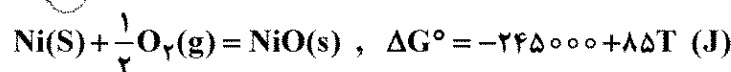
$$-\frac{C_V V}{C_P \beta} \quad (۲)$$

$$\frac{C_V \alpha}{T \beta} \quad (۱)$$

$$\frac{C_V V}{C_P \beta} \quad (۴)$$

$$-\frac{C_P}{\beta C_V V} \quad (۳)$$

۱۸- آلیاژ نیکل - مس در دمای ۱۰۰۰ K در فشار هوای 5×10^{-10} اتمسفر با اکسیدهای خود در حال تعادل است. اگر ثابت هنری $(\gamma_{Ni}^0)Ni$ برابر ۰/۱ باشد، اکتیویته Ni در آلیاژ نسبت به حالت استاندارد هنری مذاب کدام است؟



$$T_m^{Ni} = 2000 \text{ K}, \quad L_f^{Ni} = 16000 \frac{\text{J}}{\text{mol}}, \quad \exp(\gamma_0) = 5 \times 10^8$$

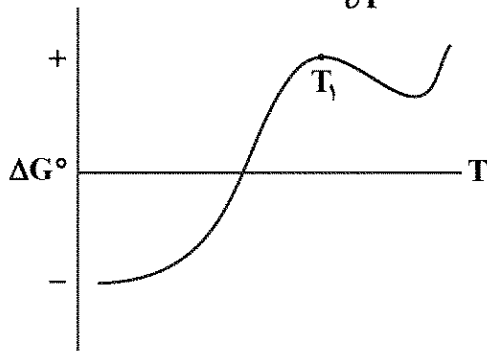
$$5 \times 10^{-2} \quad (۲)$$

$$8 \times 10^{-4} \quad (۱)$$

$$0.7 \quad (۴)$$

$$4 \times 10^{-3} \quad (۳)$$

۱۹- در نمودار زیر تغییرات ΔG° بر حسب T داده شده است. به ترتیب علامت $\frac{\partial \Delta S^\circ}{\partial T}$ و $\ln K$ در دمای T_1 کدام خواهد بود؟



- (۱) مثبت و منفی
- (۲) منفی و منفی
- (۳) مثبت و مثبت
- (۴) منفی و مثبت

۲۰- مذاب $A-40\%B$ را از دمای بالا به آرامی سرد می‌کنیم. در دمای $500^\circ K$ شروع به انجماد کرده و جامد حاصل ۴ درصد B داشته و B در جامد رفتار هنری دارد. ضریب اکتیویته A در مذاب نسبت به حالت استاندارد مذاب و خالص کدام مورد است؟

$$T_m^A = 1000^\circ K, L_f^A = 12000 \frac{\text{cal}}{\text{mol}}, \exp(\phi) = 400$$

$$(2) 0.01$$

$$(4) 0.004$$

$$(1) 0.05$$

$$(3) 0.001$$

۲۱- فولادی دارای $K_{Ic} = 110 \text{ MPa}\sqrt{\text{m}}$ و $\Delta K_{th} = 5 \text{ MPa}\sqrt{\text{m}}$ (آستانه‌ای) است. اگر ورقی از این ماده که دارای ترکی به طول $(\frac{0.5}{\pi})$ سانتی‌متر است تحت بارگذاری تناوبی از صفر تا 150 MPa قرار گیرد، حداکثر تنش لازم برای شروع رشد ترک چند MPa است؟

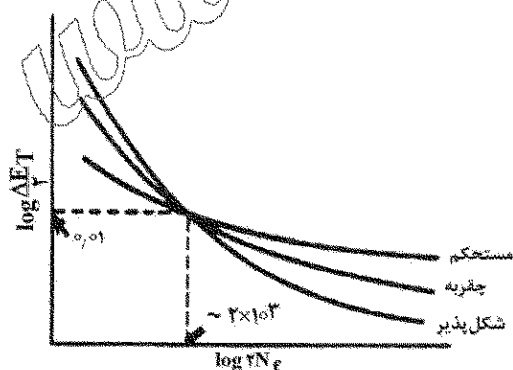
$$(1) 8/9$$

$$(2) 10$$

$$(3) 100$$

$$(4) 196/4$$

۲۲- شکل زیر منحنی $\epsilon - N$ را نشان می‌دهد. کدام مورد در خصوص بارگذاری با $\epsilon_a < 0.01$ درست است؟



- (۱) مواد مستحکم طول عمر بیشتری دارند، چون کرنش الاستیک کنترل کننده است.
- (۲) مواد مستحکم طول عمر بیشتری دارند، چون کرنش پلاستیک کنترل کننده است.
- (۳) مواد شکل پذیر طول عمر بیشتری دارند، چون کرنش الاستیک کنترل کننده است.
- (۴) مواد شکل پذیر طول عمر کمتری دارند، چون کرنش پلاستیک کنترل کننده است.

۲۳- مؤلفه پیچی بردار برگرز یک نابجایی مخلوط $\vec{b} = \frac{1}{4}[110]$ و زاویه آن با خط نابجایی اش t برابر $\theta = 60^\circ$ است.

بردار برگرز نابجایی مخلوط کدام است؟

(۲) $\vec{b} = \frac{1}{6}[110]$

(۱) $\vec{b} = \frac{1}{3}[110]$

(۴) $\vec{b} = \frac{1}{2}[110]$

(۳) $\vec{b} = \frac{1}{8}[110]$

۲۴- با توجه به رابطه $\tau = \left(\frac{G}{2\pi}\right)\left(\frac{b}{a}\right)$ تنش برشی نظری برای شبکه BCC در سیستم لغزش $\{110\} \langle 111 \rangle$ کدام است؟

(۱) $\frac{G\sqrt{6}}{4\pi}$

(۲) $\frac{G}{2\pi}$

(۳) $\frac{G\sqrt{6}}{2\pi}$

(۴) $\frac{G\sqrt{6}}{\pi}$

۲۵- یک خط لوله از فولادی آلیاژی ($\sigma_y = 600 \text{ MPa}$, $K_{Ic} = 60 \text{ MPa}\sqrt{\text{m}}$) ساخته می شود. اگر قطر لوله یک متر و ضخامت ۲۵ mm باشد، حداکثر فشار برای کشش قبل از شکست چند MPa است؟

(۱) $\frac{60}{\sqrt{2.5\pi}}$

(۲) $\frac{30}{\sqrt{2.5\pi}}$

(۳) $\frac{15}{\sqrt{2.5\pi}}$

(۴) $\frac{7.5}{\sqrt{2.5\pi}}$

۲۶- نمونه ای فاق دار مطابق شکل زیر مجهز به کرنش سنج است. در نیروی اعمالی ۴۰ kN کرنش سنج عدد ۰/۰۰۲ را نشان می دهد. کرنش تسلیم این ماده ۰/۰۰۴ است. مقدار K_t برابر کدام است؟

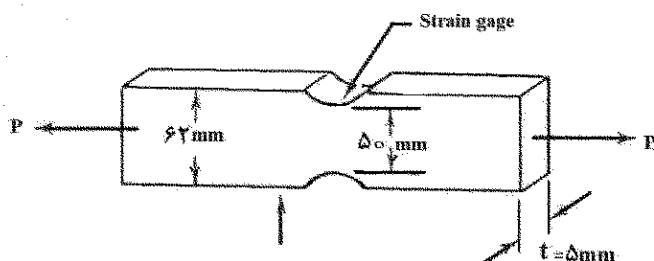
($E = 200 \text{ GPa}$ و $\nu = 0.3$)

(۱) ۱

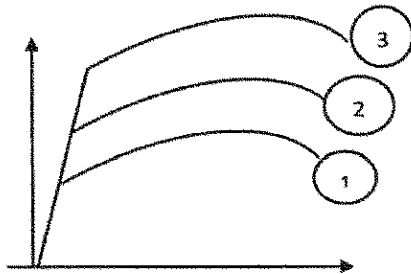
(۲) ۲/۵

(۳) ۴

(۴) ۵



۲۷- نمونه‌های ۱، ۲ و ۳ تحت تأثیر تغییر شکل پلاستیک قرار گرفته‌اند. منحنی تنش - کرنش منحنی‌های مورد نظر پس از آزمون کشش استخراج شده است. کدام مورد ارتباط درست را بیان می‌کند؟



(۱) $k_1 > k_2 > k_3$

(۲) $k_1 = k_2 = k_3$

(۳) $k_2 = k_3 > k_1$

(۴) $k_1 < k_2 < k_3$

۲۸- استحکام تسلیم یک آلیاژ $Al-5\%Mg$ با مقاومت شبکه 100 MPa برابر 200 MPa است. اگر با انجام کار مکانیکی بر روی این آلیاژ دانسیته ناب‌جایی‌ها ۴ برابر شود، استحکام تسلیم این آلیاژ چند MPa خواهد بود؟

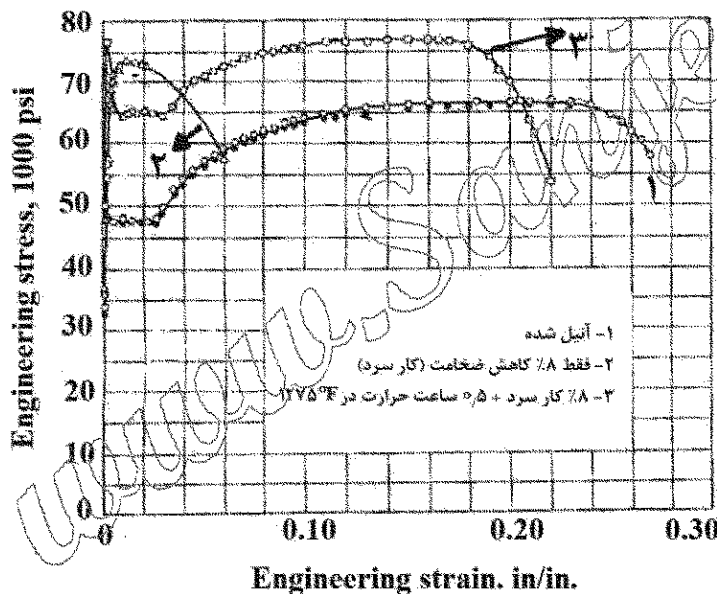
(۱) 300

(۲) 400

(۳) 500

(۴) 800

۲۹- شکل زیر منحنی تنش کرنش فولادی کم کربن را در سه حالت مختلف عملیات گرمایی و مکانیکی نشان می‌دهد. بیشتر بودن تنش تسلیم، استحکام کششی و کرنش نمونه‌ای که تحت نورد سرد و سپس عملیات آنیل قرار گرفته نسبت به نمونه نورد سرد شده ناشی از کدام است؟



(۱) پدیده پیرکرنشی استاتیکی است.

(۲) پدیده پیرکرنشی دینامیکی است.

(۳) افزایش چگالی ناب‌جایی‌ها در هنگام عملیات آنیل است.

(۴) ایجاد مرزهای کم‌زاویه (فرعی) در اثر عملیات تابکاری پس از نورد است.

۳۰- طول عمر قطعه‌ای در دمای 800°C برابر 100 ساعت است. مطابق با رابطه لارسون-میلر انرژی محرکه خزش

چند کیلوکالری بر مول است؟ $(C = 20, R = 1/987 \frac{\text{cal}}{\text{mol.K}})$

(۱) $140/7$

(۲) $93/8$

(۳) $46/9$

(۴) $23/4$

۳۱- در آنالیز WDS یک نمونه مجهول، از تک کریستال مس برای پراش پرتو ثانویه استفاده شده (صفحه ۲۰۰ با فاصله $d = 1/8$ آنگستروم) و پیک $K\alpha_1$ در زاویه $2\theta = 50.6^\circ$ درجه ظاهر شده است. با توجه به اطلاعات داده شده، این نمونه مجهول کدام عنصر است؟

Wavelengths (in Å* units) and Energies (in keV) of Some Characteristic Emission Lines and Absorption Edges

Element	E(K α) (keV)	K α_2 strong	K α_1 very strong	K β_1 weak	K edge	L α_1	L α_{1+2} edge
1 H							
2 He							
3 Li	0.05	228			226.5		
4 Be	0.11	114			111		
5 B	0.18	67.6					
6 C	0.28	44.7			43.68		
7 N	0.39	31.8			30.99		
8 O	0.52	23.62			23.32		
9 F	0.68	18.32					
10 Ne	0.85	14.818		14.452	14.3018		
11 Na	1.04	11.9101		11.575	11.569		406
12 Mg	1.25	9.8900		9.521	9.5122		260.7
13 Al	1.49	8.34173	8.33934	7.960	7.94813		170.4
14 Si	1.74	7.12791	7.12542	6.753	6.738		123
15 P	2.01	6.160	6.157	5.798	5.784		94
16 S	2.31	5.37488	5.37218	5.0318	5.0185		
17 Cl	2.62	4.7307	4.7278	4.4034	4.3971		
18 Ar	2.96	4.18474	4.18180	3.8860	3.87090		
19 K	3.21	3.7445	3.7414	3.4539	3.4385		42.1
20 Ca	3.69	3.35168	3.35839	3.0897	3.0703	38.33	35.49
21 Sc	4.09	3.0342	3.0309	2.7798	2.762	31.35	
22 Ti	4.51	2.75218	2.74851	2.51391	2.49734	27.42	27.29
23 V	4.95	2.50738	2.50365	2.28440	2.2691	24.25	
24 Cr	5.41	2.293808	2.28970	2.08487	2.07020	21.64	20.7
25 Mn	5.90	2.10578	2.101820	1.91021	1.89643	19.40	
26 Fe	6.40	1.939980	1.936042	1.75661	1.74346	17.58	17.525
27 Co	6.93	1.792860	1.788965	1.62078	1.60815	15.972	15.915
28 Ni	7.47	1.661747	1.657910	1.500435	1.48807	14.561	14.525
29 Cu	8.04	1.544390	1.540562	1.382218	1.38059	13.336	13.288
30 Zn	8.63	1.439000	1.435155	1.26525	1.2638	12.254	12.131

Cu (۱)

Ni (۲)

Sc (۳)

Ti (۴)

۳۲- کدام گزینه در مورد روش تعیین ترکیب شیمیایی به کمک طیف نگاری اتلاف انرژی الکترونی (Electron Energy Loss Spectroscopy, EELS) در میکروسکوپی الکترونی عبوری درست است؟

(۱) ایجاد فلورسانس در نمونه فویل نازک به شدت بر طیف EELS اثر می گذارد.

(۲) جهت تعیین عناصر حاضر از ناحیه اتلاف انرژی زیاد طیف EELS استفاده می شود.

(۳) روش EELS به ردیابی عناصر سنگین حساس تر است زیرا که نسبت سیگنال به نویز بیشتری دارند.

(۴) جهت تعیین ترکیب شیمیایی با EELS، نواحی با ضخامت یکصد نانومتری نمونه فویل نازک مناسب هستند.

۳۳- «قله فرار» (Scape peak) در طیف تفکیک انرژی پرتو ایکس روش Energy Dispersive Spectroscopy در کدام یک از حالات زیر امکان ظهور دارد؟

(۱) در میزان تفاضل انرژی های قله یک عنصر و قله K_{α} سیلیسیوم

(۲) در میزان جمع انرژی های قله یک عنصر و قله K_{α} سیلیسیوم

(۳) در میزان انرژی قله K_{α} سیلیسیوم

(۴) موارد ۱ و ۲

۳۴- برای مطالعه جهت‌های ترجیحی یا بافت (Preferred orientation, Texture) مواد، کدام گزینه روش‌های مناسب را نشان می‌دهد؟

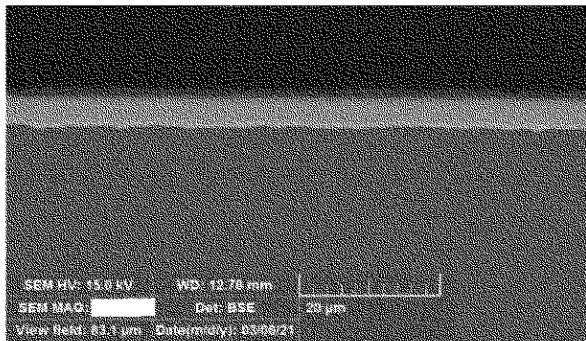
- (۱) (a) مقایسه شدت خطوط پراش پرتو ایکس با یک نمونه راندوم (مرجع)
- (b) تعیین ناهمسانگردی قائم با محاسبه نسبت کرنش‌ها (R-value) در آزمون کشش
- (c) استفاده از تصاویر قطبی برای محاسبه ODF (Orientation Distribution Function)
- (d) محاسبه بافت براساس نقشه توزیع عناصر با آنالیز EDS در میکروسکوپ الکترونی روبشی
- (۲) (a) تعیین ناهمسانگردی صفحه‌ای با محاسبه نسبت کرنش‌ها (R-value) در آزمون کشش
- (b) مقایسه شدت پیک‌ها در طیف EDS با یک نمونه راندوم (مرجع)
- (c) محاسبه بافت بر اساس نقشه توزیع عناصر با آنالیز EDS در میکروسکوپ الکترونی روبشی
- (d) اندازه‌گیری پهنای پیک‌ها در الگوی پراش پرتو ایکس و استفاده از رابطه شرر
- (۳) (a) مقایسه شدت پیک‌ها در طیف EDS با یک نمونه راندوم (مرجع)
- (b) تعیین جهت‌گیری دانه‌ها با اطلاعات پراش الکترون برگشتی (EBSD) در میکروسکوپ الکترونی
- (c) استفاده از رابطه شرر و اندازه‌گیری پهنای پیک‌های پراش پرتو ایکس
- (d) محاسبه ضریب بافت براساس شدت پراش از صفحات کریستالی
- (۴) (a) مقایسه شدت خطوط پراش پرتو ایکس با یک نمونه راندوم (مرجع)
- (b) محاسبه ضریب بافت بر اساس شدت پراش از صفحات کریستالی
- (c) استفاده از تصاویر قطبی برای محاسبه ODF (Orientation Distribution Function)
- (d) تعیین جهت‌گیری دانه‌ها با اطلاعات پراش الکترون برگشتی (EBSD) در میکروسکوپ الکترونی

۳۵- نسبت شدت قله به زمینه (Peak / Background ratio) الگوی پراش پرتو ایکس با کدام دسته از موارد زیر کاهش می‌یابد؟

- (۱) میانگین عدد اتمی کم نمونه، مدول الاستیک کم نمونه، کاهش دمای آزمایش، افزایش نقایص بلوری
- (۲) میانگین عدد اتمی زیاد نمونه، مدول الاستیک زیاد نمونه، افزایش دمای آزمایش، افزایش نقایص بلوری
- (۳) میانگین عدد اتمی کم نمونه، مدول الاستیک کم نمونه، افزایش دمای آزمایش، افزایش نقایص بلوری
- (۴) میانگین عدد اتمی زیاد نمونه، مدول الاستیک زیاد نمونه، افزایش دمای آزمایش، کاهش نقایص بلوری

www.Sanjesh3.com

۳۶- در مورد ریزساختار یک نمونه پوشش دار در تصویر زیر که با میکروسکوپ الکترونی روبشی گرفته شده، کدام گزینه درست است؟ (پوشش به رنگ روشن تر ظاهر شده و طول خط اندازه ۲ سانتیمتر است.)



(۱) لایه پوشش با ضخامت ۴۰۰ نانومتر، زبری بیشتری نسبت به زیرلایه دارد زیرا سیگنال الکترون برگشتی به توپوگرافی سطح حساس است. بزرگنمایی تصویر حدود $\times 10000$ است.

(۲) لایه پوشش با ضخامت ۴ میکرومتر، زبری کمتری نسبت به زیرلایه دارد زیرا سیگنال الکترون برگشتی به توپوگرافی سطح حساس است. بزرگنمایی تصویر حدود $\times 1000$ است.

(۳) لایه پوشش با ضخامت ۴۰۰ نانومتر، میانگین عدد اتمی کوچکتری نسبت به آلیاژ زیرلایه دارد زیرا سیگنال الکترون برگشتی به ترکیب شیمیایی حساس است. بزرگنمایی تصویر حدود $\times 10000$ است.

(۴) لایه پوشش با ضخامت ۴ میکرومتر، میانگین عدد اتمی بزرگتری نسبت به آلیاژ زیرلایه دارد زیرا سیگنال الکترون برگشتی به ترکیب شیمیایی حساس است. بزرگنمایی تصویر حدود $\times 1000$ است.

۳۷- با استفاده از کدام آشکارساز می توان اثر سایه دار شدن (shadowing effect) را در بررسی سطح شکست یک ماده به کمک میکروسکوپی الکترونی روبشی به حداقل رساند؟

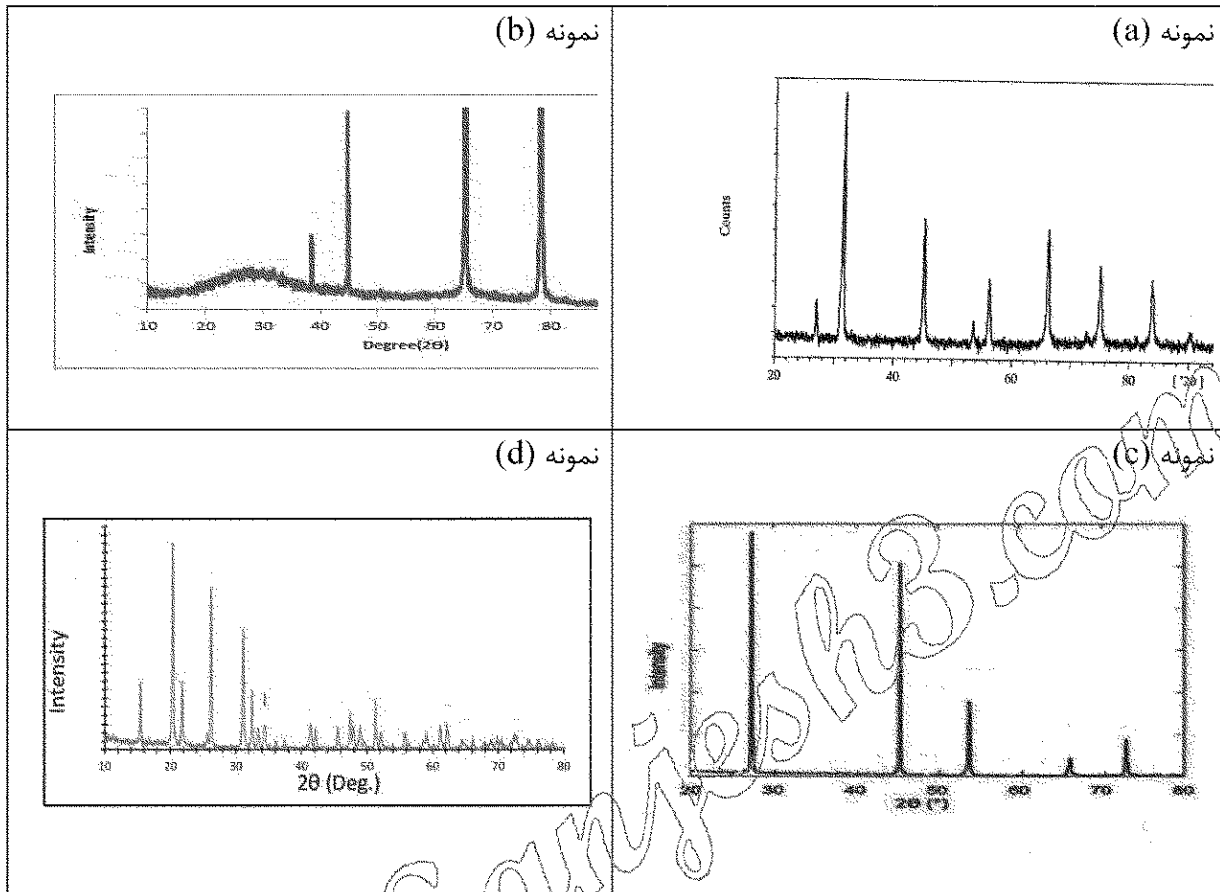
(۱) آشکارساز Everhard Thornley در حالت اعمال بایاس منفی برافس فواره

(۲) آشکارساز دو ویفری حالت جامد الکترون برگشتی در حالت کسر کردن دو سیگنال

(۳) آشکارساز دو ویفری حالت جامد الکترون برگشتی در حالت جمع کردن دو سیگنال

(۴) آشکارساز Everhard Thornley در حالت اعمال بایاس مثبت برافس فواره

۳۸- الگوهای پراش پرتو ایکس از چهار نمونه (آلومینیوم، اکسید وانادیم، کربن، نمک طعام) داده شده است. با توجه به مشخصه‌های الگوهای پراش، کدام مورد درست است؟



- ۱) نمونه (a): V_2O_5 با شبکه کریستالی اورتورومبیک
نمونه (b): Al دارای ۵ میکرومتر لایه سطحی اکسید آمورف
نمونه (c): C با شبکه کریستالی مکعب الماسی
نمونه (d): NaCl دارای شبکه کریستالی مکعب با وجوه مرکزدار
- ۲) نمونه (a): C با شبکه کریستالی مکعب الماسی
نمونه (b): Al دارای ۵ μ میکرومتر لایه سطحی اکسید آمورف
نمونه (c): NaCl دارای شبکه کریستالی مکعب با وجوه مرکزدار
نمونه (d): V_2O_5 با شبکه کریستالی اورتورومبیک
- ۳) نمونه (a): NaCl دارای شبکه کریستالی مکعب با وجوه مرکزدار
نمونه (b): Al دارای ۵ میکرومتر لایه سطحی اکسید آمورف
نمونه (c): C با شبکه کریستالی مکعب الماسی
نمونه (d): V_2O_5 با شبکه کریستالی اورتورومبیک
- ۴) نمونه (a): NaCl دارای شبکه کریستالی مکعب با وجوه مرکزدار
نمونه (b): Al دارای ۵ μ میکرومتر لایه سطحی اکسید آمورف
نمونه (c): V_2O_5 با شبکه کریستالی اورتورومبیک
نمونه (d): C با شبکه کریستالی مکعب الماسی

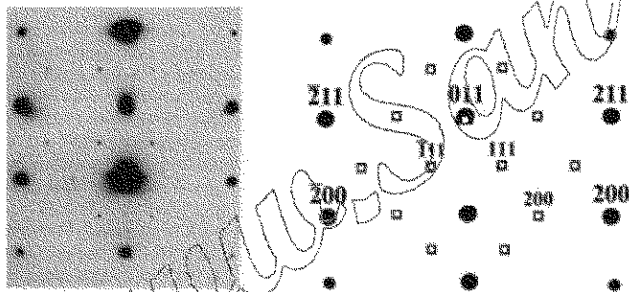
۳۹- شرایط اخذ کنتراست ولتاژ در میکروسکوپی الکترونی روبشی کدام است؟

- (۱) استفاده از آشکارساز حالت جامد الکترون برگشتی
- (۲) استفاده از آشکارساز Everhard Thornley با اعمال ولتاژ بایاس منفی به قفس فارادی
- (۳) اعمال ولتاژ بایاس مثبت به نمونه و استفاده از آشکارساز Everhard Thornley با اعمال ولتاژ بایاس مثبت به قفس فارادی
- (۴) اعمال ولتاژ بایاس منفی به نمونه و استفاده از آشکارساز Everhard Thornley با اعمال ولتاژ بایاس مثبت به قفس فارادی

۴۰- در آزمون پراش سنجی پرتو ایکس از سطح آهن زنگ زده، در محدوده ۲θ از ۲۰ تا ۱۰۰ درجه، یک بار از لامپ مس (طول موج ۱/۵ آنگستروم) و بار دیگر از لامپ مولیبدن (طول موج ۰/۷ آنگستروم) استفاده شده است. اگر ضخامت لایه زنگ زده حدود ۳ میکرومتر باشد، کدام مورد درست است؟

- (۱) با لامپ مس، عمق اثر پرتو بیشتر، پهنای پیکها کمتر، تعداد پیکها کمتر و شدت زمینه (Background) بیشتر است.
- (۲) با لامپ مس، عمق اثر پرتو کمتر، پهنای پیکها بیشتر، تعداد پیکها زیادتر و شدت زمینه (Background) کمتر است.
- (۳) با لامپ مولیبدن، شدت خطوط پراش لایه زنگ ضعیفتر، عمق اثر پرتو بیشتر، تعداد پیکها زیادتر و هم پوشانی خطوط پراش بیشتر است.
- (۴) با لامپ مولیبدن، شدت خطوط پراش لایه زنگ قویتر، عمق اثر پرتو بیشتر، تعداد پیکها کمتر و هم پوشانی خطوط پراش بیشتر است.

۴۱- الگوی پراش الکترونی از ناحیه منتخب، مشتمل بر دو فاز بلوری ارائه شده است. نقاط پراش آنها در کلید شاخص گذاری شده با نمادهای دوائر توپر مشکی بزرگ و مربع های کوچک تو خالی تفکیک شده اند. کدام مورد درست است؟



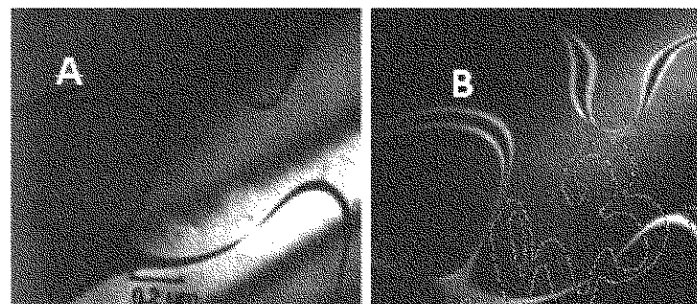
کلید الگو پراش الکترونی الگوی پراش الکترونی

- (۱) فاصله بین صفحه های (۲۰۰) فاز با نماد مربع تو خالی حدوداً دو برابر فاصله بین صفحه های (۲۰۰) فاز با نماد دوائر توپر است و این دو فاز دارای رابطه بلوری مربع تو خالی $[0\bar{1}1]$ || دایره توپر $[0\bar{1}1]$ هستند.
- (۲) فاصله بین صفحه های (۲۰۰) فاز با نماد دوائر توپر حدوداً دو برابر فاصله بین صفحه های (۲۰۰) فاز با نماد مربع تو خالی است و این دو فاز دارای رابطه بلوری مربع تو خالی $[0\bar{1}1]$ || دایره توپر $[0\bar{1}1]$ هستند.
- (۳) فاصله بین صفحه های (۰۱۱) فاز با نماد مربع تو خالی حدوداً برابر فاصله بین صفحه های (۰۱۱) فاز با نماد دوائر توپر است و این دو فاز دارای رابطه بلوری مربع تو خالی $[0\bar{1}2]$ || دایره توپر $[0\bar{1}2]$ هستند.
- (۴) فاصله بین صفحه های (۰۱۱) فاز با نماد مربع تو خالی حدوداً برابر فاصله بین صفحه های (۰۱۱) فاز با نماد دوائر توپر است و این دو فاز دارای رابطه بلوری مربع تو خالی $[1\bar{1}1]$ || دایره توپر بزرگ $[1\bar{1}1]$ هستند.

۴۲- کدام مورد، در محاسبات بلوری یک ماده درست است؟

- (۱) برای تعیین ثابت شبکه اورتورومبیک یک ماده از روش ترسیمی استفاده می‌شود.
- (۲) برای محاسبه ثابت یک شبکه مکعبی، میانگین مقادیر ثابت شبکه محاسبه شده از تمام قله‌های پراش دقت بیشتری دارد.
- (۳) در تعیین ساختمان بلوری یک ماده با شبکه مکعبی مرکزپر باید حداقل هفت قله اول الگوی پراش پرتو ایکس پودری آن مورد محاسبه قرار گیرد و همه آنها در تطابق با رابطه ریاضی این شبکه بلوری باشند.
- (۴) روش تحلیلی ریتولد با استفاده از رابطه ریاضی حداقل مربعات متغیرهای یک ساختمان بلوری مفروض، الگوی پراش پرتو ایکس را محاسبه می‌نماید و با تغییر متغیرهای ساختمان بلوری، الگوی حاصل بهینه می‌شود به نحوی که تنها تطبیق قله با بیشینه شدت محاسبه شده بر همان قله در الگوی تجربی ماده حاصل شود.

۴۳- تصاویر زمینه روشن (A) و زمینه تاریک (B)، اخذ شده از یک دانه در بررسی میکروسکوپی الکترونی عبوری چه جلوه‌ای را نشانگر است؟



- (۱) نابه‌جایی پیچشی (Screw Dislocation)
- (۲) مرزهای ضد فازی (Anti phase Boundaries)
- (۳) نقص در چیده شدن اتمی (Atomic Stacking Fault)
- (۴) نابه‌جایی لبه‌ای (Edge Dislocation)

۴۴- میانگین اندازه نانوذرات یک نمونه پودری با استفاده از میکروسکوپی الکترونی ۵۵ نانومتر گزارش شده و براساس پراش‌سنجی پرتو ایکس و استفاده از رابطه شرر (Scherrer Equation) عدد ۱۲ نانومتر به دست آمده است. در مورد اندازه واقعی ذرات پودر کدام مورد درست است؟

- (۱) اندازه واقعی نانو ذرات حدود ۱۲ نانومتر است زیرا تصاویر میکروسکوپی اندازه ذرات را نشان می‌دهد و رابطه شرر اندازه تقریبی کریستالیت‌ها را مشخص می‌سازد.
- (۲) اندازه واقعی نانو ذرات حدود ۵۵ نانومتر است زیرا رابطه شرر اندازه ذرات را نشان می‌دهد و تصاویر میکروسکوپی اندازه تقریبی کریستالیت‌ها را مشخص می‌سازد.
- (۳) اندازه ذرات حدود ۱۲ نانومتر است که از نانوکریستال‌هایی به ابعاد حدود ۵۵ نانومتر تشکیل یافته‌اند. رابطه شرر بر مبنای پهنای پیک پراش پرتو ایکس استوار است و با استفاده از زاویه براگ اندازه ذرات را با دقت بالایی تعیین می‌کند.
- (۴) اندازه ذرات حدود ۵۵ نانومتر است که از نانوکریستال‌هایی به ابعاد حدود ۱۲ نانومتر تشکیل یافته‌اند. رابطه شرر بر مبنای پهنای پیک پراش پرتو ایکس استوار است و با توجه به پهنای ناشی از خطای دستگاهی دقت بالایی ندارد.

۴۵- شدت نظری پراش پرتو ایکس (۱۱۱) ساختمان بلوری ترکیب کلرور سزیوم شامل دو یون کلر و سزیوم که یکی در گوشه و دیگری در مرکز ساختمان بلوری مکعبی قرار گرفته، به‌طور نسبی چه مقدار است؟

- (۱) صفر
- (۲) شدت بیشینه پراش
- (۳) نسبتاً زیاد در مقایسه با صفحه‌ای با بیشینه شدت پراش
- (۴) نسبتاً کم در مقایسه با صفحه‌ای با بیشینه شدت پراش