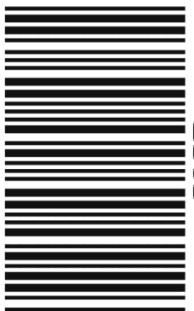


کد کنترل



535F

535

F

# آزمون (نیمه‌تمیرگز) ورود به دوره‌های دکتری – سال ۱۴۰۲

دفترچه شماره (۱)

صبح پنجشنبه

۱۴۰۱/۱۲/۱۱



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

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

## مهندسی مطالوری و مواد (کد ۲۳۵۹)

زمان پاسخ‌گویی: ۱۳۵ دقیقه

تعداد سؤال: ۴۵

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی: – خواص فیزیکی مواد – ترمودینامیک – خواص مکانیکی مواد – روش‌های شناسایی و آنالیز مواد	۴۵	۱	۴۵

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

\* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات جدول زیر، بهمنزله 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 سؤالات، نوع و کد کنترل درج شده بر روی جلد دفترچه سؤالات 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 کربیستالی 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؟

BCC به FCC (۲) SC به HCP (۱)

HCP به BCC (۴) FCC به SC (۳)

-۳ ریزساختار لایه ای آلیاژ یوتکتوئیدی  $B - 20\text{ wt.\%} A - 20\text{ wt.\%} B$  متشکل از دو فاز  $\alpha$  و  $\beta$  با ترکیب شیمیایی به ترتیب

۱۰  $\text{wt.\%} B$  و  $A - 5\text{ wt.\%} B$  در این آلیاژ

۱۲ میکرون باشد، ضخامت لایه  $\alpha$  چند میکرون است؟ (دانسیته فاز  $\alpha$  و  $\beta$  تقریباً برابر است).

(۱) ۴ (۲) ۶ (۳) ۹ (۴) ۸

-۴ در سیستم آلیاژی  $Cu - Ni$  نیرو محکم تشكیل محلول جامد کدام است؟

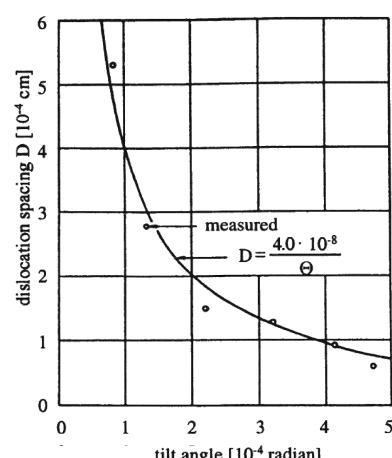
(۱) کاهش شدید آنتالپی سیستم (۲) افزایش نظم اتمی در سیستم

(۳) افزایش آنتالپی سیستم (۴) افزایش انتروپی سیستم

-۵ بررسی های EBSD از یک تک کربیستال نیکل نشان داده که ریزساختار این ماده حاوی مرز دانه های کج زاویه

پایین (Low angle tilt boundary) با زاویه حدود  $2 \times 10^{-4}$  رادیان است. فاصله بین نابه جایی های لمبه ای در

این مرز کج چند میکرون است؟ (پارامتر شبکه نیکل  $35 \text{ nm}/35^\circ$  است).

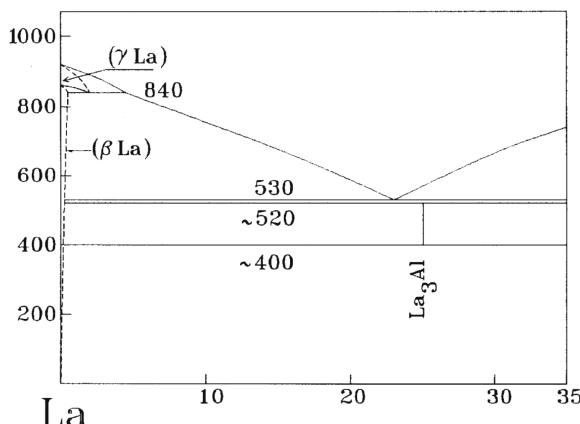


(۱)  $8^\circ$  (۲)  $1/2$

(۳)  $1/7$  (۴)  $1/5$

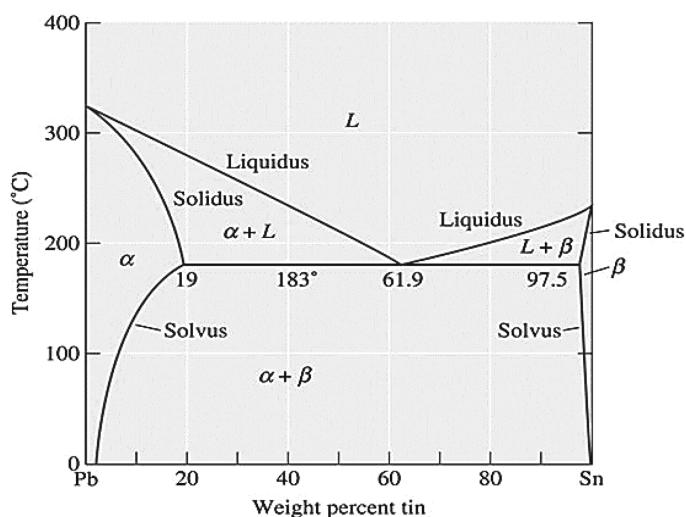
(۵)  $1/8$

-۶ با توجه به دیاگرام فازی La-Al، نوع واکنش سه فازی در دمای  $840^{\circ}\text{C}$  و  $520^{\circ}\text{C}$  به ترتیب کدام است؟



- (۱) سینتکتیک - یوتکتوئید
- (۲) پریتکتیک - پریتکتوئید
- (۳) متابکتیک - پریتکتوئید
- (۴) کاتاتکتیک - مونوکتکتوئید

-۷ انجام غیرتعادلی آلیاژ Pb-15wt.%Sn را در نظر بگیرید. ریزساختار این آلیاژ در شرایط غیرتعادلی حاوی یک زمینهٔ متتشکل از فاز محلول جامد  $\alpha$  بهمراه یک جزء یوتکتیکی در مرزدانه‌های فاز  $\alpha$  است. در صورتی که ترکیب شیمیایی آخرین فاز جامد  $\alpha$  تشکیل شده قبل از واکنش یوتکتیک Pb-8wt.%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 تخمين 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 بر حسب فاصله بین اتمی

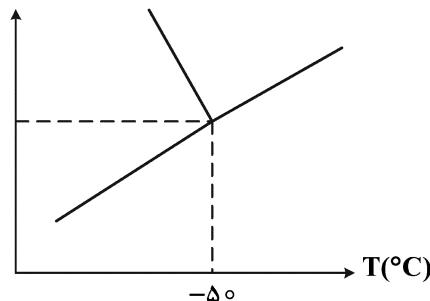
- ۱۰ ریزساختار تعادلی یک آلیاژ متتشکل از یک زمینه  $\alpha$  به همراه فاز  $\beta$  در مرزدانه‌های فاز  $\alpha$  است. در صورتی که انرژی مرزدانه‌های فاز  $\alpha$  حدود  $\frac{J}{m^2}$  و انرژی فصل مشترک فاز  $\alpha$  و  $\beta$  حدود  $\frac{J}{2m^2}$  باشد. شکل و نحوه توزیع فاز  $\beta$  چگونه است؟ (انرژی فصل مشترک فاز  $\alpha$  و  $\beta$  انیزوتropی 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

$25^\circ\text{C}$  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 هلمولتز،  $\mu$  پتانسیل شیمیایی و N تعداد ذرات سیستم باز است. در این شرایط معادله  $d\Omega$  بر حسب متغیرهای مستقل ترمودینامیکی کدام است؟

$$d\Omega = -dA + \mu dN + Nd\mu \quad (۲) \quad d\Omega = -dA + \mu dN - Nd\mu \quad (۱)$$

$$d\Omega = -SdT - PdV + Nd\mu \quad (۴) \quad d\Omega = SdT + PdV + Nd\mu \quad (۳)$$

- ۱۳ دو جزء A و B در حالت جامد در یکدیگر نامحلولند، اما دو ترکیب استوکیومتری AB<sub>3</sub> و AB<sub>۲</sub> تشکیل می‌دهند.



اکتیویته B در محدوده‌ای که سیستم از AB و AB<sub>3</sub> تشکیل شده در دمای ۱۰۰۰ K، کدام است؟

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

$$\begin{array}{ll} 0/7 & 0/4 \\ 1 & 0/8 \end{array} \quad (۲) \quad (۱) \quad (۳)$$

- 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 ۱۰۰۰ K چند کالری بر کلوین است؟

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

$$\begin{array}{ll} 2/5 & 3/5 \\ 1 & 1/8 \end{array} \quad (۲) \quad (۱) \quad (۳)$$

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

$$1) \quad 1^{\circ}/98 \quad (2) \quad 1^{\circ}/7 \quad (1)$$

$$2) \quad 1^{\circ}/3 \quad (4) \quad 1^{\circ}/7 \quad (3)$$

-۱۶ نقطه ذوب ترکیب M برابر K ۲۰۰۰ 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 ( $\Delta G_S^M$ ) 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).

$$\Delta G_S^M = X_M \ln X_M + X_P \ln X_P \quad (1)$$

$$\Delta G_S^M = 12(X_M \ln X_M + X_P \ln X_P) \quad (2)$$

$$\Delta G_S^M = 12(X_M \ln X_M + X_P \ln X_P) - 3^{\circ} X_P \quad (3)$$

$$\Delta G_S^M = 12(X_M \ln X_M + X_P \ln X_P) + 3^{\circ} X_P \quad (4)$$

-۱۷ در آزمایشگاه می‌توان P، V، T و C<sub>V</sub>، C<sub>P</sub> و  $\alpha$  را تعیین نمود.

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

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

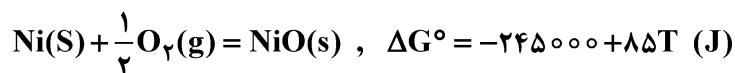
مقدار  $\left( \frac{\partial P}{\partial V} \right)_S$  بر حسب پارامترهای قابل اندازه‌گیری در آزمایشگاه، کدام است؟

$$-\frac{C_V V}{C_P \beta} \quad (2) \quad \frac{C_V \alpha}{T \beta} \quad (1)$$

$$\frac{C_V V}{C_P \beta} \quad (4) \quad -\frac{C_P}{\beta C_V V} \quad (3)$$

-۱۸ آلیاژ نیکل-مس در دمای ۱۰۰۰ K در فشار هوای ۱۰<sup>-۱۰</sup> اتمسفر با اکسیدهای خود در حال تعادل است. اگر

ثابت هنری Ni<sup>γ</sup>(Ni) برابر ۱/۰ باشد، اکتیویته Ni در آلیاژ نسبت به حالت استاندارد هنری مذاب کدام است؟

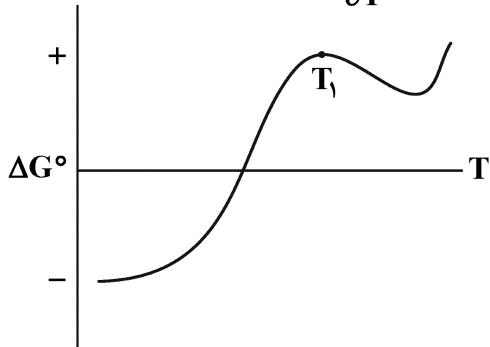


$$T_m^{Ni} = 2000 K, \quad L_f^{Ni} = 16000 \frac{J}{mol}, \quad \exp(20) = 5 \times 10^8$$

$$5 \times 10^{-2} \quad (2) \quad 8 \times 10^{-4} \quad (1)$$

$$1^{\circ}/7 \quad (4) \quad 4 \times 10^{-3} \quad (3)$$

- ۱۹ در نمودار زیر تغییرات  $\Delta G^\circ$  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-۴۰٪B را از دمای بالا به آرامی سرد می‌کنیم. در دمای ۵۰۰K شروع به انجماد کرده و جامد حاصل 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؟

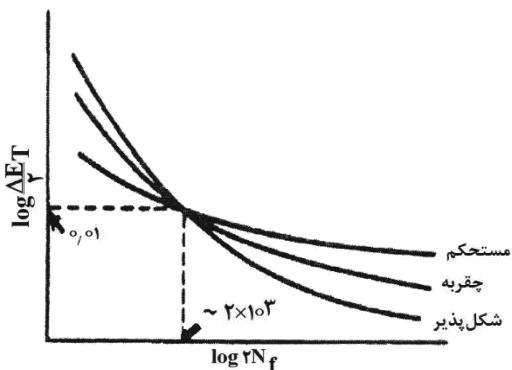
$$T_m^A = 1000\text{ K}, \quad L_f^A = 12000 \frac{\text{cal}}{\text{mol}}, \quad \exp(\delta) = 400$$

- (۱) ۰/۰۵
- (۲) ۰/۰۱
- (۳) ۰/۰۰۱
- (۴) ۰/۰۰۴

- ۲۱ فولادی دارای  $\Delta K_{th} = 5 \text{ MPa}\sqrt{m}$  و  $K_{1c} = 110 \text{ MPa}\sqrt{m}$  (آستانه‌ای) است. اگر ورقی از این ماده که دارای ترکی به طول  $(\frac{\delta}{\pi})^{1/5}$  سانتی‌متر است تحت بارگذاری تناوبی از صفر تا ۱۵۰ MPa قرار گیرد، حداقل تنش لازم برای شروع رشد ترک چند MPa است؟

- (۱) ۸/۹
- (۲) ۱۰
- (۳) ۱۰۰
- (۴) ۱۹۶/۴

- ۲۲ شکل زیر منحنی N- $\epsilon$  را نشان می‌دهد. کدام مورد درخصوص بارگذاری با  $\sigma_a < 0/01$  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 برگز یک نابجایی مخلوط  $\vec{b} = \frac{1}{4}[110]$  و زاویه آن با خط نابجایی اش  $t$  برابر  $\theta = 60^\circ$  است.  
بردار برگز نابجایی مخلوط کدام است؟

$$\vec{b} = \frac{1}{6}[110] \quad (2)$$

$$\vec{b} = \frac{1}{3}[110] \quad (1)$$

$$\vec{b} = \frac{1}{2}[110] \quad (4)$$

$$\vec{b} = \frac{1}{8}[110] \quad (3)$$

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

$$\frac{G\sqrt{6}}{4\pi} \quad (1)$$

$$\frac{G}{2\pi} \quad (2)$$

$$\frac{G\sqrt{6}}{2\pi} \quad (3)$$

$$\frac{G\sqrt{6}}{\pi} \quad (4)$$

- ۲۵- یک خط لوله از فولادی آلیاژی ( $\sigma_y = 600 \text{ MPa}$ ,  $K_{Ic} = 60 \text{ MPa}\sqrt{\text{m}}$ ) ساخته می‌شود. اگر قطر لوله یک متر و ضخامت  $25 \text{ mm}$  باشد، حد اکثر فشار برای نشت قبل از شکست چند MPa است؟

$$\frac{60}{\sqrt{2/5\pi}} \quad (1)$$

$$\frac{30}{\sqrt{2/5\pi}} \quad (2)$$

$$\frac{15}{\sqrt{2/5\pi}} \quad (3)$$

$$\frac{7.5}{\sqrt{2/5\pi}} \quad (4)$$

- ۲۶- نمونه‌ای فاق‌دار مطابق شکل زیر مجهز به کرنش‌سنج است. در نیروی اعمالی  $40 \text{ kN}$  کرنش‌سنج عدد  $5/002$  را نشان می‌دهد. کرنش تسليیم این ماده  $5/004$  است. مقدار  $K_t$  برابر کدام است؟

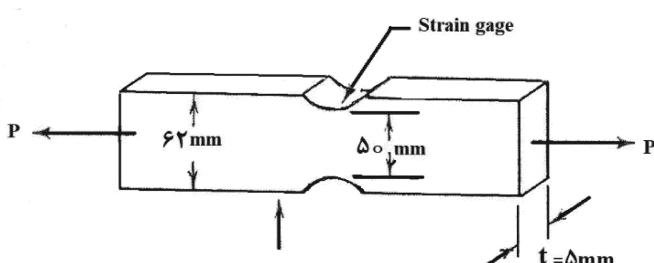
$$(E = 200 \text{ GPa} \text{ و } \nu = 0.3) \quad (1)$$

$$1 \quad (1)$$

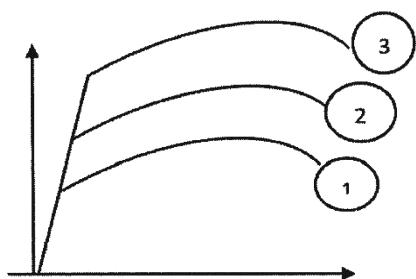
$$2/5 \quad (2)$$

$$4 \quad (3)$$

$$5 \quad (4)$$



- 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؟



$$k_1 > k_3 > k_2 \quad (1)$$

$$k_1 = k_2 = k_3 \quad (2)$$

$$k_2 = k_3 > k_1 \quad (3)$$

$$k_1 < k_2 < k_3 \quad (4)$$

- ۲۸- استحکام تسلیم یک آلیاژ  $\text{Al}-5\% \text{Mg}$  با مقاومت شبکه  $100 \text{ MPa}$  برابر  $200 \text{ MPa}$  است. اگر با انجام کار مکانیکی بر روی این آلیاژ دانسیته نابه جایی‌ها  $4$  برابر شود، استحکام تسلیم این آلیاژ چند  $\text{MPa}$  خواهد بود؟

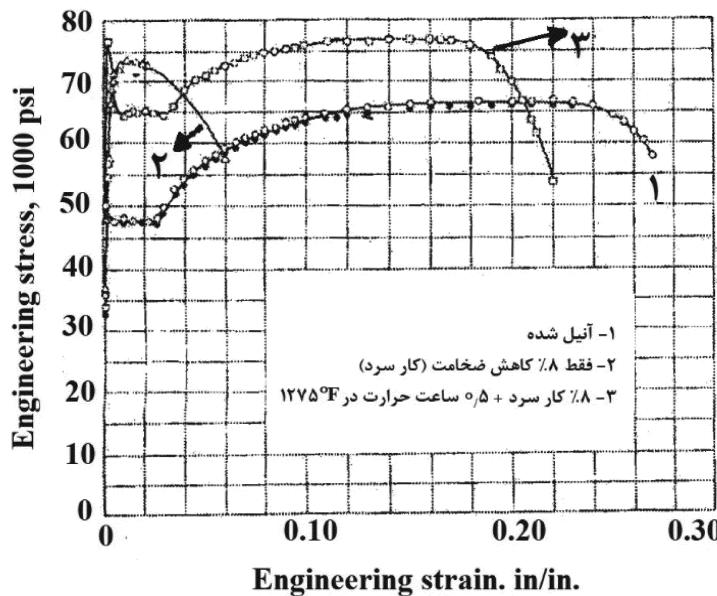
$$300 \quad (1)$$

$$400 \quad (2)$$

$$500 \quad (3)$$

$$800 \quad (4)$$

- 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 نابه جایی‌ها در هنگام عملیات آنیل است.

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

- ۳۰- طول عمر قطعه‌ای در دمای  $800^\circ\text{C}$  برابر  $100$  ساعت است. مطابق با رابطه لارسون-میلر انرژی حرکه خروش

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

$$140/7 \quad (1)$$

$$93/8 \quad (2)$$

$$46/9 \quad (3)$$

$$23/4 \quad (4)$$

- ۳۱ - در آنالیز WDS یک نمونه مجهول، از تک کریستال مس برای پراش پرتو ثانویه استفاده شده (صفحه ۲۰۰ با فاصله  $d = 1,8 \text{ آنگستروم}$ ) و پیک  $K\alpha_1$  در زاویه  $\theta = 50^\circ$  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 $\alpha$ ) (keV)	K $\alpha_2$ strong	K $\alpha_1$ very strong	K $\beta_1$ weak	K edge	L $\alpha_1$	L $_{1,1}$ edge
1 H							
2 He							
3 Li	0.06	228			226.5		
4 Be	0.11	114			111		
5 B	0.18	67.6					
6 C	0.28	44.7			43.88		
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	14.810		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	5.796	5.784	94	
16 S	2.31	5.37498	5.37216	5.0316	5.0185		
17 Cl	2.62	4.7307	4.7278	4.4034	4.3971		
18 Ar	2.96	4.19474	4.19180	3.8860	3.87090		
19 K	3.31	3.7445	3.7414	3.4539	3.4385	42.1	
20 Ca	3.59	3.38166	3.35839	3.0897	3.0703	36.33	35.49
21 Sc	4.09	3.0342	3.0309	2.7796	2.782	31.35	
22 Ti	4.51	2.75218	2.74851	2.51391	2.49734	27.42	27.29
23 V	4.95	2.50738	2.50358	2.28440	2.2691	24.26	
24 Cr	5.41	2.293606	2.28970	2.06487	2.07020	21.64	20.7
25 Mn	5.90	2.10578	2.101820	1.91021	1.89643	19.45	
26 Fe	6.40	1.939980	1.936042	1.75661	1.74346	17.59	17.525
27 Co	6.83	1.792860	1.788965	1.62078	1.60815	15.972	15.915
28 Ni	7.47	1.661747	1.657910	1.500135	1.48807	14.561	14.525
29 Cu	8.04	1.544390	1.540562	1.392218	1.38059	13.336	13.288
30 Zn	8.63	1.439000	1.436155	1.28525	1.2834	12.254	12.131

- 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 می‌گذارد.
- ۲) جهت تعیین عناصر حاضر از ناحیه اتلاف انرژی زیاد طیف EELS استفاده می‌شود.
- ۳) روش EELS به ردیابی عناصر سنگین حساس‌تر است زیرا که نسبت سیگنال به نویز بیشتری دارد.
- 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 در

کدامیک از حالات زیر امکان ظهرور دارد؟

- ۱) در میزان تفاضل انرژی‌های قله یک عنصر و قله  $K_\alpha$  سیلیسیوم
- ۲) در میزان جمع انرژی‌های قله یک عنصر و قله  $K_\alpha$  سیلیسیوم
- ۳) در میزان انرژی قله  $K_\alpha$  سیلیسیوم

(۴) موارد ۱ و ۲

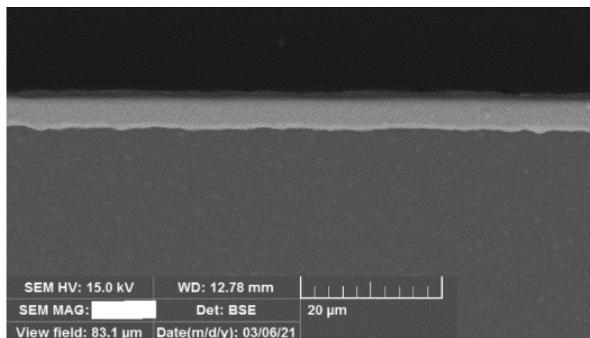
- ۳۴ - برای مطالعه جهت‌های ترجیحی یا بافت (Preferred orientation, Texture) مواد، کدام گزینه روش‌های مناسب را نشان می‌دهد؟

- (۱) مقایسه شدت خطوط پراش پرتو ایکس با یک نمونه راندوم (مرجع)
- (۲) تعیین ناهمسانگردی قائم با محاسبه نسبت کرنش‌ها (R-value) در آزمون کشش
- (۳) استفاده از تصاویر قطبی برای محاسبه ODF (Orientation Distribution Function)
- (۴) محاسبه بافت براساس نقشه توزیع عناصر با آنالیز EDS در میکروسکوپ الکترونی روبشی
- (۱) تعیین ناهمسانگردی صفحه‌ای با محاسبه نسبت کرنش‌ها (R-value) در آزمون کشش
- (۲) (a) مقایسه شدت پیک‌ها در طیف EDS با یک نمونه راندوم (مرجع)
- (b) محاسبه بافت بر اساس نقشه توزیع عناصر با آنالیز EDS در میکروسکوپ الکترونی روبشی
- (c) اندازه‌گیری پهنه‌ای پیک‌ها در الگوی پراش پرتو ایکس و استفاده از رابطه شر
- (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 شر و اندازه‌گیری پهنه‌ای 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؟

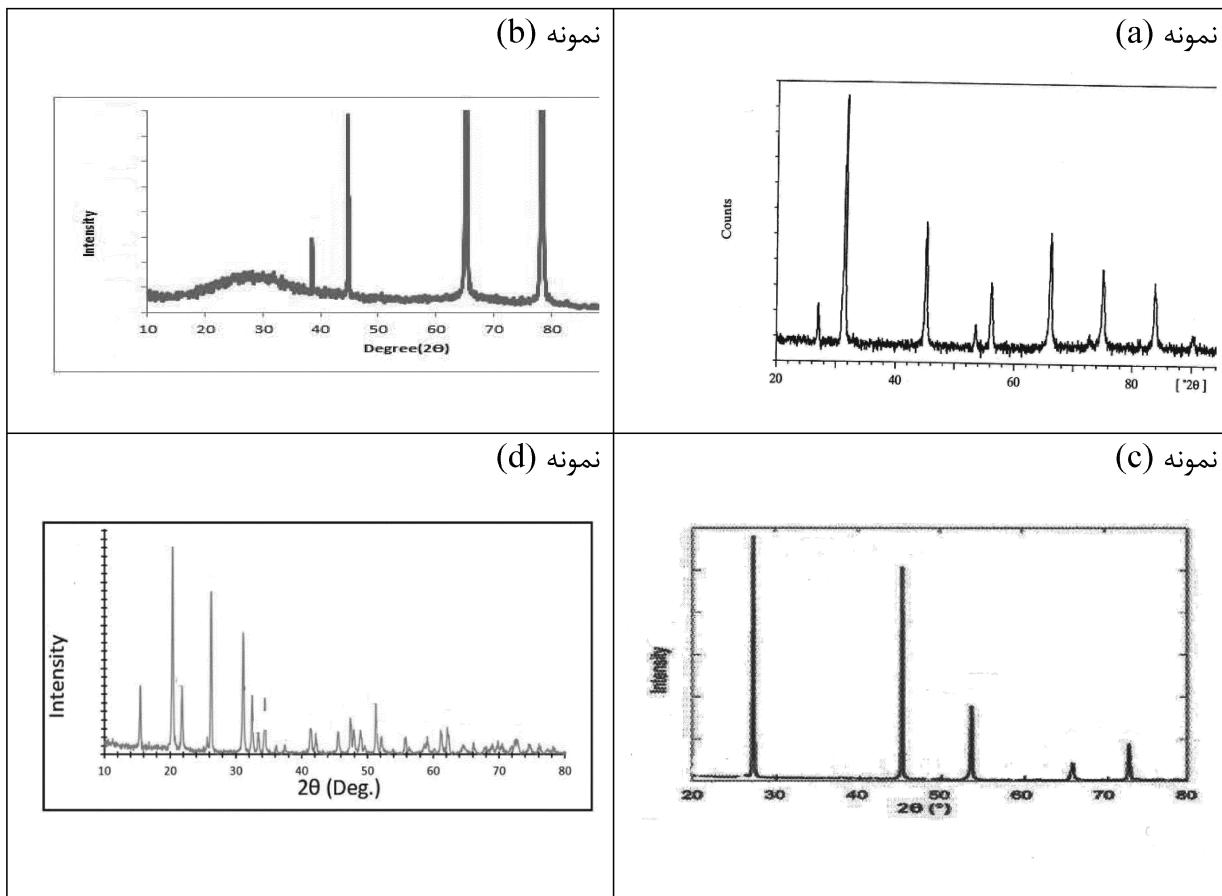
- ۱) میانگین عدد اتمی کم نمونه، مدول الاستیک کم نمونه، کاهش دمای آزمایش، افزایش نقایص بلوری
- ۲) میانگین عدد اتمی زیاد نمونه، مدول الاستیک زیاد نمونه، افزایش دمای آزمایش، افزایش نقایص بلوری
- ۳) میانگین عدد اتمی کم نمونه، مدول الاستیک کم نمونه، افزایش دمای آزمایش، افزایش نقایص بلوری
- ۴) میانگین عدد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

- ۳۶ در مورد ریزساختار یک نمونه پوشش دار در تصویر زیر که با میکروسکوپ الکترونی روشنی 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  $10^{000} \times$  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  $10^{00} \times$  است.
  - (۳) لایه پوشش با ضخامت ۴۰۰ نانومتر، میانگین عدد اتمی کوچکتری نسبت به آلیاز زیرلایه دارد زیرا سیگنال الکترون برگشتی به ترکیب شیمیایی حساس است. بزرگنمایی تصویر حدود  $10^{000} \times$  است.
  - (۴) لایه پوشش با ضخامت ۴ میکرومتر، میانگین عدد اتمی بزرگتری نسبت به آلیاز زیرلایه دارد زیرا سیگنال الکترون برگشتی به ترکیب شیمیایی حساس است. بزرگنمایی تصویر حدود  $10^{00} \times$  است.
- ۳۷ با استفاده از کدام آشکارساز می‌توان اثر سایه‌دار شدن (**shadowing effect**) را در بررسی سطح شکست یک ماده به کمک میکروسکوپی الکترونی روشنی به حداقل رساند؟
- (۱) آشکارساز Everhard Thornley در حالت اعمال بایاس منفی بر قفس فاراده
  - (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 بر قفس فاراده

۳۸- الگوهای پرتو ایکس از چهار نمونه (آلومینیوم، اکسید وانادیم، کربن، نمک طعام) داده شده است. با توجه به مشخصه‌های الگوهای پرتو، 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 وجود مرکزدار

۲) نمونه (a): C با شبکه کریستالی مکعب الماسی

نمونه (b): Al دارای ۵ میکرومتر لایه سطحی اکسید آمورف

نمونه (c): NaCl دارای شبکه کریستالی مکعب با وجود مرکزدار

نمونه (d):  $V_2O_5$  با شبکه کریستالی اورتورومبیک

۳) نمونه (a): NaCl دارای شبکه کریستالی مکعب با وجود 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

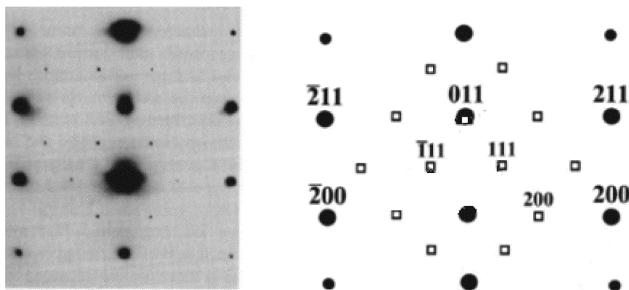
۴) نمونه (a): NaCl دارای شبکه کریستالی مکعب با وجود مرکزدار

نمونه (b): Al دارای ۵ 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 زنگزده، در محدوده  $20^{\circ}$  تا  $100^{\circ}$  درجه، یک بار از لامپ مس (طول موج  $1/5$  آنگستروم) و بار دیگر از لامپ مولیبden (طول موج  $7/10$  آنگستروم) استفاده شده است. اگر ضخامت لایه زنگزده 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 مولیبden، شدت خطوط پراش لایه زنگ ضعیفتر، عمق اثر پرتو بیشتر، تعداد پیکها زیادتر و همپوشانی خطوط پراش بیشتر است.
  - (۴) با لامپ مولیبden، شدت خطوط پراش لایه زنگ قویتر، تعداد پیکها کمتر و همپوشانی خطوط پراش بیشتر است.
- ۴۱ - الگوی پراش الکترونی از ناحیه منتخب، مشتمل بر دو فاز بلوری ارائه شده است. نقاط پراش آنها در کلید شاخص‌گذاری شده با نمادهای دوایر توپر مشکی بزرگ و مربع‌های کوچک توالی تفکیک شده‌اند. کدام مورد درست است؟



**کلید الگو پراش الکترونی**

- (۱) فاصله بین صفحه‌ای ( $20^{\circ}$ ) فاز با نماد مربع تو خالی حدوداً دو برابر فاصله بین صفحه‌ای ( $20^{\circ}$ ) فاز با نماد دواير توپر است و این دو فاز دارای رابطه بلوری مربع تو خالی  $[2\bar{1}0][\bar{1}\bar{1}0]$  دایره توپر  $[2\bar{1}0]$  هستند.
- (۲) فاصله بین صفحه‌ای ( $20^{\circ}$ ) فاز با نماد دواير توپر حدوداً دو برابر فاصله بین صفحه‌ای ( $20^{\circ}$ ) فاز با نماد مربع تو خالی است و این دو فاز دارای رابطه بلوری مربع تو خالی  $[1\bar{1}0][\bar{1}\bar{1}0]$  دایره توپر  $[1\bar{1}0]$  هستند.
- (۳) فاصله بین صفحه‌ای ( $11^{\circ}$ ) فاز با نماد مربع تو خالی حدوداً برابر فاصله بین صفحه‌ای ( $11^{\circ}$ ) فاز با نماد دواير توپر است و این دو فاز دارای رابطه بلوری مربع تو خالی  $[2\bar{1}2][\bar{1}\bar{2}2]$  دایره توپر  $[2\bar{1}2]$  هستند.
- (۴) فاصله بین صفحه‌ای ( $11^{\circ}$ ) فاز با نماد مربع تو خالی حدوداً برابر فاصله بین صفحه‌ای ( $11^{\circ}$ ) فاز با نماد دواير توپر است و این دو فاز دارای رابطه بلوری مربع تو خالی  $[1\bar{1}1][\bar{1}\bar{1}1]$  دایره توپر بزرگ  $[1\bar{1}1]$  هستند.

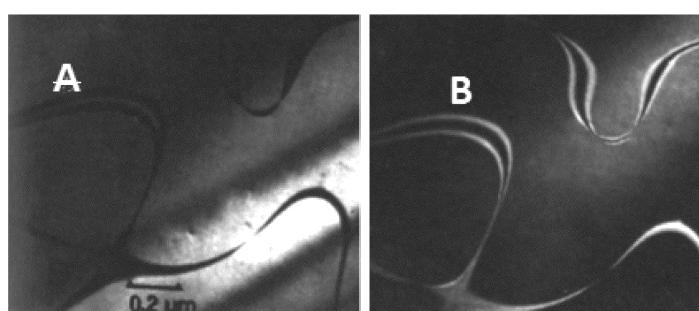
- ۴۲

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



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

- ۴۴

میانگین اندازه نانوذرات یک نمونه پودری با استفاده از میکروسکوپی الکترونی ۵۵ نانومتر گزارش شده و براساس پراش سنجی پرتو ایکس و استفاده از رابطه شر (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 شر اندازه تقریبی کریستالیتها را مشخص می‌سازد.

(۲) اندازه واقعی نانو ذرات حدود ۵۵ نانومتر است زیرا رابطه شر 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 شر بر مبنای پهنهای پیک پراش پرتو ایکس استوار است و با استفاده از زاویه برآگ 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 شر بر مبنای پهنهای پیک پراش پرتو ایکس استوار است و با توجه به پهنهای ناشی از خطای دستگاهی دقت بالایی ندارد.

- ۴۵

شدت نظری پراش پرتو ایکس (111) ساختمان بلوری ترکیب کلرور سزیوم شامل دو یون کلر و سزیوم که یکی در گوشه و دیگری در مرکز ساختمان بلوری مکعبی قرار گرفته، به طور 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



