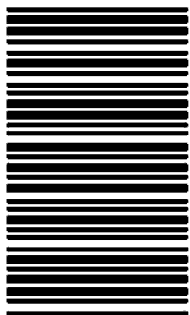


کد کنترل

142

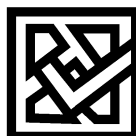
A



142A

صبح جمعه

۱۴۰۲/۱۲/۰۴



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

«در زمینه مسائل علمی، باید دنبال قله بود.»

مقام معظم رهبری

آزمون ورودی دوره‌های کارشناسی ارشد ناپیوسته داخل - سال ۱۴۰۳

مهندسی متالورژی و مواد (کد ۱۲۷۲)

مدت زمان پاسخگویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۱۶۵

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سؤال‌ها

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	زبان عمومی و تخصصی (انگلیسی)	۲۵	۱	۲۵
۲	ریاضی (ریاضی عمومی (۱ و ۲)، معادلات دیفرانسیل، ریاضی مهندسی)	۲۰	۲۶	۴۵
۳	خواص فیزیکی مواد	۲۰	۴۶	۶۵
۴	خواص مکانیکی مواد	۲۰	۶۶	۸۵
۵	شیمی فیزیک و ترمودینامیک	۲۰	۸۶	۱۰۵
۶	خواص مواد مهندسی و بیومتریال‌ها	۲۰	۱۰۶	۱۲۵
۷	شیمی آلی و بیوشیمی	۲۰	۱۲۶	۱۴۵
۸	فیزیولوژی و آناتومی	۲۰	۱۴۶	۱۶۵

توجه: متقاضیان رشته «مهندسی پزشکی» مجاز هستند به اختیار خود، یکی از دو مجموعه دروس (۳، ۴ و ۵) یا (۶، ۷ و ۸) را پاسخ دهند.

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 تنها با مجوز این سازمان مجاز می‌باشد و با متخلفین برابر مقررات رفتار می‌شود.

* 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 پاسخنامه و دفترچه سؤالها، نوع و کد کنترل درج شده بر روی دفترچه سؤالها و پایین پاسخنامه ام را تأیید می‌نمایم.

امضا:

زبان عمومی و تخصصی (انگلیسی):

PART A: Vocabulary

Directions: Choose the word or phrase (1), (2), (3), or (4) that best completes each sentence. Then mark the answer on your answer sheet.

- 1- But at this point, it's pretty hard to hurt my I've heard it all, and I'm still here.
1) characterization 2) feelings
3) sentimentality 4) pain
- 2- Be sure your child wears sunscreen whenever she's to the sun.
1) demonstrated 2) confronted 3) invulnerable 4) exposed
- 3- Many of these popular best-sellers will soon become dated and, and will eventually go out of print.
1) irrelevant 2) permanent 3) fascinating 4) paramount
- 4- The men who arrived in the of criminals were actually undercover police officers.
1) uniform 2) job 3) guise 4) distance
- 5- It was more to take my meals in bed, where all I had to do was push away my tray with its uneaten food and fall back upon my pillows.
1) haphazard 2) reckless 3) convenient 4) vigorous
- 6- His victory sparked a rare wave of in his home country. Nicaraguans poured into the streets, honking car-horns and waving the national flag.
1) serendipity 2) tranquility 3) aspersion 4) euphoria
- 7- He liked the ease and glitter of the life, and the luster on him by being a member of this group of rich and conspicuous people.
1) conferred 2) equivocated 3) attained 4) fabricated

PART B: Cloze Test

Directions: Read the following passage and decide which choice (1), (2), (3), or (4) best fits each space. Then mark the correct choice on your answer sheet.

Roman education had its first "primary schools" in the 3rd century BCE, but they were not compulsory (8) entirely on tuition fees. There were no official schools in Rome, nor were there buildings used specifically for the purpose. Wealthy families (9) private tutors to teach their children

at home, while less well-off children were taught in groups. Teaching conditions for teachers could differ greatly. Tutors who taught in a wealthy family did so in comfort and with facilities; (10) been brought to Rome as slaves, and they may have been highly educated.

- 8- 1) which depending 2) and depended
3) for depended 4) that depended
- 9- 1) have employed 2) employed
3) were employed 4) employing
- 10- 1) some of these tutors could have 2) because of these tutors who have
3) that some of them could have 4) some of they should have

PART C: Reading Comprehension

Directions: Read the following three passages and answer the questions by choosing the best choice (1), (2), (3), or (4). Then mark the correct choice on your answer sheet.

PASSAGE 1:

Bioprinting has exhibited remarkable promises for the fabrication of functional skin substitutes. However, there are some significant challenges for the treatment of full-thickness skin defects in clinical practice. It is necessary to determine bioinks with suitable mechanical properties and desirable biocompatibilities. Additionally, the key for printing skin is to design the skin structure optimally, enabling the function of the skin. The full-thickness skin scaffolds can be prepared with a gradient pore structure constructing the dense layer, epidermis, and dermis by different ratios of bioinks. It can be hypothesized that the dense layer protects the wound surface and maintains a moist environment on the wound surface. By developing a suitable hydrogel bioink formulation (sodium alginate/gelatin/collagen), to simulate the physiological structure of the skin via 3D printing, the proportion of hydrogels is optimized corresponding to each layer. These result reveal that the scaffold has interconnected macroscopic channels, and sodium alginate/gelatin/collagen scaffolds accelerated wound healing, reduced skin wound contraction, and re-epithelialization in vivo. It is expected to provide a rapid and economical production method of skin scaffolds for future clinical applications.

- 11- **When using bioinks,**
1) mechanical properties are repaired
2) the use of hydrogels is necessary
3) mechanical properties must be obtained
4) the use of hydrogel is always along with gelatin
- 12- **According to the passage, bioprinters produce skin.**
1) bioink 2) three-dimensional
3) expensive dense 4) hydrogels with bioink

- 13- According to the passage, which of the following statements is true?
- 1) The gradient pore structure is only present in the bioink.
 - 2) The interconnected macroscopic channels are uniform and rigid.
 - 3) The interconnected scaffolds maintain moisture on the wound surface.
 - 4) The dense sections of the scaffold probably maintain humidity on the wound surface.
- 14- The passage mentions all of the following words EXCEPT
- 1) exoderm
 - 2) epidermis
 - 3) gelatin
 - 4) collagen
- 15- According to the passage, which of the following statements is true?
- 1) Bioprinting is an in vivo technique, with a long history.
 - 2) Bioprinting is a technique only for clinical training.
 - 3) Bioprinting is the only desired technique for skin fabrication.
 - 4) In bioprinting, the proportion of hydrogels should be optimized.

PASSAGE 2:

Solidification processes are familiar to all of us, whether they concern the formation of frost on windows or ice in trays, the freezing of solders in electronic circuits, or the casting of aluminum and steel in industrial practice. Solidification has long represented a major force in human development, and some of the “Ages” of man have ever been classified by the alloys that the inhabitants were able to melt and cast. During the Bronze Age, ca. 4000 BC-1200 BC, copper-based weapons and other artifacts of daily life were common throughout Europe and Asia. However, once it became possible to melt and alloy iron, ca. 1200 BC, this metal quickly replaced bronze for weapons and other applications because of its superior properties. Several variants of steel, the most famous of which is the legendary Damascus steel, were produced in antiquity by mechanical means.

The invention of Bessemer process in 1858 led to the mass production of steel in liquid form, which was then cast into shapes and ingots for wrought processing. This was one of the key inventions of the industrial revolution, and provided the foundation for transportation by rail, and later by automobile. Similarly, the Hall-Heroult process for producing aluminum, invented in 1886, enabled the mass production of aluminum cast products, which in turn gave rise to the aircraft industry in the following century.

The ability to produce these metals in liquid form made it possible to easily manufacture alloys of controlled composition, which could then be cast into either final products or into ingots that, in turn, would be deformed in the solid state into plates, sheets, billets and other wrought products. The solidification process marked the stage of production where the composition and structure were set for all further processing. Through the first half of the 20th century, metallurgists developed an understanding of how the properties of cast products were related to the conditions extant during the solidification process.

- 16- The word “this” in paragraph 2 refers to
- 1) steel
 - 2) liquid form
 - 3) Bessemer process
 - 4) industrial revolution
- 17- According to the passage, which of the following statements is true?
- 1) In casting, solidification is prior to melting.
 - 2) The formation of frost on glass is a solidification process.
 - 3) Solidification processes are completely novel phenomena.
 - 4) The Damascus steel was first introduced in the 20th century A.D.

- 18- The word “antiquity” in paragraph 1 is closest in meaning to
- | | |
|--------------------|--------------|
| 1) ancient times | 2) value |
| 3) mass production | 4) high cost |
- 19- According to the passage, which of the following statements is true?
- 1) Copper is only cast in Europe and Asia.
 - 2) Weapons were produced after the bronze age.
 - 3) Iron deteriorates the solidification properties of copper.
 - 4) Aircraft industry emerged after the production of aluminum castings.
- 20- According to the passage, wrought products mean parts.
- | | | | |
|---------|-------------|------------|-----------|
| 1) cast | 2) deformed | 3) ancient | 4) liquid |
|---------|-------------|------------|-----------|

PASSAGE 3:

By the late 1800’s glass was being produced and used in almost every building across the world. New additives were being put into the recipe which meant that huge cylinders of glass could be blown and then allowed to cool before being cut with diamond. The glass would then be reheated and slumped onto another piece of polished glass which helped to preserve the surface. Things changed at the beginning of the 1870’s when one Mr. William Pilkington (you might recognize the name from Pilkington Glass) invented a machine which revolutionized the production of glass for commercial use, allowing larger sheets of glass to be produced at a quicker pace and for less money. It was the first of many innovative glass production inventions to come from the Pilkington family. Glass manufacturing processes didn’t change much until the late 1950’s when another member of the Pilkington family, Sir Alistar Pilkington, invented the float glass process. This method was a huge turning point for glass production and paved the way for many of the processes we still use today. In the float glass process, molten glass (which reaches temperatures of in excess of 1000 degrees centigrade) is poured continuously from the furnace onto a large shallow bath of molten metal, usually tin. The glass “floats” on top of the tin (which has a much lower melting point), cooling as it spreads. The thickness of the glass produced is controlled by the speed at which the glass is poured. Glass is much less expensive to produce this way and today, 90% of the world’s flat glass is created using the float glass process. Float glass is really versatile, too. Silver backing can be added to create mirrors, laminated glass can be made by adding a plastic interlayer between two sheets, and heating and rapid cooling creates tempered glass. The history of glass is long and some of the earliest processes still remain today, making it one of the oldest crafts in the world. But if there’s one thing, we know for sure... we wouldn’t be without it! The eastern coast of the Mediterranean Sea became the center of glass manufacturing, with Egypt and Syria leading the way. The raw ingredients would be melted together in a workshop to make ingots or raw chunks of usable glass that could be reworked and molded or slumped into different forms. Glassmakers also knew how to stain glass using metallic oxides such as cobalt and copper oxide – colorants that are still used today. Glass making was a very slow process and for a long time it remained largely unchanged, that was until around 100 BC when a Syrian craftsman invented the blowpipe. This revolutionary creation made glass production easier, faster and cheaper. As a result, glass

production flourished in the Roman Empire, spreading throughout all of the countries under its rule, especially Italy.

21- According to the text which one is correct?

- 1) Glass producing process is a very slow and difficult process
- 2) Glass producing process is a very fast and novel process
- 3) Glass producing process is one of the oldest crafts still in use
- 4) Glass producing process was initially a fast process but to improve the quality the process was slowed down

22- The word "slumped" in the passage is closest in meaning to

- 1) coated
- 2) dropped
- 3) produced
- 4) polished

23- According to the passage, which of the following statements is true?

- 1) The blowpipe is a cheap glass.
- 2) The blowpipe is made by a fast process.
- 3) The blowpipe is a novel innovation.
- 4) The use of blowpipe increases the speed of glass production.

24- The word "stain" in the passage is closest in meaning to

- 1) color
- 2) form
- 3) clean
- 4) press

25- According to the passage which of the following statements is true?

- 1) The Roman empire did not let Italians produce glass.
- 2) The Roman empire forced other countries to use glass.
- 3) The Roman empire forced other countries to produce glass.
- 4) The Roman empire was, in a sense, fertile ground for the spread of glass production.

ریاضی (ریاضی عمومی (۱ و ۲)، معادلات دیفرانسیل، ریاضی مهندسی):

۲۶- با فرض $z = 1 + i$ ، مقدار $\operatorname{Re}(z^2 + \frac{1}{z}) - \operatorname{Im}(z + \frac{1}{z^2})$ ، کدام است؟

(۱) $-\frac{1}{2}$

(۲) صفر

(۳) $\frac{1}{2}$

(۴) ۱

۲۷- مقدار $\lim_{x \rightarrow 0^+} (\tan x) \ln(\sin x)$ ، کدام است؟

(۱) $-\frac{1}{2}$

(۲) صفر

(۳) $\frac{1}{2}$

(۴) ۱

۲۸- فرض کنید تابع f از هر مرتبه مشتق پذیر بوده و در تساوی $f''(x) = 3f'(x) - 2f(x)$ صدق کند، اگر $f(0) = 2, f'(0) = 3$ باشد، آنگاه سری مکلورن تابع f ، کدام است؟

$$\sum_{n=0}^{\infty} \frac{x^n (1+x^n)}{n!} \quad (2)$$

$$\sum_{n=0}^{\infty} \frac{(1+2x)x^n}{n!} \quad (1)$$

$$\sum_{n=0}^{\infty} \frac{x^n (1+2^n)}{n!} \quad (4)$$

$$\sum_{n=0}^{\infty} \frac{2^n (1+x^n)}{n!} \quad (3)$$

۲۹- فرض کنید $f(x) = \int x^2 \ln\left(\frac{1-x}{1+x}\right) dx$ ، اگر $f(1) = 0$ ، آنگاه مقدار $f(0)$ کدام است؟

(۱) صفر

(۲) $\frac{1}{4}$ (۳) $\frac{1}{3}$

(۴) ۱

۳۰- مقدار $\lim_{n \rightarrow \infty} \sum_{k=1}^n \frac{1}{n^2} \sqrt{n^2 - k^2}$ ، $(n \in \mathbb{N})$ ، کدام است؟

(۱) صفر

(۲) $\frac{\pi}{4}$

(۳) ۱

(۴) حد وجود ندارد.

۳۱- شعاع همگرایی $\sum_{n=1}^{\infty} c(c+1) \dots (c+n-1) \left(\frac{x}{n}\right)^n$ ، $(c \neq 0)$ ، کدام است؟

(۱) $\frac{e}{|c|}$ (۲) e (۳) $\frac{1}{e}$ (۴) $\frac{|c|}{e}$

۳۲- کدام مورد برای تابع $f(x, y) = 5y^3 - 2x^2 - 7y - x + 3$ درست است؟

(۱) تابع f دو نقطه بحرانی دارد که یکی ماکسیمم نسبی و دیگری زینی است.(۲) تابع f دو نقطه بحرانی دارد که یکی مینیمم نسبی و دیگری زینی است.(۳) تابع f دو نقطه بحرانی دارد که یکی مینیمم نسبی و دیگری ماکسیمم نسبی است.(۴) تابع f دو نقطه بحرانی دارد که هر دو زینی هستند.

۳۳- ذره متحرکی در یک مدار بیضی شکل با ضابطه $\frac{x^2}{9} + \frac{y^2}{4} = 1$ در حال گردش است. بیشینه اندازه سرعت

این ذره متحرک، کدام است؟

(۱) ۱

(۲) ۳

(۳) ۴

(۴) ۹

۳۴- حجم استوانه مستدیر در بسته‌ای ۵ است. اگر مساحت کل استوانه کمینه باشد، آنگاه مقدار مکعب شعاع (R^3) استوانه کدام است؟

$$\frac{5}{2} \quad (1)$$

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

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

$$\frac{5}{4\pi} \quad (4)$$

۳۵- مساحت سطح واقع بر یک پارچه از هذلولیگون $1+x^2 = y^2 - z^2$ که توسط استوانه $x^2 + y^2 = 3$ بریده

می‌شود، چند برابر $\int_1^4 \sqrt{\frac{2x-1}{x}} dx$ است؟

$$2\pi \quad (1)$$

$$\frac{3\pi}{2} \quad (2)$$

$$\pi \quad (3)$$

$$\frac{\pi}{2} \quad (4)$$

۳۶- جواب عمومی معادله دیفرانسیل $dy - y \sin x dx = y \ln(ye^{\cos x}) dx$ کدام است؟

$$\ln(ye^{\cos x}) = ce^x \quad (2)$$

$$\ln(ye^{-\cos x}) = ce^x \quad (1)$$

$$\ln(ye^{-\cos x}) = x + c \quad (4)$$

$$\ln(ye^{\cos x}) = x + c \quad (3)$$

۳۷- دستگاه معادلات دیفرانسیل $(a \neq 0)$ با شرایط اولیه $x(0) = 0$ و $y(0) = b$ مفروض

$$\begin{cases} a \frac{dx}{dt} + y = a \cos t \\ x - \frac{1}{a} \frac{dy}{dt} = \sin t \end{cases}$$

است. اگر جواب دستگاه معادلات، مسیر حرکت متحرکی بر یک بیضی باشد، مقدار b کدام است؟

$$b = 0 \quad (2) \text{ به‌ازای } b = 0$$

$$b \neq 0 \quad (1) \text{ به‌ازای هر } b \neq 0$$

(۴) مسیر حرکت به‌ازای هیچ مقدار b بیضی نیست.

$$a = b \quad (3)$$

۳۸- جواب عمومی معادله دیفرانسیل $(2x+1)^2 y'' + (6x+3)y' - 6y = 0$ ، کدام است؟

$$y = C_1(2x+1)^{-2} + C_2(2x+1)^2 \quad (1)$$

$$y = C_1(2x+1)^2 + C_2(2x+1)^{-3} \quad (2)$$

$$y = C_1(2x+1)^{-1} + C_2(2x+1)^{\frac{3}{2}} \quad (3)$$

$$y = C_1(2x+1)^{-\frac{3}{2}} + C_2(2x+1) \quad (4)$$

۳۹- مقدار انتگرال $\int_0^t (t-x)^4 x^3 dx$ ، کدام است؟

$$\begin{array}{ll} \frac{1}{165} t^{11} & (۲) \\ \frac{1}{165} t^{10} & (۱) \\ \frac{1}{1980} t^{14} & (۴) \\ \frac{1}{1980} t^{12} & (۳) \end{array}$$

۴۰- اگر به ازای هر $n \in \mathbb{N}$ یک چندجمله‌ای لژاندر مرتبه n را نشان دهد، آنگاه مقدار $\int_0^\pi (P_n(\cos t))^2 \sin t dt$ ، کدام است؟

$$\begin{array}{ll} \frac{2}{3} & (۱) \\ \frac{2}{7} & (۲) \\ \frac{1}{7} & (۳) \\ \text{صفر} & (۴) \end{array}$$

۴۱- ضرایب فوریه سینوسی مربوط به سری فوریه تابع $f(x) = (x-2)^2$ که در فاصله $(-2, 2)$ تعریف شده و متناوب با دوره تناوب $p = 4$ می‌باشد، کدام است؟

$$\begin{array}{ll} \frac{16\pi}{n} & (۱) \\ \frac{16(-1)^n}{\pi} & (۲) \\ \frac{16(-1)^n}{n\pi} & (۳) \\ \frac{16\pi(-1)^n}{n} & (۴) \end{array}$$

۴۲- در اثر فرایند جوشکاری در امتداد میله‌ای به طول L ، چشمه (منبع) گرمایی با ضابطه e^{-2x} ظاهر می‌شود. اگر در زمان اولیه، دمای میله $x(L-x)$ درجه سانتی‌گراد، دمای نقطهٔ ابتدا و انتهای آن در همه لحظات، صفر درجه سانتی‌گراد و رسانش (ضریب هدایت) برابر یک باشد، تابع توزیع دما در میله کدام است؟

$$\begin{array}{l} T(x,t) = \frac{x}{4L} e^{-2L} - \frac{1}{4} e^{-2x} + \sum_{n=1}^{\infty} B_n \sin\left(\frac{n\pi x}{L}\right) \exp\left(\frac{-n^2 \pi^2}{L^2} t\right) \quad (۱) \\ T(x,t) = \frac{1}{4L} e^{-2L} - \frac{1}{4} e^{-2x} + \sum_{n=1}^{\infty} B_n \sin\left(\frac{n\pi x}{L}\right) \exp\left(\frac{-n^2 \pi^2}{L^2} t\right) \quad (۲) \\ T(x,t) = \frac{x}{4L} e^{-2L} - \frac{1}{4} e^{-2x} + \sum_{n=1}^{\infty} B_n \cos\left(\frac{n\pi x}{L}\right) \exp\left(\frac{-n^2 \pi^2}{L^2} t\right) \quad (۳) \\ T(x,t) = \frac{1}{4L} e^{-2L} - \frac{1}{4} e^{-2x} + \sum_{n=1}^{\infty} B_n \cos\left(\frac{n\pi x}{L}\right) \exp\left(\frac{-n^2 \pi^2}{L^2} t\right) \quad (۴) \end{array}$$

۴۳- هرگاه اختلاف پتانسیل‌های موجود بین استوانه‌های قائم به شعاع‌های ۵ و ۱۰ به ترتیب ۱۱۰ و ۱۲۰ باشد، پتانسیل هر نقطه بین دو استوانه که با فاصله r از محور استوانه‌ها قرار دارد، کدام است؟

$$\begin{array}{ll} 220 \ln r + 110 & (۱) \\ 110 \ln r + 110 & (۲) \\ \frac{110}{\ln 2} \ln r + 110 \left(1 - \frac{\ln 5}{\ln 2}\right) & (۳) \\ 220 \ln r + 220 \left(1 - \frac{\ln 2}{\ln 5}\right) & (۴) \end{array}$$

۴۴- مقدار $\oint_{|z|+|\bar{z}|=2} \left(\frac{z^3+2}{z} \right) \sin \frac{1}{z} dz$ ، کدام است؟

- (۱) $\frac{2\pi i}{3}$
 (۲) $\frac{\pi i}{3}$
 (۳) $-\frac{\pi i}{6}$
 (۴) $-\frac{\pi i}{3}$

۴۵- مقدار $\int_{-\infty}^{\infty} \frac{1+\cos 2x}{x^2+1} dx$ ، کدام است؟

- (۱) πe^{-2}
 (۲) $\pi(1-e^{-2})$
 (۳) $\pi(e^2-1)$
 (۴) πe^2

خواص فیزیکی مواد:

۴۶- در دیگرام فازی Al-Si، دمای یوتکتیک $557^\circ C$ است. در دمای یوتکتیک، مذاب (با ترکیب ۱۲٪ سیلیسیم) با محلول جامد غنی از آلومینیم (با ترکیب ۱/۵٪ Si) و Si خالص در تعادل هستند. اگر یک سیم از جنس Al خالص به یک پایه از جنس سیلیسیم جوش داده شود، در ریزساختار قسمت پایه ۵٪ مخلوط یوتکتیکی مشاهده می‌شود. ترکیب آلیاژ به کدام مورد، نزدیک‌تر است؟

- (۱) Al-۲٪ Si
 (۲) Al-۵٪ Si
 (۳) Al-۹۵٪ Si
 (۴) Al-۹۸٪ Si

۴۷- کدام مورد، از مشخصات کاربرد انتقالی (ε یا η)، که در مرحله اول عملیات تمپر فولادها تشکیل می‌شوند، نیست؟

- (۱) به صورت ذرات ریز، کروی و منفرد هستند.
 (۲) در داخل تیغه‌های مارتنزیتی تشکیل می‌شوند.
 (۳) فرمول کاربرد ε یا η به صورت Fe_3C یا $Fe_{7/8}C$ است.
 (۴) باعث افزایش محسوس سختی می‌شوند و در دماهای بالاتر، باعث پدیده سختی ثانویه می‌شوند.

۴۸- در صورتی که زاویه تماس جوانه جامد بر روی دیواره قالب از 45° به 6° افزایش یابد، سد جوانه‌زنی غیرهمگن چه تغییری می‌کند؟

- (۱) ۱/۵ برابر افزایش می‌یابد.
 (۲) ۱/۵ برابر کاهش می‌یابد.
 (۳) ۲/۵ برابر کاهش می‌یابد.
 (۴) ۲/۵ برابر افزایش می‌یابد.

۴۹- دو نمونه فولاد کربنی موجود است. نمونه اول از دمای $95^\circ C$ تا زیر دمای M_f کوئنچ شده و نمونه دوم از دمای $95^\circ C$ تا زیر M_s کوئنچ شده و بین دمای M_s و M_f به مدت زمان مشخصی نگه داشته شده و سپس تا زیر M_f سرد می‌شود. مقدار آستنیت باقی‌مانده در کدام نمونه، بیشتر است؟

- (۱) اول
 (۲) دوم
 (۳) در هر دو، یکسان است.
 (۴) در هیچ کدام از نمونه‌ها، آستنیت باقی‌مانده وجود ندارد.

۵۰- کدام مورد، به ترتیب، ساختار فولادهای کوئنچ شده پس از عملیات الف- تمپر در دماهای پایین و زمان کوتاه و ب- تمپر در دماهای بالا و زمان طولانی است؟

(۱) پرلیت - پرلیت

(۲) ماتنزیت تمپر شده - ماتنزیت تمپر شده

(۳) ماتنزیت تمپر شده - سمنتیت کروی در زمینه فریت

(۴) فریت و سمنتیت - سمنتیت کروی در زمینه فریت

۵۱- صفحه‌ای از یک بلور، محورهای a، b و c را به ترتیب در ۴ mm، ۲ mm و ۳ mm قطع می‌کند. نسبت $a_0 : b_0 : c_0 = 2 : 2 : 3$ است. اندیس میلر این صفحه، کدام است؟

(۱) (۱۲۲) (۲) (۲۱۲)

(۳) (۳۲۲) (۴) (۳۳۲)

۵۲- علی‌رغم بزرگ‌تر بودن فضای خالی تتراهدرال نسبت به فضای خالی اکتاهدرال در آهن α ، کربن در فضای خالی اکتاهدرال وارد می‌شود. علت این امر، کدام است؟

(۱) حلالیت کربن در فضای اکتاهدرال، با وارد کردن تنش کمتر به شبکه صورت می‌گیرد.

(۲) حلالیت کربن در فضای اکتاهدرال، سطح انرژی سیستم را بیشتر کاهش می‌دهد.

(۳) تعداد پیوندهای اتمی کربن و آهن در فضای اکتاهدرال، کمتر از تتراهدرال است.

(۴) همه موارد

۵۳- در یک آلیاژ هیپوپوتکتیک $A - 40\% B$ ، درصد کل فازهای یوتکتیک، درست بعد از عبور از خط ایزوترمال، برابر 50% است. در صورتی که مختصات نقطه یوتکتیک $(55^\circ C, 60\% B)$ باشد، ماکزیمم حد حلالیت B در A چند درصد است؟

(۱) ۳۵ (۲) ۲۵

(۳) ۲۰ (۴) ۱۰

۵۴- در صورتی که فرکانس ارتعاشی اتم‌ها در شبکه طلا با شبکه FCC برابر 10^{13} Sec^{-1} باشد، فرکانس پرش جای خالی در دمای 115° کلوین، کدام است؟

$$\Delta H_m = 23 \frac{\text{Kcal}}{\text{mol}}, \exp\left(\frac{\Delta S_m}{R}\right) \approx 1$$

$$\exp(-10) = 5 \times 10^{-5}$$

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

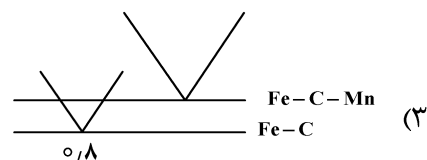
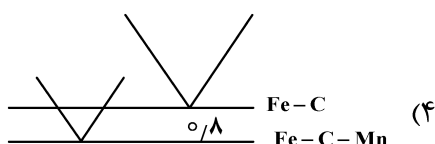
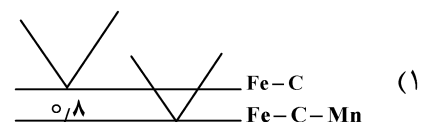
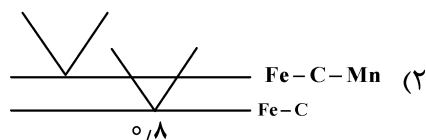
(۱) $6 \times 10^9 \text{ Sec}^{-1}$

(۲) $4 \times 10^9 \text{ Sec}^{-1}$

(۳) $2 \times 10^9 \text{ Sec}^{-1}$

(۴) 10^9 Sec^{-1}

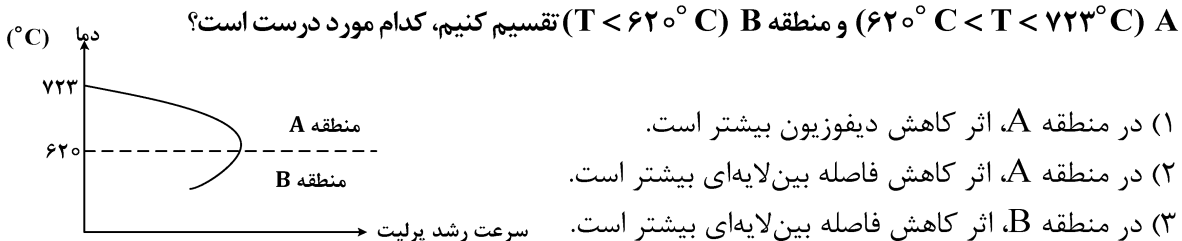
۵۵- با افزودن حدود $2/5$ درصد منگنز به فولاد ساده کربنی (Fe-C)، موقعیت تحول یوتکتوئید به چه صورت تغییر می‌کند؟ (درصد کربن نقطه یوتکتوئید در فولاد ساده کربنی، $0/8$ درصد است.)



۵۶- آلیاژی از Fe-C به صورت تعادلی از دمای $723^{\circ}\text{C} + \Delta T$ در آب کوئنچ شده است. در ساختار آلیاژ تحت این شرایط، ۶۰ درصد وزنی مارتنزیت و ۴۰ درصد وزنی سمنتیت وجود دارد. درصد کربن این آلیاژ، چقدر است؟
 $(\%C)_{\text{Fe}_3\text{C}} = 6.7$

(۱) ۲/۱ (۲) ۳/۱ (۳) ۴/۸ (۴) ۵/۲

۵۷- نمودار دما-سرعت رشد پرلایت، در شکل زیر نشان داده شده است. اگر نمودار را به دو منطقه



محور منطقه سه صفحه (۱۰)، (۱۱) و (۱۲) است؟

(۱) [۱۲۱] (۲) [۲۱۱]
 (۳) [۱۳۱] (۴) [۱۱۲]

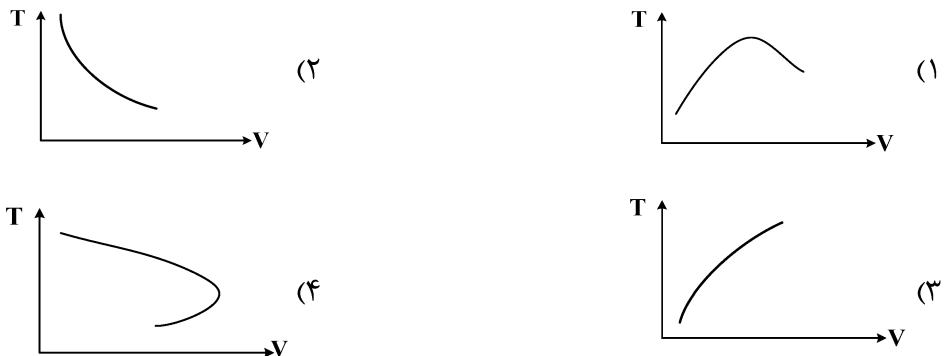
۵۹- در ماده‌ای با ساختمان کریستالی FCC، به‌ازای هر اتم، چند موضع بین‌نشینی وجود دارد؟

(۱) ۱ (۲) ۲
 (۳) ۳ (۴) ۴

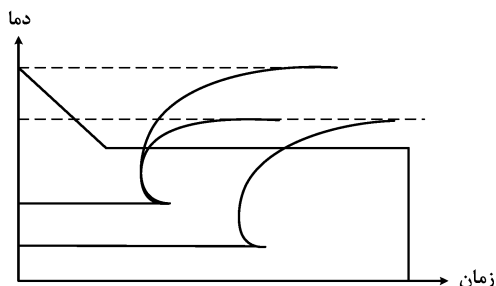
۶۰- در صورتی که در یک سیستم دوتایی هنگام سرد شدن در فشار ثابت برای یک استحاله، درجه آزادی قبل و بعد از استحاله به ترتیب ۲ و ۱ باشد، نوع استحاله کدام است؟

(۱) منوتکتیک (۲) پری تکتیک
 (۳) پری تکتوئید (۴) سین تکتیک

۶۱- منحنی تغییرات سرعت رشد رسوب (V) با دما، کدام است؟

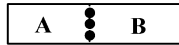
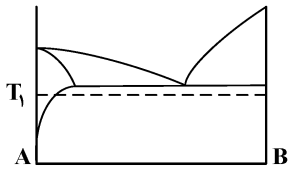


۶۲- نمودار TTT فولادی حاوی ۱/۲ درصد کربن، به صورت زیر است. ساختار نهایی در دمای اتاق، کدام است؟



(۱) فریت و مارتنزیت
 (۲) سمنتیت و پرلایت
 (۳) سمنتیت، مارتنزیت و پرلایت
 (۴) سمنتیت، مارتنزیت و بینیت

۶۳- فرض کنید دیگرام فازی دوتایی عناصر فلزی A و B، مطابق شکل زیر باشد. همانند آزمایش کرکندال، یک زوج نفوذی از فلزات A و B تهیه شده و در فصل مشترک بلوک‌های A و B، سیم‌های نشانگر از جنس یک ماده دیرگداز قرار داده می‌شود. سپس این مجموعه به مدت طولانی در دمای T_1 نگهداری می‌شود. در انتهای آزمایش، کدام نتیجه‌گیری درست است؟



(۱) دمای T_1 ، برای انجام آزمایش کرکندال کافی نیست.

(۲) آزمایش کرکندال در آلیاژهای حاوی نقطه یوتکتیک، قابل انجام نیست.

(۳) نشانگرهای دیرگداز، نسبت به موقعیت اولیه، در سمت چپ مشاهده می‌شوند.

(۴) نشانگرهای دیرگداز، نسبت به موقعیت اولیه، در سمت راست مشاهده می‌شوند.

۶۴- ریزساختار یک فولاد کربنی ساده با ۰/۶ درصد کربن، دارای ۹۰ درصد پرلیت و ۱۰ درصد فریت است. نوع عملیات حرارتی اعمال شده بر روی این فولاد، کدام است؟

(۱) نرمالیزه کردن

(۲) آنیل کردن کامل

(۳) آنیل کردن برای تبلور مجدد

(۴) آنیل کردن برای کروی کردن Fe_3C

۶۵- ریزساختار سه نوع فولاد، در شکل زیر نشان داده شده است. با توجه به شکل، درصد کربن فولادهای A، B

و C به ترتیب کدام است؟

(۱) ۰/۲، ۰/۵۲ و ۰/۸

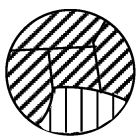
(۲) ۰/۵۲، ۰/۸ و ۰/۲

(۳) ۰/۵۲، ۰/۸ و ۰/۲

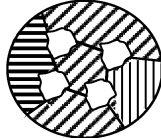
(۴) ۰/۸، ۰/۵۲ و ۰/۲



C



B



A

خواص مکانیکی مواد:

۶۶- یک آلیاژ دما بالا دارای پارامتر لارسون میلر برابر ۲۲۰۰۰، در تنش σ_1 می‌باشد. اگر دمای کاری آن از ۹۰۰ به ۱۰۰۰ درجه کلوین افزایش یابد، با فرض $c = 20$ ، عمر این آلیاژ در ۱۲۰۰ K چند ساعت است؟

(۱) ۹۰

(۲) ۱۰۰

(۳) ۱۲۰

(۴) ۲۰۰

۶۷- چقرمگی شکست یک ماده‌ای $\frac{J}{m^3} = 2 \times 10^3$ و $G_c = 2 \times 10^3$ و $E = 50 \text{ GPa}$ است. اگر تنش اعمالی ۱۰۰ MPa

باشد، طول بحرانی ترک داخلی تقریباً چند میلی‌متر است؟

(۱) ۱۶

(۲) ۳

(۳) ۶

(۴) ۱۲۷

۶۸- در صفحه‌ای سوراخی بیضی شکل با نسبت $a/b = 5$ وجود دارد. اگر این سوراخ به سوراخی دایره‌ای به شعاع a تغییر کند، درصد تغییرات ضریب تمرکز تنش چند است؟

(۱) ۷۲

(۲) ۸۵

(۳) ۲۵

(۴) ۵۰

۶۹- در مورد ضریب حساسیت به نرخ کرنش (m) در مواد سوپرپلاستیک، کدام مورد درست است؟ ($\sigma = c(\dot{\epsilon})^m$)

(۱) $m < 0.1$

(۲) $m > 1$

(۳) $m = 1$

(۴) $m = 0.1$

۷۰- استحکام کششی فولادی 1000 MPa است. نمونه‌ای از این فولاد تحت تنش‌های تناوبی از 200 تا 800 MPa قرار می‌گیرد. مطابق با معیار گودمن استحکام خستگی این فولاد چند MPa است؟

- (۱) ۲۵۰
(۲) ۳۵۰
(۳) ۴۲۵
(۴) ۵۰۰

۷۱- در شرایط تنش صفحه‌ای، چرا با افزایش ضخامت، چقرمگی شکست افزایش می‌یابد؟

- (۱) شعاع منطقه پلاستیک کاهش می‌یابد.
(۲) شعاع منطقه پلاستیک افزایش می‌یابد.
(۳) ماده بیشتری برای تغییر شکل کشسان (الاستیک) موجود است.
(۴) ماده بیشتری برای تغییر شکل مومسان (پلاستیک) موجود است.

۷۲- در فولادها افزودن کدام مورد، دمای تبدیل تردی به نرمی را کاهش می‌دهد؟

- (۱) Al, Si (۲) Al, Mn (۳) Al, V (۴) Ni, Si

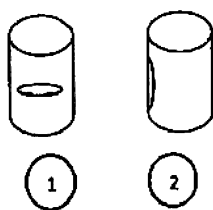
۷۳- کدام مورد در ارتباط با آهنگ خزش نابجایی (در فلزات و بلورهای یونی) با اندازه دانه درست است؟

- (۱) در هر دو مورد مستقل از اندازه دانه است.
(۲) در هر دو مورد با کاهش اندازه دانه زیاد می‌شود.
(۳) در فلزات مستقل، اما در بلورهای یونی با کاهش اندازه دانه زیاد می‌شود.
(۴) در بلورهای یونی مستقل، اما در فلزات با کاهش اندازه دانه زیاد می‌شود.

۷۴- قطعه‌ای دارای سوراخی با مقطع دایره‌ای است و تحت تنش 200 MPa عمود بر قطر سوراخ قرار می‌گیرد. اگر تنش تسلیم قطعه 450 MPa باشد، تنش در رأس این سوراخ چند MPa است؟ (قطر سوراخ در مقایسه با ابعاد قطعه ناچیز است.)

- (۱) ۲۰۰
(۲) ۴۵۰
(۳) ۶۰۰
(۴) ۸۰۰

۷۵- دو مخزن جدار نازک تحت عبور جریان سیال قرار گرفته‌اند. بر روی سطح خارجی مخازن ترک ایجاد شده است. با گذر زمان کدام یک از ترک‌های ایجاد شده سریع‌تر رشد می‌کنند؟



- (۱) با گذر زمان رشد ترک رخ نمی‌دهد. $\sigma_1 = \sigma_2 = 0$
(۲) هر دو ترک هم زمان رشد می‌کنند. $\sigma_1 = \sigma_2$
(۳) ترک مخزن ۱ سریع‌تر از ترک مخزن ۲ رشد می‌کند. $\sigma_2 < \sigma_1$
(۴) ترک مخزن ۲ سریع‌تر از ترک مخزن ۱ رشد می‌کند. $\sigma_2 > \sigma_1$

۷۶- سه نمونه A، B و C از یک ماده، به ترتیب دارای اندازه دانه 30 ، 70 و 110 نانومتر هستند. اگر این نمونه‌ها در دمایی بیشتر از دمای تبلور مجدد نمونه تحت تنش قرار گیرند، کدام مورد در خصوص زمان شکست (t) سه نمونه درست است؟

- (۱) $t_A > t_B > t_C$
(۲) $t_A > t_C > t_B$
(۳) $t_C > t_B > t_A$
(۴) $t_A = t_B = t_C$

۷۷- مقدار تنش برشی منعکس شده بحرانی برای یک ماده در دمای مشخص

- (۱) ثابت می‌ماند.
(۲) با افزایش زمان کاهش می‌یابد.
(۳) با افزایش زمان افزایش می‌یابد.
(۴) با افزایش زمان به شدت کاهش می‌یابد.

۷۸- رابطه بین بردار برگرز در یک نابجایی و شعاع اتمی، کدام رابطه است؟

$$b = 2r \quad (1)$$

$$b = \frac{2r}{\sqrt{2}} \quad (2)$$

$$b = \frac{4r}{\sqrt{3}} \quad (3)$$

$$b = \frac{4r}{\sqrt{2}} \quad (4)$$

۷۹- اگر چگالی نابجایی‌های موجود در دو فلز کاملاً مشابه، یکسان باشد ولی در یکی فقط نابجایی لبه‌ای و در دیگری فقط نابجایی پیچی داشته باشیم، کدام مورد درست است؟

(۱) سختی هر دو فلز برابر است.

(۲) فلز با نابجایی پیچی سخت‌تر است.

(۳) فلز با نابجایی لبه‌ای سخت‌تر است.

(۴) سختی ارتباطی با نوع نابجایی‌ها ندارد.

۸۰- شعاع اتمی نیکل (FCC) برابر 0.125 nm است. اگر چگالی نابجایی‌ها ثابت و برابر $\frac{1}{2} \times 10^8 \text{ cm}^{-2}$ فرض شود

و میزان متوسط حرکت نابجایی‌ها 0.4 میلی‌متر باشد، میزان کرنش برشی ایجادشده کدام مورد است؟

$$0.05 \quad (1)$$

$$0.07 \quad (2)$$

$$0.1 \quad (3)$$

$$0.14 \quad (4)$$

۸۱- کدام مورد در خصوص رفتار سوپرپلاستیک یک ماده، درست است؟

(۱) دانه ریز، دمای تغییر شکل کم

(۲) دانه درشت، دمای تغییر شکل کم

(۳) دانه درشت، دمای تغییر شکل زیاد

(۴) دانه ریز، دمای تغییر شکل زیاد

۸۲- یک آلیاژ چندبلوری دارای تنش اصطکاکی شبکه 50 MPa و پارامتر قفل‌شوندگی مرزدانه $75 \text{ MPa}\sqrt{\text{m}}$

است. در صورتی که تنش تسلیم آن 150 MPa باشد، دانسیته نابجایی‌ها $\left(\frac{1}{\text{m}}\right)$ کدام است؟

$$4.34 \quad (1)$$

$$1.77 \quad (2)$$

$$2.17 \quad (3)$$

$$3.54 \quad (4)$$

۸۳- تنش و کرنش ماده‌ای طبق رابطه $\sigma = \sigma_0 + K\varepsilon$ ، در ارتباط است. فرض می‌کنیم گلوبی شدن در آزمایش

کشش از نقطه ماکزیمم بار شروع می‌شود، کرنش آن در حالت $\sigma = 250 + 350\varepsilon$ کدام است؟

$$0.2 \quad (1)$$

$$0.22 \quad (2)$$

$$0.28 \quad (3)$$

$$0.19 \quad (4)$$

۸۴- کار حاصل از تنش حرارتی بر واحد حجم در یک میله فولادی به قطر 10 mm و به طول یک متر، اگر اختلاف

دما در اثر گرم و سرد کردن برابر 100°C باشد، چند MPa است؟

$$E = 2 \times 10^5 \text{ MPa}, \quad \alpha = 12 \times 10^{-6} \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}$$

$$0.120 \quad (1)$$

$$0.144 \quad (2)$$

$$0.240 \quad (3)$$

$$0.904 \quad (4)$$

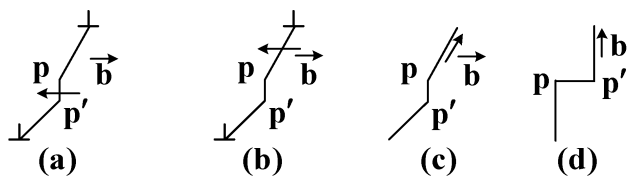
۸۵- جاک PP' در کدام نابجایی‌ها متحرک بوده و به راحتی با بقیه نابجایی حرکت می‌کند؟

a, b (۱)

c, d (۲)

d (۳)

c (۴)



شیمی فیزیک و ترمودینامیک:

۸۶- در صورتی که انرژی آزاد مولار یک محلول دوتایی A - B، در دما و فشار ثابت بر حسب X_B ، به صورت زیر باشد:

$$G = 30 - 7X_B - 4X_B^2$$

انرژی آزاد مولار جزء A (\bar{G}_A)، برابر کدام مورد است؟

$$(1) \quad 30 - 4X_B^2 \quad (2) \quad 30 - 4X_B$$

$$(3) \quad 30 + 4X_B^2 \quad (4) \quad 30 + 4X_B$$

۸۷- یک مول مس خالص مذاب و ۹ مول نیکل خالص مذاب، با هم محلول ایده آل مذاب در دمای 1800 K را تشکیل داده اند. تغییر انرژی آزاد یک مول مس، بر حسب کالری، چقدر است؟

$$(\ln A = 2.3 \log A), \quad R = 2 \frac{\text{cal}}{\text{mol.k}}$$

$$(1) \quad -7280 \quad (2) \quad -8280$$

$$(3) \quad 3600 \quad (4) \quad -12800$$

۸۸- معادله فشار بخار مذاب ماده ای، از رابطه زیر پیروی می کند. اختلاف بین ظرفیت حرارتی یک مول از این فلز

در دو حالت مذاب و بخار، چند کالری بر درجه کلوین است؟ ($R = 2 \frac{\text{cal}}{\text{mol.k}}$)

$$\ln P(\text{atm}) = \frac{-32000}{T} - 0.8 \ln T + 16 \quad \left(\frac{dP}{dT} = \frac{\Delta H}{T\Delta V} \right) \text{ (راهنمایی)}$$

$$(1) \quad 1.6 \quad (2) \quad 16$$

$$(3) \quad 1600 \quad (4) \quad 16000$$

۸۹- اگر با تشکیل یک مول آلیاژ با قاعده A - B ۵۰٪ در دمای 527°C ، 1600 کالری گرما آزاد شود، اکتیویته B در این آلیاژ در دمای فوق، به کدام عدد نزدیک تر است؟ (e عدد نپر و تقریباً برابر ۳ و ثابت گازها را تقریباً

۲ کالری بر مول درجه کلوین در نظر بگیرید.) ($\alpha_i = \frac{\ln \gamma_i}{(1-x_i)^2}$ و برای محلول باقاعده ثابت است.)

$$(1) \quad 0.08 \quad (2) \quad 0.17$$

$$(3) \quad 0.33 \quad (4) \quad 0.67$$

۹۰- چنانچه یک مول A را در محلول $A - 40\% B$ حل کنیم، ۲۰ کالری گرما آزاد می شود، اگر گرمای تشکیل یک مول از این محلول ۳۰ کالری باشد و آنتالپی B خالص ۲۰ کالری، آنتالپی B در این محلول، چند کالری است؟

$$\Delta H^M = X_A \Delta \bar{H}_A^M + X_B \Delta \bar{H}_B^M$$

$$(1) \quad 103 \quad (2) \quad 105$$

$$(3) \quad 107 \quad (4) \quad 109$$

۹۱- در نمودار دوتایی A - B، ترکیبات استوکیومتری A_3B ، AB و AB_3 مشاهده می شود. در دمای 227°C در محدوده $X_B > 0.75$ ، اکتیویته B نسبت به استاندارد B مذاب و خالص، تقریباً چقدر است؟

$$L_f^B = 4000 \frac{\text{cal}}{\text{mol}}, \quad T_m^B = 227^\circ\text{C}, \quad R = 2 \frac{\text{cal}}{\text{mol.k}}, \quad \Delta G_f^\circ = L_f \left(1 - \frac{T}{T_m}\right), \quad e \approx 3$$

$$(1) \quad 0.1 \quad (2) \quad 0.3$$

$$(3) \quad 0.5 \quad (4) \quad 0.9$$

۹۲- در سیستم دوتایی Bi-Cd، Bi و Cd در حالت جامد در یکدیگر کاملاً نامحلول هستند. آلیاژ مذابی حاوی $X_{Cd} = 0.3$ را از دمای بالا به آرامی تا دمای $527^\circ C$ سرد می‌کنیم. اکتیویته Bi در مذاب، نسبت به حالت استاندارد جامد خالص و همچنین اکتیویته Bi در مذاب، نسبت به حالت استاندارد مذاب خالص، به ترتیب، به کدام مورد نزدیک‌تر است؟

$$T_m^{Bi} = 727^\circ C, \quad L_f^{Bi} = 6400 \frac{J}{mole} \quad \exp(0.2) = 1.2, \quad \Delta G_f^\circ = L_f \left(1 - \frac{T}{T_m}\right)$$

(۱) 0.7 و 0.3 (۲) 1 و 0.7
(۳) 1 و 0.8 (۴) 1 و 1

۹۳- در راکتور تولید آهن در فشار ثابت، اجزای $FeO(s)$ ، $O_2(g)$ ، $CO(g)$ ، $CO_2(g)$ ، $Fe(l)$ ، $C(s)$ در حال تعادل وجود دارند. درجه آزادی (F) و تعداد واکنش‌های مستقل (R)، کدام مورد است؟

(۱) $R = 3$ و $F = 0$ (۲) $R = 3$ و $F = 1$
(۳) $R = 4$ و $F = 2$ (۴) $R = 4$ و $F = 3$

۹۴- فلز B را در فلز A حل نموده و آلیاژی ساخته‌ایم که رفتار B در A، هنری می‌باشد. در صورتی که تغییر انرژی آزاد مولار جزء B از رابطه زیر پیروی کند، گرمای ناشی از انحلال 0.2 درصد اتمی فلز B در فلز A، تقریباً

$$\Delta \bar{G}_B^M = RT \ln X_B + 600 X_A^2 \quad \left(\frac{\partial(\frac{G}{T})}{\partial T} = -\frac{H}{T^2}\right) \text{ (رابطه گیبس - هلمهولتز)}$$

- (۱) صفر
(۲) $1/2$
(۳) 12
(۴) 120

۹۵- در محلول دوتایی A-B در دمای $727^\circ C$ ، رابطه زیر برقرار است:

$$\Delta H^M = 16000 X_A X_B \left(\frac{J}{mole}\right)$$

انتالپی اضافی جزو A در محلول حاوی یک مول A و یک مول B در دمای $1227^\circ C$ ، چند کیلوژول است؟

$$R = 8 \left(\frac{J}{mol.K}\right)$$

- (۱) 12
(۲) 6
(۳) 4
(۴) 8

۹۶- وقتی 414 گرم سرب با دمای 127 درجه سانتی‌گراد را به داخل 180 گرم آب با دمای 27 درجه سانتی‌گراد که به صورت بی‌دررو نگهداری می‌شود، بیندازیم، دمای تعادلی تقریباً چه مقدار است؟

$$M_{Pb} = 207 \frac{gr}{mol}, M_{H_2O} = 18 \frac{gr}{mol}, C_P^{H_2O} = 75 \frac{J}{K}, C_P^{Pb} = 25 \frac{J}{K}$$

- (۱) 200 (۲) 250
(۳) 300 (۴) 350

۹۷- یک مول از یک گاز ایده آل تک‌اتمی در فشار ثابت، در معرض یک انبساط برگشت پذیر قرار می‌گیرد. در طی

این فرایند انتروپی گاز به میزان $20 \frac{J}{K}$ افزایش می‌یابد و گاز J ۲۰۰۰ گرما دریافت می‌کند. دمای اولیه و

نهایی گاز بر حسب کلین، تقریباً چقدر است؟

$$R = 8 \frac{J}{mol.K}$$

$$e = 3$$

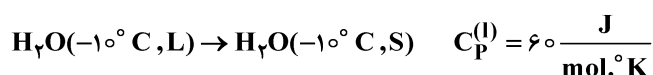
(۱) ۷۵ و ۲۵

(۲) ۱۵۰ و ۲۵

(۳) ۷۵ و ۵۰

(۴) ۱۵۰ و ۵۰

۹۸- تغییر انتروپی محیط در تحول غیر برگشت پذیر زیر، در فشار ثابت بر حسب ژول بر مول درجه کلین، چقدر است؟



(۱) ۲۰

(۲) ۲۵



(۳) ۳۵

(۴) ۴۰

۹۹- محفظه‌ای به وسیله دیواره نازکی به دو قسمت با حجم‌های مساوی تقسیم شده است. در یک قسمت، ۳ مول

گاز A و در طرف دیگر، ۲ مول گاز A قرار دارد. اگر دیواره ناگهان پاره شود و گاز دو قسمت مخلوط گردد،

تغییر انتروپی حرارتی ناشی از این تحول، کدام است؟ (گاز A ایده آل فرض شود.)

(۱) $5R \ln 2$

(۲) $-5R \ln 2$

(۳) $3R \ln 6 + 2R \ln 4 - 5R \ln 5$

(۴) $5R \ln 5 - 3R \ln 3 - 2R \ln 2$

۱۰۰- به یک گاز کامل تک‌اتمی در حجم ثابت، ۲۰۰ کالری گرما داده می‌شود. مقدار تغییر انتالپی این گاز، بر حسب کالری،

چقدر خواهد بود؟

(۱) ۷۵۷

(۲) ۳۳۳

(۳) ۲۱۳

(۴) ۲۰۰

۱۰۱- مخلوطی از دو گاز A و B، در فشار یک اتمسفر و دمای $27^\circ C$ در ظرفی به حجم 300 میلی لیتر قرار دارد.

اگر مول جزئی A در مخلوط $X_A = 0.2$ باشد و گازها ایده آل فرض شوند، جرم مخلوط گاز، چند گرم است؟

$$M_A = 10, \quad M_B = 50$$

(۱) ۰/۲۲

(۲) ۰/۳۸

$$R = 82 \frac{cm^3 \cdot atm}{mol.K}$$

(۳) ۰/۵۱

(۴) ۰/۶۴

۱۰۲- اگر انتروپی گاز A از رابطه زیر پیروی کند، با توجه به قانون دوم ترمودینامیک مقدار C_p این گاز در دمای

$25^\circ C$ بر حسب ژول بر کلین، کدام مورد است؟

$$S = 36 + 23 \log T \left(\frac{J}{K} \right)$$

(۱) ۱۰

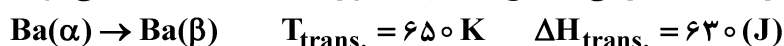
$$\ln 10 \cong 2.3$$

(۲) ۱

(۳) ۲۰

(۴) ۲

۱۰۳- در نظر بگیرید ۱ مول باریوم β در دمای ۶۰۰ کلوین قرار دارد. ناگهان این مقدار دچار استحاله فازی شده و به باریوم α تبدیل می‌شود. اگر چنین استحاله‌ای در محفظه‌ای بی‌دررو رخ دهد، چه کسری از فاز β به α تبدیل می‌شود؟



$$C_p(\alpha) = -4 + 2T \left(\frac{\text{J}}{\text{mol.K}} \right)$$

$$C_p(\beta) = -5 + 0.1T \left(\frac{\text{J}}{\text{mol.K}} \right)$$

(۱) از فاز بتا به آلفا تبدیل می‌شود. (۲) از فاز بتا به آلفا تبدیل می‌شود.

(۳) هیچ بخشی از فاز بتا به آلفا تبدیل نمی‌شود. (۴) تمامی فاز بتا به آلفا تبدیل می‌شود.

۱۰۴- برای تغییر بازده یک ماشین حرارتی، دو حالت زیر در نظر گرفته می‌شود. در کدام حالت، بازده ماشین حرارتی افزایش بیشتری می‌یابد؟

حالت ۱: دمای منبع سرد ماشین حرارتی، به اندازه ΔT کاهش می‌یابد.

حالت ۲: دمای منبع گرم ماشین حرارتی به اندازه ΔT افزایش می‌یابد.

(۱) حالت ۱ (۲) حالت ۲

(۳) هر دو، یکسان است. (۴) بستگی به مقدار ΔT دارد.

۱۰۵- کدام مورد، درست است؟ (۳، نشان دهنده مسیر برگشت پذیر است.)

$$Q - w = Q_r - w_r \quad (۱) \quad Q - w = Q_r - w \quad (۲)$$

$$Q_r - w = Q - w_r \quad (۳) \quad Q_r - w = Q - w_r \quad (۴)$$

خواص مواد مهندسی و بیومتریال‌ها:

۱۰۶- کدام ویژگی زیر، ویژگی ذاتی یک ماده نیست؟

(۱) دانسیته (۲) مدول الاستیک

(۳) زیست‌سازگاری (۴) استحکام کششی

۱۰۷- واحدهای سازنده زنجیره پلیمری آلجینات، کدام جفت‌مونومر است؟

(۱) ساکارز و گلوکز (۲) مالتوز و گالاکتوز

(۳) گالاکتوز و گلوکز (۴) مانورونیک و گلوکورونیک اسید

۱۰۸- براساس رابطه گریفیث، استحکام شکست یک ماده سرامیکی حاوی ترک درونی، به کدام پارامتر بستگی ندارد؟

(۱) کرنش شکست (۲) انرژی سطحی ترک

(۳) مدول یانگ (۴) طول ترک

۱۰۹- کدام پلیمر، به روش پلیمریزاسیون افزایشی، سنتز می‌شود؟

(۱) پلی‌کربنات (۲) پلی‌وینیل کلراید

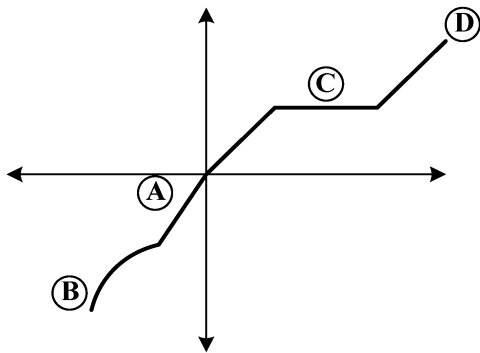
(۳) پلی‌لاکتیک‌اسید (۴) پلی‌هیدروکسی بوتیرات

۱۱۰- فرایند ایجاد پیوندهای عرضی برای تولید هیدروژل‌ها به ترتیب باعث کدام تغییر در $\tan \delta$ و مدول ذخیره می‌شود؟

(۱) افزایش - افزایش (۲) کاهش - کاهش

(۳) کاهش - کاهش (۴) کاهش - افزایش

۱۱۱- در نمودار تنش - کرنش یک کامپوزیت (نمودار زیر)، کدام ناحیه، **Densification** را نشان می‌دهد؟



- (۱) A
(۲) B
(۳) C
(۴) D

۱۱۲- در اثر تبدیل آهن به اکسید آهن، میزان تغییرات حجمی به ترتیب به چه صورت و تقریباً چند درصد است؟

$$\left(\rho_{\text{FeO}} = 6 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \text{ و } \rho_{\text{Fe}} = 8 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \text{ و } M_{\text{Fe}} = 56 \frac{\text{g}}{\text{mol}} \right)$$

- (۱) افزایش - ۷۰
(۲) افزایش - ۵۰
(۳) کاهش - ۷۰
(۴) کاهش - ۵۰

۱۱۳- افزودن اجزای دگرگون‌ساز شبکه به شیشه سیلیسی، چه تغییری در چگالی آن ایجاد می‌کند؟

- (۱) کاهش
(۲) افزایش
(۳) ابتدا کاهش و سپس افزایش
(۴) ابتدا افزایش و سپس کاهش

۱۱۴- باند اتري در اثر برهم‌کنش بین کدام‌یک از موارد زیر، ایجاد می‌شود؟

- (۱) الکل با ایزوسیانات
(۲) آمین با ایزوسیانات
(۳) الکل با اپوکسید
(۴) الکل با کربوکسیلیک‌اسید

۱۱۵- کدام نوع از کلسیم فسفات، انحلال‌پذیری بالاتری نسبت به سایرین دارد؟

- (۱) AP
(۲) TTCP
(۳) α -TCP
(۴) β -TCP

۱۱۶- کدام‌یک از پلیمرهای زیر، بالاترین درصد بلورینگی را دارند؟

- (۱) پلی‌کاپرولاکتون
(۲) پلی‌لاکتیک‌اسید
(۳) پلی‌هیدروکسی بوتیرات
(۴) پلی‌گلایکولیک‌اسید

۱۱۷- به کدام دلیل، نمی‌توان از ژلاتین متاکریلات در چاپ سه‌بعدی زیستی در محیط اتمسفری استفاده کرد؟

- (۱) حساسیت پخت به اکسیژن
(۲) عدم حلالیت آغازگر
(۳) تبخیر حلال در شرایط محیطی
(۴) حساسیت به نور

۱۱۸- غوطه‌وری در کدام مورد، مقاومت به خوردگی آلیاژهای منیزی را افزایش می‌دهد؟

- (۱) کربونیک‌اسید
(۲) سولفوریک‌اسید
(۳) هیدروکلوریک‌اسید
(۴) هیدروفلوریک‌اسید

۱۱۹- در کدام‌یک از روش‌های چاپ سه‌بعدی، حتماً باید از پلیمر با قابلیت پخت نوری استفاده کرد؟

- (۱) FDM
(۲) DIW
(۳) SLA
(۴) SLS

۱۲۰- کدام‌یک از سامانه‌های زیر، قابلیت رهایش درجه صفر با استفاده از مکانیزم نفوذ را دارد؟

- (۱) مخزنی، غلظت‌دار و بیشتر از غلظت اشباع
(۲) مخزنی، غلظت‌دار و کمتر از غلظت اشباع
(۳) ماتریسی، غلظت‌دار و بیشتر از غلظت اشباع
(۴) ماتریسی، غلظت‌دار و کمتر از غلظت اشباع

۱۲۱- اگر ۱۰۰ روز طول بکشد تا ۵۰٪ یک ایمپلنت استخوانی با استخوان مجاور یکپارچه شود، اندیس زیست‌فعالی آن، کدام است؟

- (۱) ۰/۵ (۲) ۱ (۳) ۱/۵ (۴) ۲

۱۲۲- آنزیم آمیلاز، کدام یک از باندهای زیر را تخریب می‌کند؟

- (۱) اوره‌ای (۲) استری (۳) آمیدی (۴) آ-گلیکوزیدیکی

۱۲۳- در استفاده از کدام یک از مواد زیر به‌عنوان ایمپلنت استخوانی، احتمال Stress Shielding در محل کاشت کاهش می‌یابد؟

- (۱) ZrO_2 (۲) Al_2O_3 (۳) $Ti-6Al-4V$ (۴) $Co-Cr-Mo$

۱۲۴- در تشکیل هیدروژل‌هایی از آلجینات و کیتوسان از طریق برهم‌کنش‌های الکترواستاتیک، کدام شرایط زیر بهتر است برقرار باشد؟

- (۱) pH محلول از PK_a آلجینات بیشتر و از PK_a کیتوسان بیشتر باشد.
 (۲) pH محلول از PK_a آلجینات بیشتر و از PK_a کیتوسان کمتر باشد.
 (۳) pH محلول از PK_a آلجینات کمتر و از PK_a کیتوسان کمتر باشد.
 (۴) pH محلول از PK_a آلجینات کمتر و از PK_a کیتوسان بیشتر باشد.

۱۲۵- در کامپوزیت نانوذرات گرافن اکساید-الیاف پلی‌کاپرولاکتون، توزیع نانوذرات بهتر است با چه آنالیزی بررسی شود؟

- (۱) SIMS (۲) SAXS (۳) EDAX (۴) TEM

شیمی آلی و بیوشیمی:

۱۲۶- ترتیب افزایش قدرت بازی ترکیب‌های زیر، کدام است؟

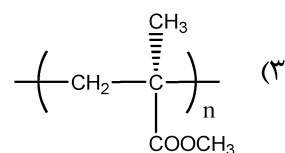
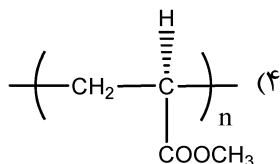
$(CH_3CH_2CH_2)_3N$ ، $(CH_3CH_2)_3N$ ، $(CH_3)_3N$

A B C

- (۱) $C > B > A$ (۲) $C > A > B$

- (۳) $B > A > C$ (۴) $A > B > C$

۱۲۷- فرمول ساختاری پلی‌متیل متاکریلات (PMMA)، کدام است؟



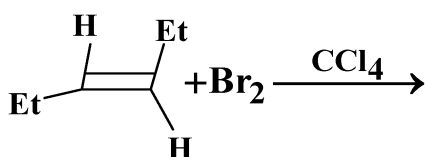
۱۲۸- محصول واکنش روبه‌رو، کدام است؟

- (۱) یک ترکیب مزو

- (۲) یک مخلوط راسمیک

- (۳) یک زوج دیاسترنومری

- (۴) مخلوطی از راسمیک و ترکیب مزو



۱۲۹- با توجه به واکنش زیر، مکانیسم و محصول واکنش کدام است؟
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{OH}^- \xrightarrow{\text{الکل}} ?$

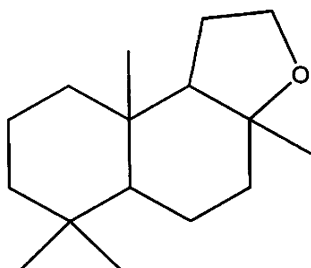
(۱) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ، $\text{S}_{\text{N}}1$ بوتانول

(۲) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ، $\text{S}_{\text{N}}1$ بوتانول

(۳) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ، $\text{S}_{\text{N}}2$ بوتانول

(۴) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ، $\text{S}_{\text{N}}2$ بوتانول

۱۳۰- ترکیب روبه‌رو، دارای چند مرکز کایرال (سایت فعال نوری) است؟



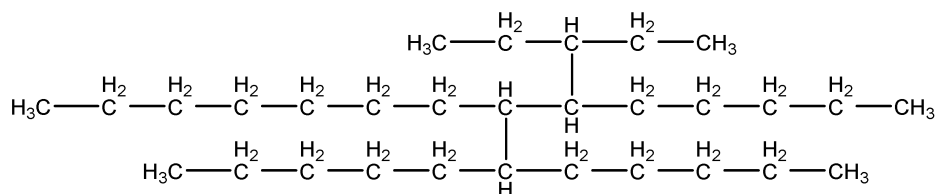
(۱) ۳

(۲) ۴

(۳) ۵

(۴) ۶

۱۳۱- نام درست ترکیب زیر به روش آیوپاک، کدام مورد است؟



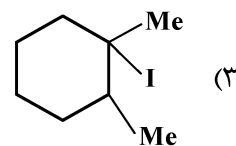
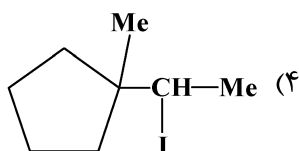
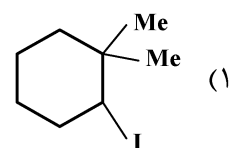
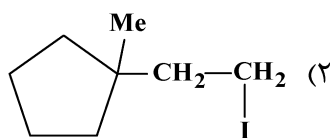
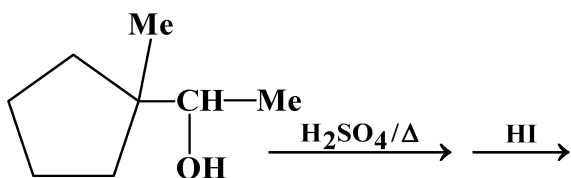
(۱) ۶-پنتیل-۷-آندکیل تترادکان

(۲) ۸-(۱-پنتیل هگزیل)-۹-پنتیل پنتادکان

(۳) ۶-(۱-هگزیل پنتیل)-۷-(۱-اتیل پروپیل) تترادکان

(۴) ۶-(۱-اتیل پروپیل)-۷-(۱-پنتیل هگزیل) تترادکان

۱۳۲- محصول نهایی واکنش زیر کدام است؟



۱۳۳- در اثر سوختن کامل یک هیدروکربن اشباع، ۲۱۶ گرم آب تولید می‌شود. هیدروکربن مورد نظر، کدام است؟

(۴) دودکان

(۳) دکان

(۲) آندکان

(۱) اکتان

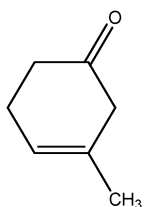
۱۳۴- نام درست ترکیب روبه‌رو به روش آیوپاک، کدام مورد است؟

(۱) ۳-متیل-۳-سیکلوهگزن-۱-اون

(۲) ۲-متیل-۱-سیکلوهگزن-۴-اون

(۳) ۳-متیل-سیکلوهگزنون

(۴) ۱-متیل-سیکلوهگزنون



- ۱۳۵- معرف تاللز (نیترا نقره آمونیاکی) در مجاورت کدام ترکیب آلی زیر، تشکیل آمینه می‌دهد؟
 (۱) استوفنون (۲) پنتانال (۳) آدیپیک اسید (۴) هگزامتیلن دی‌آمین
- ۱۳۶- کدام ایزومرهای فضایی در موجودات زنده به ترتیب برای آمینواسیدها و کربوهیدرات‌ها، غالب هستند؟
 (۱) D و D (۲) L و L (۳) L و D (۴) D و L
- ۱۳۷- کدام اسید آمینه، تأثیر بیشتری در زنجیره پروتئینی دارد؟
 (۱) پرولین (۲) گلیسین (۳) سیستئین (۴) تریپتوفان
- ۱۳۸- شاخص آب‌گریزی (Hydrophathy index) کدام یک از اسیدهای آمینه زیر، از همه بیشتر است؟
 (۱) آلانین (۲) ایزولوسین (۳) تیروزین (۴) لیزین
- ۱۳۹- در خصوص ساختار آلفا - کراتین، کدام مورد درست است؟
 (۱) از دو مارپیچ آلفای چپ‌گرد تشکیل شده که در هم تابیده شده و نوعی ابر مارپیچ چپ‌گرد شکل داده‌اند.
 (۲) از دو مارپیچ آلفای چپ‌گرد تشکیل شده که در هم تابیده شده و نوعی ابر مارپیچ راست‌گرد شکل داده‌اند.
 (۳) از دو مارپیچ آلفای راست‌گرد تشکیل شده که در هم تابیده شده و نوعی ابر مارپیچ راست‌گرد شکل داده‌اند.
 (۴) از دو مارپیچ آلفای راست‌گرد تشکیل شده که در هم تابیده شده و نوعی ابر مارپیچ چپ‌گرد شکل داده‌اند.
- ۱۴۰- کدام پلی‌ساکارید زیر، شاخه‌دار است؟
 (۱) کیتین (۲) سلولز (۳) گلیکوژن (۴) آمیلوز
- ۱۴۱- کدام مورد، از دسته اسیدهای چرب ω_3 است؟
 (۱) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$
 (۲) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$
 (۳) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$
 (۴) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_6\text{COOH}$
- ۱۴۲- کدام حالت DNA، در قدرت یونی بالا وجود دارد؟
 (۱) Z-DNA (۲) A-DNA
 (۳) B-DNA (۴) B-DNA و Z-DNA
- ۱۴۳- اکسیداسیون کامل کدام یک، انرژی بیشتری تولید می‌کند؟
 (۱) مالتوز (۲) گلوکز ۶ فسفات
 (۳) اسید چرب پالمیتیک اسید (۴) فروکتوز ۶ فسفات
- ۱۴۴- هیالورونیک اسید، جزو کدام یک از ترکیبات زیستی است؟
 (۱) لیپیدها (۲) کربوهیدرات‌ها (۳) اسیدهای آمینه (۴) اسیدهای نوکلئیک
- ۱۴۵- کدام ترکیب زیر، از پوسته خارجی میگو به دست می‌آید؟
 (۱) آگارز (۲) کلاژن (۳) کراتین (۴) کیتوزان

فیزیولوژی و آناتومی:

- ۱۴۶- کدام اندامک، نیاز کمتری به غشا دارد؟
 (۱) ریبوزوم (۲) لیزوزوم (۳) میتوکندری (۴) شبکه آندوپلاسمی
- ۱۴۷- پمپ هیدروژنی در غشای کدام اندامک، فعال تر است؟
 (۱) لیزوزوم (۲) میتوکندری (۳) شبکه آندوپلاسمی خشن (۴) شبکه آندوپلاسمی نرم

- ۱۴۸- ویسکوزیته خون، عمدتاً به دلیل کدام جزء خونی است؟
 (۱) پلاکت‌ها (۲) پروتئین‌های پلاسما (۳) گلبول‌های سفید (۴) گلبول‌های قرمز
- ۱۴۹- در خونریزی، تغییرات عضلات صاف جدار شریان‌ها در قلب و روده، به ترتیب، چگونه است؟
 (۱) انبساط - انقباض (۲) انقباض - انقباض (۳) انقباض - انقباض (۴) انقباض - انقباض
- ۱۵۰- برای خون‌سازگاری، معمولاً فعالیت کدام یک بهتر است افزایش یابد؟
 (۱) فیبرین (۲) ترومبین (۳) پلاسمین (۴) فاکتورهای خونی
- ۱۵۱- کدام گلبول سفید در داخل خون، فعالیتی به مراتب کمتر نسبت به حضور در بافت‌ها دارد؟
 (۱) لنفوسیت T (۲) لنفوسیت B (۳) نوتروفیل (۴) منوسیت
- ۱۵۲- اگر در گلومرول التهاب ایجاد شود، کدام فشار تغییر بیشتری می‌کند؟
 (۱) فشار اسمزی کلئیدی در گلومرول (۲) فشار اسمزی کلئیدی در کپسول بومن
 (۳) فشار هیدروستاتیک در گلومرول (۴) فشار هیدروستاتیک در کپسول بومن
- ۱۵۳- کدام عضو در چاقی ناشی از مصرف زیاد مواد غذایی، دخالت بیشتری دارد؟
 (۱) کبد (۲) هیپوفیز (۳) فوق کلیه (۴) لوزالمعده
- ۱۵۴- کدام یون، در جذب ۳ گروه اصلی مواد غذایی، دخالت بیشتری دارد؟
 (۱) آهن (۲) کلسیم (۳) سدیم (۴) پتاسیم
- ۱۵۵- کمبود هورمون کدام غده در دوران نوزادی، تأثیر بیشتری بر تکامل جسمی و ذهنی نوزاد دارد؟
 (۱) لوزالمعده (۲) تیروئید (۳) فوق کلیه (۴) هیپوفیز
- ۱۵۶- در کدام حس ویژه، محل تحریک گیرنده بیشتر با حساسیت تفکیکی مرتبط است؟
 (۱) بویایی (۲) بینایی (۳) شنوایی (۴) چشایی
- ۱۵۷- کدام غده با عملکرد دستگاه گوارش، ارتباط بیشتری دارد؟
 (۱) اپی‌فیز (۲) تالاموس (۳) هیپوفیز (۴) هیپوتالاموس
- ۱۵۸- کدام استخوان، با استخوان پروگزیمال خود، مفصلی ندارد؟
 (۱) اولنا (۲) تیبیا (۳) رادیوس (۴) فیولا
- ۱۵۹- کدام یک از مایعات بدن، علاوه بر نقش مکانیکی، نقش تغذیه‌ای هم دارد؟
 (۱) سینوویال (۲) پریکارد (۳) پلور (۴) منتر
- ۱۶۰- مهم‌ترین عصبی که از دیافراگم می‌گذرد، مربوط به کدام سیستم عصبی بدن است؟
 (۱) سمپاتیک (۲) پاراسمپاتیک (۳) حسی (۴) حرکتی
- ۱۶۱- خون وریدی کدام عضو، به ورید باب منتقل نمی‌شود؟
 (۱) روده (۲) معده (۳) کبد (۴) لوزالمعده
- ۱۶۲- تبادلات تهویه ریه، بیشتر در کدام قسمت آن انجام می‌شود؟
 (۱) سطح قدامی خارجی (۲) سطح داخلی (۳) قاعده (۴) رأس
- ۱۶۳- در اطراف بطن سوم مغزی، کدام تشکیلات وجود ندارد؟
 (۱) تالاموس (۲) هیپوفیز (۳) هیپوتالاموس (۴) هسته زوج‌های مغزی
- ۱۶۴- محل دریچه گرد کجاست؟
 (۱) رأس حلزون (۲) قاعده حلزون (۳) ابتدای کانال صماخی (۴) انتهای کانال دهلیزی
- ۱۶۵- در نگاه به چپ، کدام زوج مغزی فعال نیست؟
 (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۵ (۴) ۶