کد کنترل

322

C



# آزمون ورودی دورههای کارشناسیارشد ناپیوسته ـ سال ۱۴۰۴

صبح پنجشنبه ۱۴۰۳/۱۲/۰۲



«علم و تحقیق، کلید پیشرفت کشور است.» مقام معظم رهبری

جم<mark>هوری اسلامی ایر</mark>ان وزارت علوم، تحقیقات و فنّاوری سازمان سنجش آموزش کشور

## بیوشیمی بالینی (کد ۱۵۰۹)

مدتزمان پاسخگویی: ۱۲۰ دقیقه

تعداد سؤال: ١٠٥ سؤال

## عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سؤالها

ردیف	مواد امتحاني	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
١	زبان عمومی و تخصصی (انگلیسی)	۲۵	١	۲۵
۲	بيوشيمى	۴۰	79	۶۵
٣	زیستشناسی	۲٠	99	۸۵
۴	شیمی آلی و عمومی	۲٠	۸۶	1.0

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 تملمی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز میباشد و با متخلفین برابر مقررات رفتار میشود.

صفحه ۲

	شما در جلسه آزمون است.	ر زیر، بهمنزله عدم حضور	سات و امضا در مندرجات کاد	* داوطلب گرامی، عدم درج مشخص
		پاسخنامه و دفترچه سؤالا	کارت ورود به جلسه، بالای	اینجانب با ش شماره داوطلبی مندرج در بالای بر روی جلد دفترچه سؤالات و پا
		امضا:		
	PART A: Vocab	ulary	<u>-</u>	ربان عمومی و تخصصی (انگلیسی)
		se the word or phras ark the answer on you		that best completes each
-			highlyally good at solving p	because evolution selected roblems.
	1) successive		3) passionate	
-				g of the earth's atmosphere
	•	oil, is just another fal		
	1) effect		3) force	
-	kind of balance.			perate in some reasonable
	1) obvious	2) high	3) selfish	4) prime intervention, West African
•				
	-			eone would be disastrous.
			3) reversal	
•		ouia wish to ao is to erwise idyllic enviror		nse of ill will, deception or
	•	•	3) foster	4) divest
	-			ript makes this the least of
	the three "Die Hard	_	,	1
	1) an auspicious	2) a stirring	3) an edifying	4) a feeble
-	Relations between	Communist China ar	nd the Soviet Union ha	ave unfortunately begun to
	9	-		eir ideological quarrel. We
		common sense prevai		
	1) ameliorate	2) deteriorate	3) solemnize	4) petrify
	PART B: Cloze	Гest		
			and decide which cho choice on your answer	pice (1), (2), (3), or (4) best sheet.

Before the 1970s, the Olympic Games were officially limited to competitors with amateur status, but in the 1980s, many events ......(8) to professional athletes. Currently, the Games are open to all, even the top professional athletes in basketball and football. The ancient Olympic Games included several of the sports .....(9) of the Summer Games program, which at times has included events in as many as 32

different sports. In 1924, the Winter Games were sanctioned for winter sports. .....(10) regarded as the world's foremost sports competition.

- **8-** 1) to be opened
  - 3) were opened
- 9- 1) that are now part
  - 3) now are parts

- 2) that were opening
- 4) opening
- 2) which now being part
- 4) had now been parts
- 10- 1) The Olympic Games came to have been
  - 2) The Olympic Games have come to be
  - 3) The fact is the Olympic Games to be
  - 4) That the Olympic Games have been

## **PART C: Reading Comprehension**

<u>Directions</u>: 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:

Determination of the alkaline phosphatase activity of serum or plasma is amongst the most commonly-performed of all analyses in clinical biochemistry. Its value lies almost entirely in the <u>investigation</u> of two categories of disease: bone disease, and hepatobiliary disease. In both categories, the observed changes in activity in serum can be traced to increased production of enzyme by cells from which characteristic forms of alkaline phosphatase originate.

Increased serum alkaline phosphatase activity in bone disease was recognized to be due to increased production of the enzyme by osteoblasts as early as the 1920s by Robison, Kay and others, and this generalization still remains the basis of the interpretation of alkaline phosphatase levels in bone disease. A convincing explanation of the elevations of serum alkaline phosphatase activity seen in liver disease, particularly obstructive disease, emerged only slowly after Roberts' original chance findings in 1930. However, by the early 1960s, experiments in which obstruction of biliary drainage from isolated perfused livers, or in individually obstructed liver lobes, produced an increase in the alkaline phosphatase activity in the liver tissue itself, forced the abandonment of earlier theories in which biliary obstruction was considered to prevent excretion of alkaline phosphatase from extra-hepatic sources into the bile.

	1	1 1		1
11-	The underlined wo	ord "investigation" in pa	ragraph 1 is clos	est in meaning to
	1) examination	2) documentation	3) relief	4) treatment
12-	The underlined wo	ord "itself" in paragrapl	1 2 refers to	•••••
	1) the alkaline pho	osphatase activity	2) activity in tl	ne liver tissue
	3) the liver tissue	•	4) obstruction	
13-	All of the following	g words are mentioned i	n the passage EX	<b>CEPT</b>
	1) drainage	2) enzyme	3) lobes	4) lymphocytes
14-	, .	sage mainly discuss?	,	, , ,
	1) Different liver of	diseases		
	2) Disease diagno	gig in liver and hone		

- 2) Disease diagnosis in liver and bone
- 3) Bone disease and hepatobiliary disease
- 4) Alkaline phosphatase activity and its significance

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

- 1) In bone disease and hepatobiliary disease, the changed activity levels in serum can be attributed to the reduced production of enzymes by specific cells.
- 2) Theories proposing that biliary obstruction could reduce the excretion of alkaline phosphatase from extra-hepatic sources into the bile turned out to be incorrect.
- 3) Researchers had established, by the early 19th century, that increased serum alkaline phosphatase activity in bone disease is caused by the increased production of this enzyme.
- 4) Roberts conducted extensive research about the liver disease, concluding biliary obstruction could facilitate the excretion of alkaline phosphatase from extra-hepatic sources into the bile.

#### PASSAGE 2:

The particularly significant past events in biochemistry have been concerned with placing biological phenomena on firm chemical foundations. Before chemistry could contribute adequately to medicine and agriculture, however, it had to free itself from immediate practical demands in order to become a pure science. This happened in the period from about 1650 to 1780, starting with the work of Robert Boyle and culminating in that of Antoine-Laurent Lavoisier, the father of modern chemistry. Boyle questioned the basis of the chemical theory of his day and thought that the proper object of chemistry was to determine the composition of substances. His contemporary John Mayow observed the fundamental analogy between the respiration of an animal and the burning, or oxidation, of organic matter in air. Then, when Lavoisier carried out his fundamental studies on chemical oxidation, grasping the true nature of the process, he also showed, quantitatively, the similarity between chemical oxidation and the respiratory process.

In spite of these early fundamental discoveries, rapid progress in biochemistry had to wait upon the development of structural organic chemistry, one of the great achievements of 19<sup>th</sup>-century science. A living organism contains many thousands of different chemical compounds. The elucidation of the chemical transformations undergone by these compounds within the living cell is a central problem of biochemistry. Clearly, the determination of the molecular structure of the organic substances present in living cells had to precede the study of the cellular mechanisms, whereby these substances are synthesized and degraded.

- 17- According to paragraph 1, who believed that the true goal of chemistry was to identify the composition of substances?
  - 1) Antoine-Laurent Lavoisier
- 2) A figure in the late 18th century

3) Robert Boyle

4) John Mayow

## 8- Why does the writer mention Boyle and Lavoisier in paragraph 1?

- 1) To exemplify a point mentioned earlier in the paragraph
- 2) To show that biochemistry was not quite detached from practical life
- 3) To refer to two important scientists who cooperated with each other in the 17th century
- 4) To mention scientists who made the most important discoveries in the history of biochemistry

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

- 1) The father of modern chemistry was born earlier than John Mayow.
- 2) The swift developments in biochemistry started in the mid-18th century.
- 3) Explaining the chemical transformations that occur within living cells prevented the progress of biochemistry, as a discipline, for centuries.
- 4) Understanding the molecular structure of the organic compounds found in living cells was a necessary prerequisite for studying the mechanisms associated with cells.
- 20- The passage provides sufficient information to answer which of the following questions?
  - I. Who was an acknowledged pioneer in the field of structural organic chemistry?
  - II. When was biochemistry accepted as an academic discipline at universities?
  - III. Did chemistry manage to establish itself as a pure science?
  - 1) Only II
- 2) Only III
- 3) I and II
- 4) I and III

## PASSAGE 3:

One of the characteristics of modern medicine is the increasing demand for laboratory investigations. [1] This has been particularly marked in the case of clinical biochemistry where the growth has been exponential since the early 1930s. The output of the larger laboratories is already in the region of half a million tests each year and is doubling every four to five years. In the last ten years, there have been two major technical developments which are assisting laboratories to meet this rate of increase. The first of these was a mechanical continuous-flow analytical system—the AutoAnalyser, first described by Skeggs (1957). [2] More recently, computers have been utilized to handle the data processing aspects of laboratory work. Reports, some preliminary, which are now available, reveal several different methods of using computers, and there is an extensive discussion of 'data processing in clinical pathology' by a working party of the Association of Clinical Pathologists. In the light of these reports, we believe that it is now opportune to review the problem as it relates to clinical biochemistry.

Specimens obtained from patients, accompanied by a laboratory request form bearing patient-identification data, are conveyed to the laboratory, usually by a messenger system. [3] In the laboratory, after the validity of the request has been checked, a laboratory accession number is assigned to the sample and the request form. While the sample is being prepared for analysis, the request form is used to produce a worksheet, on which the analytical results are entered after processing. On completion of this sheet and after preliminary checks, the results are conveyed to the office where they are transcribed. The report is checked by a biochemist and in some laboratories is compared with any past reports before final issue to the ward. [4]

## 21- Which of the following is a potential problem discussed in paragraph 1?

- 1) The inadequacy of the mechanical continuous-flow analytical system
- 2) The disagreements among the Association of Clinical Pathologists
- 3) The growing demand for laboratory tests and investigations
- 4) The increasing use of computers in operation rooms

## 22- Which of the following techniques is used in paragraph 2?

1) Classification

2) Process description

3) Definition

4) Exemplification

223- 224- 225-	3) The AutoAnalyser produced a basic but 4) In a decade or so, current laboratories wi In which position marked by [1], [2], inserted in the passage?	ions are of identical importance.  Intion to the limited number of current laboratorist more accurate analysis compared with computial not be able to meet the demands for investigat [3] or [4], can the following sentence best procedures are carried out as a check on l work.  [3] [3] [4]	ters. tions. st be
		م <i>ى:</i>	بيوشي
	و ادرار، کدام مورد است؟	در کتواسیدوز دیابتی، فراوان ترین جسم کتونی در خون	-48
	۲) بتاهیدروکسی بوتیرات	۱) بوتیرات	
	۴) استون	۳) استواستات	
		کدام دسته از ترکیبات زیر، در مسیر لیپواکسیژناز از آرا	-77
		۱) پروستاسیکلین ۲) پروستاگلاندین	
د. این		از اکسایش یک اسید چرب فردکربنه در مسیر بتا ـ اکسیدا	-47
		مولکول ۳ کربنه با تبدیل شدن به کدام حدواسط چرخه کرب	
		۱) سوکسینیل CoA ۲) سوکسینات	
	<u></u>	کدامیک از آنزیمهای زیر، مربوط به مسیر سنتز کلسترو	-49
	HMG–CoA Reductase (7	HMG-CoA Synthase (\	
	HMG-CoA Lyase (f	Phospho-mevalonate kinase (*	
		کدامیک از هورمونهای زیر، بهتر تیب، در پاسخ به کاهش	-4.
	۲) کلسی تریول ـ کلسی تونین	۱) کلسیتونین ـ کلسیتریول	
	۴) پاراتورمون ـ کلسیتریول	۳) کلسی تریول ـ پاراتورمون	
	<del></del> -	کدام مورد، در تولید پیامبر ثانویه در مسیر انتقال پیام نا	-41
	۲) فسفولیپاز C	۱) فسفریلاز	
	۴) گوانیلات سیکلاز	۳) آدنیلات سیکلاز	
	D. L. C. W.	کدام هورمون، از نظر ساختاری با بقیه متفاوت است؟	-77
	Prolactin (Y	۱) رشد	
	ACTH (f	FSH (*	*****
		افزایش کدامیک از موارد زیر، بر افزایش گلیکوژنز تأثیر	-77
	<u>[AMP]</u> (۲) نسبت (ATP]	۱) غلظت cAMP و ترشح انسولین	
	¢) غلظت cAMP	٣) ترشح انسولين	

 ۳۴ تأثیر انسولین در بافتهای هدف، از طریق کدام گیرنده میانجی گری می شود؟ Receptor tyrosine kinases (RTKs) (Y G - protein coupled receptors (GPCRs) (Y JAK \_ STAT (F Janus Kinases (JAKs) (\* ۳۵ - کدام فسفولیپاز، مسئول تولید DAG و IP3 به عنوان پیامبر ثانویه در سلول است؟ C (4 ۳۶ آنزیم فروکتوکیناز، در کدام طبقه آنزیمی قرار می گیرد؟ ۲) اکسیدوردوکتازها ٣) ليازها ۴) لیگازها ابرقرار است؟  $\mathbf{V} = \frac{\epsilon}{\Lambda} \mathbf{V_{max}}$  در یک واکنش آنزیمی، در چه صورت رابطه  $S = \frac{1}{2} k_m$  (Y  $S = \frac{1}{5} k_m$  (1  $S = f k_m$  (f  $S = Y k_m$  ( $\Upsilon$ ۳۸ فعالیت آنزیم می تواند تحت تأثیر همه موارد زیر قرار بگیرد، بهجز .......................... ۲) اختلاف انرژی آزاد واکنش ١) غلظت سوبسترا ۴) تغییرات pH محیط واکنش ۳) تغییرات دمای محیط واکنش - هطابق شکل زیر، اگر نمودار B، فعالیت آنزیم در حالت طبیعی و عدم حضور مهارکننده را نشان دهد، آنزیم در حالت نمودار  $\bf A$  در معرض کدام نوع مهارکننده قرارگرفته است $\bf A$ ۱) برگشتنایذیر ۲) رقابتی Vithout inhibitor ۳) نارقابتی ۴) غير رقابتي  $\left[\frac{1}{8}\right]$ ۴۰ - همه موارد زیر، در تنظیم فعالیت آنزیمها نقش دارند، بهجز ................... ۲) ریبوزیلاسیون ۴) فسفريلاسيون ۳) هیدروکسیلاسیون ۱) مهار پسنورد نقش كدام عامل رونويسي، باز كردن دو رشته DNA در نقطه آغاز رونويسي است؟ TFII B (۴ TFII D (\* TFII E (7 TFII H (1 ۴۲ در کدام محلول، pH برابر ۷ است؟  $\frac{1}{\sqrt{3}}$  مساوی ۱۰  $K_a = 1 \times 10^{-7}$  (۲ مساوی  $\frac{HA}{\sqrt{3}}$  مساوی  $K_a = 1 \times 10^{-9}$  (۱  $\frac{1}{1 \circ \circ}$  مساوی  $\frac{HA}{\Lambda^{-}}$  مساوی  $K_a = 1 \times 1 \circ^{-\Lambda}$  (۴  $\frac{1}{1 \circ \circ}$  مساوی  $K_a = 1 \times 1 \circ^{-\Delta}$  (۳ ۴۳ - در بیماری ادرار شیره افرا (MSUD)، کاتابولیسم کدام اسیدآمینه دچار نقص <u>نمیشود</u>؟ ۳) ایزولوسین

۲) گلوکز ۶\_ فسفاتاز

۴) هگزوکیناز

۴۴ نقص در کدام آنزیم، سبب بیماری مکآردل میشود؟

١) گليكوژن فسفريلاز عضلاني

۳) پیروات دهیدروژناز

بب، فعال كننده اين آنزيم است؟	ر مسیر گلیکولیز است. کدام ترکی	آنریم فسفوفروکتوکیناز_1 (PFK_1)، یک آنزیم آلوستریک د	<u>-۴۵</u>
ت	۲) فروکتوز ۲، ۶ـ بیسفسفا،	۱) سیترات ۳۳ GTP	
	ATP (*	GTP (٣	
	د نیاز است؟	کدام کوآنزیم، در واکنش آنزیمی تیمیدیلات سنتاز مورد	-49
	۲) آدنوزیل کوبالامین	١) متيل كوبالامين	
ولات	۴) ۵، ∘۱_ متیلن تتراهیدروف	۱) متیل کوبالامین ۳) ۵ ـ متیل تتراهیدروفولات	
سلولی وجود دارند؟	کدام بخش از زنجیره تنفس	فلاووپروتئین حاوی FMN و پروتئین آهن ـ گوگرد، در	-47
۴) کمپلکس IV	۳) کمپلکس III	۱) کمپلکس I کمپلکس II	
		كدام اسيدآمينه، پيشساز سنتز پورفيرين است؟	-47
۴) لوسین	۳) گلایسین	۱) آلانین ۲) لیزین	
	?	کاهش $pCO_7$ خون شریانی، باعث کدام تغییر میشود	-49
	۲) افزایش pH	۱) کاهش pH	
]	$\mathrm{HCO}_{\pi}^{-}$ افزایش بازجذب) افزایش ا	$pH$ کاهش $H^+$ افزایش یونهای $H^+$	
از مولکولهای زیر است؟	میشوند، مربوط به کدامیک	نیتروژنهایی که در هپاتوسیتها در سنتز اوره استفاده	<b>-∆</b> •
۴) گلوتامین، پرولین	۳) آمونيوم، آسپارتات	۱) آسپارتات، اورنیتین ۲) اورنیتین، آمونیوم	
		نوروترانسميتر سروتونين، محصول كدام اسيدآمينه است	-61
۴) هیستیدین	٣) فنيلآلانين	۱) تریپتوفان ۲) تیروزین	
		کدام اسید آمینه ضروری، در بیماری فنیل کتونوریا، متابو	-52
۴) تیروزین		۱) گلوتامات ۲) گلوتامین	
		عملکرد گلوتاتیون بهعنوان یکی از آنتیاکسیدانهای م	-۵۳
		ساختار آن است؟	
-COOH (f	$-\mathrm{NH}_{r}$ ( $r$	-SH (Y $-OH$ ()	
	وجود ندارد؟	در ساختار کدام زیستمولکول، بخشهای کربوهیدراتی	-54
۴) هورمون محرک تیروئید	۳) گانگلیوزید	۱) آلبومين ۲) ايمونوگلبولين	
	به تیامین پیروفسفات است؟	در مسیر پنتوز فسفات، برای فعالیت کدام آنزیم احتیاج	-55
۴) ترنس آلدولاز	۳) ترنس کتولاز	۱) ایزومراز ۲) اپیمراز	
	وند؟	کدام مونوساکاریدها، از اپیمرهای گلوکز محسوب میشو	-58
۴) گالاکتوز و مانوز	۳) گالاکتوز و فروکتوز	۱) مانوز و ریبوز ۲ کا فروکتوز و مانوز	
		كدام گليكوز آمينوگليكان، فاقد اسيد اورونيك است؟	<b>-∆Y</b>
۴) درماتان سولفات	۳) کندروئیتین سولفات	۱) کراتان سولفات ۲) هپارین	
	ها و لیپیدها چه نام دارد؟	محصول مشترك كاتابوليسم كربوهيدراتها، آمينواسيد	-51
۴) اسید لاکتیک	۳) اگزالواستات	۱) اسید پیروویک ۲) استیل کوآ	
ت؟	ن، سلولز و نشاسته درست اس	کدام مورد، درخصوص پلیساکاریدهای کیتین، گلیکوژن	-59
	اوت هستند.	۱) کیتین و سلولز در درجه شاخهدار بودن با یکدیگر متفا	
		) همه اتصالات ۴ $oldsymbol{+}$ دارند.	
		۳) همه اتصالات ۴ $ ightarrow lpha$ دارند.	
		۴) همه هموپلیساکارید هستند.	
	ت؟	درخصوص فرایند موتاروتاسیون، کدام مورد درست است	<b>-۶∙</b>
	۲) تبدیل قند آلدوز به کتوز	$\operatorname{L}$ به D) تبدیل ایزومر	
مونوساكاريدها بههم	۴) تبدیل آنومرهای آلفا و بتا ه	۳) تبدیل قندها از حالت خطی به حلقوی	

-81	برای انجام کدام واکنش، ?	AT لازم است؟		
	۱) لاکتات → پیروات		<ul> <li>۲) گلوکز ← گلوکز ۶_ فسف</li> </ul>	فات
	$H_{r}O \to l$ اگزالواستات (۳		۴) ۱، ۳ـ دى فسفوگليسرات ﴿	
-87		مایز گروههای خُونی نقش دار		
		۲) گلیسروفسفولیپیدها	٣) ليپوپروتئينها	۴) فسفوليپيدها
- <b>۶</b> ۳		های دوگانه به تر تیب چگونه باش		
	۱) کوتاہتر ـ بیشتر		۲) بلندتر ـ بیشتر	
	۳) کوتاہتر ـ کمتر		۴) بلندتر ـ کمتر	
-84	وجود کدام آنزیم، برای هی	،رولیز تریگلیسرید موجود د	$\operatorname{DL}$ ر ساختمان ليپوپروتئين	VLI ضروری است؟
	LCAT (1	LPL (Y	CETP (٣	ACAT (۴
<b>−۶۵</b>	برای بیوسنتز اسیدچرب،	مام موارد زیر ضروری هستند	، <u>بهجز</u>	
	ATP (1	$HCO_r^-$ (7	FADH <sub>۲</sub> (۳	۴) استیل کوآ
<u>زیست</u>	شناسى:			
-99	کدام هیستون، به قسمت	عارجی نوکلئوزوم متصل میش	ود؟	
		H <sub>5</sub> (7		H <sub>7</sub> B (*
- <b>۶</b> ۷	کدام مورد، درخصوص ne		, i	,
	۱) ژنی که در شرایط تنش		۲) ژنی که بهصورت گذرا وارد	د سلول میشود.
	۳) ژنی که بهصورت پایدار و	رد ژنوم میشود.	۴) ژنیکه تنها به سلولهای	
-8 <b>h</b>	فعالسازی کدام ژن در سر	طان، از آپوپتوز جلوگیری می		
	TNF (1	P53 (Y	RBI (۳	BcL2 (f
<b>−۶۹</b>	از کدام رده سلولی، بهعنو	ن Packaging برای وکتورها	ی لنتی ویروسی استفاده می	رشود؟
	HEK 293 (1	Hela (۲	HFF (٣	Jurkat (*
- <b>Y•</b>		Re <sub>l</sub> ، با نور UV تحریک می		
		GFP (۲		Tag (۴
-41	_	از توالیهای سانترومری ارائه	_	
	,	، خود به ریزلولهها متصل می:	.بود.	
	۲) به میکروتوبولها متصل			
	$^{ m R}$ ) متشکل از توالیهای $^{ m R}$	ا است.		
	۴) همه موارد	ž NEAT		
-77		سى، پروتئين NFAT عمدتاً <u>ب</u>		
	SPI (1	Jun (Y	Fos (*	API (۴
-77		اکتور Rho، از چه طریقی صو	· · · -	
	۱) ایجاد hairpin		۲) ایجاد Cross linking	DV
We	۳) جداسازی RNAپلیمرا		۴) جداسازی دورشتهای NA	DN
- <b>v</b> r	دهم مورد، تعریف درستی ۱) انتقال DNA بهوسیله	از Transduction در سلول	یو کاریوت است: ۲) انتقال DNA بهوسیله یا	, \
	, .	ۣیروس	, .	لاسميد
_ V ^	۳) انتقال لیپوزوم به سلول منظمه CDNA	یک میکروارگانیسم چیست؟	۴) انتقال پروتئین به سلول	
- τω	منطور ار تنابعاته mRNA کل ) مجموعه	,	۲) مناطق نسخهبرداری کل	A - 14
	۳) مجموعه DNA کل ژ	• •	۱) مناطق نسخهبرداری تل ۲) مجموعه قطعات ژنها	رיפא
	۱۱) نوانی شای ۱۰ ۱ س ر	وم	۱) مجموعه صفت رن	

		كدام سلول، فاقد پراكسىزوم است؟	-49
۴) کبدی	۳) عصبی	۱) گلبول قرمز ۲) عضلانی	
		کاریولنف، از نظر کدام ترکیب بسیار غنی است؟	<b>-YY</b>
۴) پروتئین	٣) فسفوليپيد	RNA (Y DNA ()	
		کدام مورد، عملکرد پروتئین Zinc finger است؟	-71
	۲) رشد سلول	۱) اتصال به RNA	
	۴) تنظیم ژنی در طی تکامل	۳) اتصال به DNA	
		کلشی سین در کدام مرحله از تقسیم سلول، باعث مهار	-٧٩
۴) متافاز	۳) تلوفاز	The state of the s	
		کدام مارکر آنزیمی، برای شناسایی پراکسیزوم مناسب ا	-۸۰
۴) اینورتاز		۱) سیتوکروم اکسیداز ۲) کاتالاز	
			-11
18srRNA (f		hnRNA (Y tRNA ()	
O2 «s		غلظت کدام مورد، در کنترل تنفس سلولی مؤثر تر است؟	-81
O2 (۴	ADP (r	•	
		کدامیک، نشانه بیان در ژنها است؟	- ^ 1
	۲) استیلاسیون هیستون	۱) یوبی کوئیتینه هیستون ۳۰ ساد	
	۴) هتروکروماتین	۳) متیلاسیون هیستون	A 40
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	۳) آسپارژین		-84
۴) آسپارتات		۱) پرولین ۲ کا کلوتامات در اپران لاکتوز، مولکول CAMP با اتصال به کدام یک ف	
RNA Polymerase (*	تعان می سود؛ ۳) CAP		-/\ω
Tel 17 1 ory merase (1	CHI (I	۱) 'پراتور	
		٠,٠	
		ر آلي و عمومي:	نىيمى
		ر الي و عمومي:	سیمی
		<i>ی الی و عمومی:</i> آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ	
	ر <b>گون است</b> ؟ ۲ <sub>۲</sub> ۰ Cr <sup>۲+</sup> (۲		
	<sub>74</sub> Cr <sup>7+</sup> (7	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $ _{70} { m Br}^-  (1) $	
ناوبی عنصرها میشود؟	<sub>77</sub> Cr <sup>7+</sup> (7 <sub>71</sub> Sc <sup>7+</sup> (4	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}^{} { m Br}^-$ (۱ $_{79}^{} { m Cu}^+$ (۳	- 89
ناوبی عنصرها میشود؟	۲۲ <sup>۲+</sup> Cr <sup>۲+</sup> ۴) <sub>۲۱</sub> Sc <sup>۳+</sup> به راست در دورههای جدول ت	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $ _{70} { m Br}^-  (1) $	- 89
ناوبی عنصرها میشود؟	۲۲ <sup>۲+</sup> Cr <sup>۲+</sup> ۴) <sub>۲۱</sub> Sc <sup>۳+</sup> ب <b>ه راست در دورههای جدول ت</b> وتونها در هسته	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}{ m Br}^-$ (۱ $_{79}{ m Cu}^+$ (۳ کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و	- 89
ناوبی عنصرها میشود؟	۲ <sup>۲+</sup> Cr <sup>۲+</sup> ۴) <sub>۲۱</sub> Sc <sup>۳+</sup> <b>به راست در دورههای جدول ت</b> وتونها در هسته نترونهای لایهها	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}\mathrm{Br}^-$ ( ) $_{70}\mathrm{Cu}^+$ ( $_{70}\mathrm{Cu}^+$ ( $_{70}\mathrm{Cu}^+$ کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و کدام داندن شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار پرو	- 89
ناوبی عنصرها میشود؟	۲ <sup>۲+</sup> Cr <sup>۲+</sup> ۴ <sub>۲۱</sub> Sc <sup>۳+</sup> ب <b>ه راست در دورههای جدول ت</b> وتونها در هسته نترونهای لایهها وتونها در هسته	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ () $_{70}  \mathrm{Br}^-$ () $_{70}  \mathrm{Cu}^+$ (% کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و () ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لرو () ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار الک	- 89
ناوبی عنصرها میشود؟	۲) <sup>۲+</sup> Cr <sup>۲+</sup> ۴) <sub>۲۱</sub> Sc <sup>۳+</sup> ب <b>ه راست در دورههای جدول ت</b> وتونها در هسته وتونها در هسته هسته بر لایههای الکترونی	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ (۱ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ (۱ $_{70}  \mathrm{Cu}^+$ (۳ کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و ۱) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لای (۲) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لایه) افزایش شمار لایههای الکترونی ـ ثابت ماندن شمار لایه (۳) افزایش شمار لایه (۳) (۳) (۳)	-A9
	۲ <sup>۲+</sup> Cr <sup>۲+</sup> ۱۹ <sub>۲۱</sub> Sc <sup>۳+</sup> به راست در دورههای جدول ت وتونها در هسته تترونها در هسته وتونها در هسته هسته بر لایههای الکترونی هتقریب کدام است؟	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ (۱ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ (۱ $_{70}  \mathrm{Cu}^+$ (۳ کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و ۱) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایه کا ) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایه کا ) افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش نیروی جاذبه ۴) افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش نیروی جاذبه	-A9
ناوبی عنصرها میشود؟ (H = ۱، N = ۱۴، O = ۱۶	۲۴ Cr <sup>۲+</sup> (۲ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ به راست در دورههای جدول ت وتونها در هسته وتونها در هسته هسته بر لایههای الکترونی به تقریب کدام است؟	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ (۱ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ (۱ $_{70}  \mathrm{Cu}^+$ (۳ کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و ۱) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار الکر ۳) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی ـ ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی ـ ثابت ماندن شمار پرو ۴) افزایش شمار لایههای الکترونی ـ افزایش نیروی جاذبه درصد جرمی نیتروژن در مولکول آمونیوم دی کرومات، بود	-A9
	۲۴ Cr <sup>۲+</sup> (۲ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ به راست در دورههای جدول ت وتونها در هسته وتونها در هسته هسته بر لایههای الکترونی هنته بر لایههای الکترونی هتقریب کدام است؟ ۲۲ Cr = ۵۲: g.mol ،	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ () $_{70}  \mathrm{Br}^-$ () $_{70}  \mathrm{Cu}^+$ (% کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و اثابت ماندن شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار الک و افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایههای الکترونی _ ثابت ماندن شمار پرو و افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش نیروی جاذبه و کرومات، بو کرومات، بو $_{70}  \mathrm{Fr}$ ()	-A9
	۲۴ Cr <sup>۲+</sup> (۲ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ به راست در دورههای جدول ت وتونها در هسته وتونها در هسته هسته بر لایههای الکترونی ه تقریب کدام است؟ (Cr = ۵۲: g.mol <sup>-1</sup> ،	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ () $_{70}  \mathrm{Br}^-$ () $_{70}  \mathrm{Cu}^+$ (% کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و کدام دو عامل سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و ) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار الک () ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی _ ثابت ماندن شمار لایه و ) افزایش شمار لایههای الکترونی _ ثابت ماندن شمار پرو و ) افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش نیروی جاذبه درصد جرمی نیتروژن در مولکول آمونیوم دی کرومات، و $_{70}  \mathrm{Fr}$ () $_{70}  \mathrm{Fr}$	- A Y
	۲۴ Cr <sup>۲+</sup> (۲ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ به راست در دورههای جدول ت وتونها در هسته وتونها در هسته هسته بر لایههای الکترونی ه تقریب کدام است؟ (Cr = ۵۲: g.mol <sup>-1</sup> ،	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}  \mathrm{Br}^-$ () $_{70}  \mathrm{Br}^-$ () $_{70}  \mathrm{Cu}^+$ (% کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و اثابت ماندن شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار الک و افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایههای الکترونی _ ثابت ماندن شمار پرو و افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش نیروی جاذبه و کرومات، بو کرومات، بو $_{70}  \mathrm{Fr}$ ()	- A Y
	۲۴ Cr <sup>۲+</sup> (۲ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ به راست در دورههای جدول ت وتونها در هسته وتونها در هسته هسته بر لایههای الکترونی هتقریب کدام است؟ (۲ Cr = ۵۲: g.mol <sup>-1</sup> ) ، ۲۱ ۳۳/۳۳ (۲	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}^{2} \mathrm{Br}^{-}$ () $_{70}^{2} \mathrm{Br}^{-}$ () $_{70}^{2} \mathrm{Cu}^{+}$ (% کدام دو عامل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و ) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار الک ) ثابت ماندن شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار الک ) افزایش شمار لایههای الکترونی _ ثابت ماندن شمار پرو ) افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش نیروی جاذبه درصد جرمی نیتروژن در مولکول آمونیوم دی کرومات، به درصد $_{70}^{7}$ (% $_{70}^{7}$ (% ) $_{70}^{7}$ (% ) در کدام مورد، مقایسه خصلت فلزی عنصرها، بهدرستی	- A Y
$(\mathbf{H} = 1, \mathbf{N} = 14, \mathbf{O} = 18)$	رد Cr <sup>7+</sup> (۲ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۲ ۲۱Sc) (۲ ۲	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $^{R}$ Br $^{-}$ (1) $^{R}$ Br $^{-}$ (1) $^{R}$ Cu $^{+}$ ( $^{R}$ $^{R}$ $^{R}$ Cu $^{-}$ ( $^{R}$ $^$	- A Y
$(\mathbf{H} = 1, \mathbf{N} = 14, \mathbf{O} = 18)$	رد Cr <sup>7+</sup> (۲ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۲ ۲۱Sc) (۲ ۲	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $^{R}$ Br $^{-}$ () $^{R}$ Cu $^{+}$ ( $^{R}$ $^{C}$ Cu $^{+}$ ( $^{R}$ $^{R}$ Cu $^{-}$ ( $^{R}$ $^{R}$ Cu in a since and white with the set of t	- A S
(H=1، N=1۴، O=1۶) بد، ۱۱/۴۸ گرم ماده نامحلول	۲۴ Cr <sup>۲+</sup> (۲ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ ۲۱ Sc <sup>۳+</sup> (۴ ۲۱ Sc <sup>8</sup> (۴ ۲۱ Sc <sup>8</sup> (۳) Sc <sup>8</sup> (۳) Sc <sup>8</sup> (8) المندوني ۱ در هسته ۱ هسته بر لايههاي الكتروني ۱ هسته بر لايههاي الكتروني ۱ Amara (۱۰ Sc <sup>8</sup> (۳) Sc <sup>8</sup> (۳) المندو ۱ کد Sc <sup>8</sup> (۳) Sc <sup>8</sup> (۳) Sc <sup>8</sup> (۳) Sc <sup>8</sup> (۳) Sc <sup>8</sup> (8) S	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}^{}$ Br $^-$ () $_{79}^{}$ Cu $^+$ ( $^+$ $_{79}^{}$ Cu $^+$ ( $^+$ $_{79}^{}$ Cu $^+$ ( $^+$ $_{10}^{}$ te alaل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و البت ماندن شمار لایههای الکترونی $_{10}^{}$ افزایش نیروی جاذبه درصد جرمی نیتروژن در مولکول آمونیوم دی کرومات، و $_{10}^{}$ $_{10}$	- A S
(H=1، N=1۴، O=1۶) بد، ۱۱/۴۸ گرم ماده نامحلول	رد Cr <sup>7+</sup> (۲ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۴ ۲۱Sc <sup>7+</sup> (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۶ ۲۱Sc) (۲ ۲۱Sc) (۲ ۲	آرایش الکترونی کدام یون، مشابه آرایش الکترونی اتم آ $_{70}^{}$ Br $^-$ () $_{79}^{}$ Cu $^+$ ( $^+$ $_{79}^{}$ Cu $^+$ ( $^+$ $_{79}^{}$ Cu $^+$ ( $^+$ $_{10}^{}$ te alaل، سبب کاهش شعاع اتمی عنصرها از چپ و البت ماندن شمار لایههای الکترونی $_{10}^{}$ افزایش نیروی جاذبه درصد جرمی نیتروژن در مولکول آمونیوم دی کرومات، و $_{10}^{}$ $_{10}$	- A S

91 – کدام موارد درست هستند؟

الف \_ كلوئيد، مخلوطي به ظاهر همگن است و مسير عبور نور از آن مشخص مي شود.

ب ـ ذرات كلوئيد، از ذرات محلول درشت تر و تودههایی از مولكولها هستند.

ج ـ سوسپانسيون، مخلوطي پايدار است كه نور را درخلاً پخش ميكند.

د ـ مخلوط آب و روغن، بر اثر همزدن، یک کلوئید را تشکیل می دهند.

۹۲ با توجه به دادههای زیر، کدام مورد درست است؟

 $FeO(s) + C(s) \xrightarrow{\Delta} CO_{\gamma}(g) + Fe(s)$ 

صفحه ۱۱

 $Na_{\gamma}O(s)+C(s)$  کامی نمی دهد کامی اواکنش نمی دهد

۱) واکنشپذیری Fe، بیشتر از واکنشپذیری C، اما کمتر از واکنشپذیری Na است.

۲) واکنش پذیری C، بیشتر از واکنش پذیری Na، اما کمتر از واکنش پذیری Fe است.

Na واکنشپذیری Fe ، بیشتر از واکنشپذیری Pa است.

۴) واکنشپذیری Na، بیشتر از واکنشپذیری C و Fe است.

9۳- اگر ۲۸ لیتر گاز متان در شرایط استاندارد، با ۴۸ گرم گاز اکسیژن در یک ظرف در بسته مخلوط شده و در اثر جرقه با هم واکنش دهند، چند گرم فراورده گازی (پس از تبدیل به شرایط STP) در ظرف تشکیل خواهد شد؟

 $(H = 1, C = 17, O = 19 : g.mol^{-1})$ 

$$89/\circ$$
 (Y  $\Delta\Delta/\circ$  ()

۹۴ - ۲۰ کیلوگرم آب، دارای ۱۵۰ میلی گرم گاز اکسیژن است. غلظت این گاز، برابـر چنـد ppm اسـت؟ (جـرم هـر میلی لیتر از آب، برابر با یک گرم درنظر گرفته شود.)

$$V/\Delta \circ (Y)$$

۹۵ – انحلال کدام ماده در آب مقطر، pH آن را کاهش می دهد؟

$$CH_{r}OH$$
 (7 BaO ()
 $Na_{r}O$  (\*  $CO_{r}$  (\*

۹۶ کدام مورد درست است؟

ر اگر آلکانی با فرمول مولکولی  $C_n H_{\Upsilon n'+\Upsilon}$  در دمای اتاق مایع باشد، آلکانی با فرمول مولکولی  $C_n'H_{\Upsilon n'+\Upsilon}$  و  $C_n'H_{\Upsilon n'+\Upsilon}$  می تواند در دمای اتاق، جامد باشد.

۲) تفاوت جرم مولی بنزوئیک اسید و بنزآلدهید، برابر با جرم مولی یکی از عناصر جدول تناوبی عنصرهاست.

۳) تشکیل اتانول از واکنش اتان و آب، در محیط اسیدی و در مقیاس صنعتی انجام میشود.

۴) بنزن، نوعی هیدروکربن آروماتیک و حلقوی سیرشده است.

90- واکنش:  $X_{\gamma}(g) + Y_{\gamma}(g) \to \gamma Z(g)$ ، یک واکنش گرماده است. درباره نمودار «انرژی ـ پیشرفت واکنش» آن، کدام مورد نادرست است؟

۱) فاصله سطح انرژی فراورده با سطح انرژی کمپلکس (پیچیده) فعال، بیشتر از فاصله سطح انرژی واکنشدهها با آن است.

۲) انرژی فعالسازی واکنش رفت، کمتر از انرژی فعالسازی واکنش برگشت است.

۳) تفاوت سطح انرژی واکنشدهندهها و فراورده، برابر با گرمای آزاد شده است.

۴) سطح انرژی واکنش دهندهها، پایین تر از سطح انرژی فراورده است.

 $^{\circ}$ ۱۵ محلولی از آن با حجم  $^{\circ}$ ۱ محلولی از آن با حجم  $^{\circ}$ ۱ میلی لیتر و غلظت  $^{\circ}$ ۱ میلی لیتر و غلظت  $^{\circ}$ ۱ میلی ایتر و غلظت  $^{\circ}$ ۱ میلی

۹۹- برای سوختن کامل 7/8 گرم گلوکز، چند لیتر هوا لازم است؟ (0 درصد حجم هوا را اکسیژن تشکیل داده و  $\mathbf{H} = \mathbf{1}$  ،  $\mathbf{C} = \mathbf{17}$  ،  $\mathbf{O} = \mathbf{19}$ :  $\mathbf{g.mol}^{-1}$  گرم بر لیتر است،  $\mathbf{T} = \mathbf{17}$  ،  $\mathbf{O} = \mathbf{19}$ )

۱۰۰ کدام مورد، درخصوص واکنشهای کاتابولیکی و آنابولیکی، همواره درست است؟

۱) واکنش آنابولیکی، گرماگیر و فراورده(های) آن، درشت مولکول است.

۲) واکنش کاتابولیکی، گرمازا و جرم مولی فراورده(های) آن، کمتر از جرم مولی واکنشدهنده(ها) است.

۳) برای انجام واکنش آنابولیکی، به شکستن پیوند نیاز است درحالیکه واکنش کاتابولیکی میتواند بدون شکست پیوند انجام شود.

۴) در واکنش کاتابولیکی، جرم فراورده(ها) کمتر از جرم واکنشدهنده(ها) و در واکنش آنابولیکی، جرم واکنشدهنده(ها) کمتر از جرم فراورده(ها) است.

۱) دهنده ـ دهنده ۲) گیرنده ـ دهنده ۳) دهنده ـ گیرنده ـ گیرنده ـ گیرنده ـ گیرنده

#### ۱۰۲ - کدام مورد درست است؟

۱) نمکهای مذاب، ازجمله رساناهای الکترونی بهشمار می آیند.

۲) در دما و غلظت یکسان، رسانایی الکتریکی محلول اتانول و استون، تفاوت چشمگیری دارد.

٣) حل شدن هر نوع تركيب مولكولي در آب، تأثير يكساني در رسانايي الكتروني آب مقطر دارد.

۴) برخلاف رساناهای الکترونی، عبور جریان برق از رساناهای یونی، سبب انجام واکنش میشود.

۱۰۳- کدام روش، برای سنجش میزان پروتئین نامحلول در آب، مناسب است؟

۱) برادفورد ۲) طیفسنجی فرابنفش ۳) کجلدال ۴) لوری

## ۱۰۴ نوع واکنش برای کدام فرایند، نادرست بیان شده است؟

١) ايزومريزاسيون: تشكيل گلوكز عـ فسفات از فروكتوز عـ فسفات

۲) هیدروژناسیون: تشکیل مارگارین از اسید چرب اشباع

۳) دهیدراتاسیون: تشکیل پلیمر از مونومرها

۴) لگاسیون: اتصال متیونین به RNA

۱۰۵– نام آلکانی با فرمول زیر، کدام است و جرم مولی آن، چند گرم با جرم اتمهای اکسیژن موجود در یک مول ساکاروز

 H
 CH
 (H=1 .C=17 .O=19:g.mol<sup>-1</sup>) ? نقاوت دارد؟ (N=19:g.mol<sup>-1</sup>) ? نقاوت دارد؟ (N=10 .cm )

 H<sub>Y</sub>C—C
 CH
 CH
 (N=10 .cm )
 N=10 .