کد کنترل

322

C



آزمون ورودی دورههای کارشناسیارشد ناپیوسته ـ سال ۱۴۰۴

صبح پنجشنبه ۱۴۰۳/۱۲/۰۲

set set set set set set set set se



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

جمهوری اسلامی ایران 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

رديف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
1	زبان عمومی و تخصصی (انگلیسی)	70	1	70
*	بيوشيمى	۴.	75	۶۵
۳	زیستشناسی	7.	99	۸۵
*	شیمی آلی و عمومی	U\$3	٨۶	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 تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز میباشد و با متخافین برابر مقررات رفتار می شود.

صفحه ۲	322	C	پیوشیمی بالینی (کد ۱۵۰۹)
ِ جلسه آزمون است.	زیر، بهمنزله عدم حضور شما در	ت و امضا در مندرجات کادر	* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصا،
شماره صندلی خود ب	با آگاهی کامل، یکسان بودن	اره داوطلبی	اينجانببا شم
ه کدکنت از در جشد	اسخنامه و دفتحه سؤالات، نوع	رت ورود به حلسه، بالاء، با	شماره داوطلبی مندرج در بالای کا
			and the second s
	م تعا-	ن پاسخنامهام را نایید مینه	بر روی جلد دفترچه سؤالات و پایی
	امضا:		
			ربان عمومی و تخصصی (انگلیسی):
PART A: Vo	ocabulary		
Directions:	Choose the word or phra	ise (1), (2), (3), or (4	that best completes each
	en mark the answer on yo		
			because evolution selected
	refathers who were espe		
	2) concerned		
			ing of the earth's atmosphere
by burning coa	ıl and oil, is just another fa	alse alarm?	
1) effect	2) energy	3) force	4) warmth
		motives	operate in some reasonable
kind of balance			
1) obvious	2) high	3) selfish	4) prime d intervention, West African
Whatever the	immediate	of the Nigerian-lea	d intervention, West African
			Leone would be disastrous.
1) reciprocity		3) reversal	
			ense of ill will, deception or
	n otherwise idyllic enviro		48.40.2003
1) postpone	2) accuse	3) foster	4) divest
While the mov		tion,	script makes this the least of
1) an auspicio	us 2) a stirring	3) an edifying	4) a feeble
Relations bety	veen Communist China a	and the Soviet Union	have unfortunately begun to
			heir ideological quarrel. We
	that common sense preva		
1) ameliorate	2) deteriorate	3) solemnize	4) petrify
PART B: CI	oze Test		
Directions	Read the following passage	a and dacida which o	hoice (1), (2), (3), or (4) best
I jus each spa	ce. Then mark the correct	choice on your answe	r sneet.

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.

- 11- The underlined word "investigation" in paragraph 1 is closest in meaning to
 - 1) examination
- 2) documentation
- 3) relief
- 4) treatment
- 12- The underlined word "itself" in paragraph 2 refers to
 - 1) the alkaline phosphatase activity
- 2) activity in the liver tissue

3) the liver tissue

- 4) obstruction
- - 1) drainage
- 2) enzyme
- 3) lobes
- 4) lymphocytes

- 14- What does the passage mainly discuss?
 - 1) Different liver diseases
 - 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.
- 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 19th-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

18- 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
- 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.

322C

- 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

23-	 Not all steps in Skeggs was the The AutoAnaly 	wing statements can be laboratory investigation first figure to draw atten ser produced a basic but o, current laboratories will	ons are of identical in tion to the limited num more accurate analysis	nportance. ber of current laborator compared with compu	ters.
24-	In which position inserted in the par During the day,	n marked by [1], [2], ssage? several quality-control	[3] or [4], can the formula procedures are carr	ollowing sentence bes	t be
	reliability and pro	ecision of the analytical 2) [2]		4) [4]	
25-		wing best describes the	writers' overall tone		
	1) Indignant	2) Ironic	3) Objective	4) Passionate	
				<u>:</u>	بيوشي
		ر و ادرار، کدام مورد است؟	ان ترین جسم کتونی در خون	در کتواسیدوز دیابتی، فراو	-15
		۲) بتاهیدروکسی بوتیرات		۱) بوتیرات	
		۴) استون		۳) استواستات	
			. در مسیر لیپواکسیژناز از آر		-17
		۳) لکوترین	and the second s		
د. این		اسيون، يک مولکول پروپيونيل			-11
		بس، کاتابولیسم خود را ادامه م			
	۴) مالات	۳) اگزالواستات			
	Color S		مربوط به مسیر سنتز کلستر		-79
		G-CoA Reductase (Y		IG-CoA Synthase ()	
		HMG-CoA Lyase (f		nevalonate kinase (*	
		ش و افزایش کلسیم خون ترش			-4.
		۲) کلسی تریول ـ کلسی تونیر		۱) کلسی تونین _ کلسی تریو	
		۴) پاراتورمون ـ کلسي تريول		٣) كلسى تريول _ پاراتورمون	
			ثانویه در مسیر انتقال پیام ا		-41
		۲) فسفولیپاز C		۱) فسفريلاز	
		۴) گوانیلات سیکلاز	Secretary and a second	۳) آدنیلات سیکلاز	
		40.00	اری با بقیه متفاوت است؟	کدام هورمون، از نظر ساخت	-44
		Prolactin (*		۱) رشد	
		ACTH (*		FSH (*	0.0
		2	ير، بر افزايش گليكوژنز تأثير	افزایش کدام یک از موارد ز	-44
		[AMP] نسبت (۲ [ATP]	انسولين	۱) غلظت cAMP و ترشح	
		¢) غلظت ¢(۴		۳) ترشح انسولین	

۳۴ تأثیر انسولین در بافتهای هدف، از طریق کدام گیرنده میانجی گری می شود؟ Receptor tyrosine kinases (RTKs) (7 G_protein coupled receptors (GPCRs) (1 JAK_STAT (F Janus Kinases (JAKs) (* ېدام فسفولیپاز، مسئول تولید DAG و IP3 به عنوان پیامبر ثانویه در سلول است-CIF ۳۶ آنزیم فروکتوکیناز، در کدام طبقه آنزیمی قرار می گیرد؟ ۲) اکسیدوردوکتازها ۳) لیازها ۱) ترانسفرازها ۴) لیگازها برقرار است؟ $V=rac{\epsilon}{\Lambda}\,V_{ ext{max}}$ در یک واکنش آنزیمی، در چه صورت رابطه $V=rac{\epsilon}{\Lambda}\,V_{ ext{max}}$ $S = \frac{1}{2} k_m$ (Y $S = \frac{1}{5} k_m$ (1 S= + km (+ ۲) اختلاف انرژی آزاد واکنش ۱) غلظت سوبسترا ۴) تغییرات pH محیط واکنش ۳) تغییرات دمای محیط واکنش ۳۹ مطابق شکل زیر، اگر نمودار B فعالیت آنزیم در حالت طبیعی و عدم حضور مهارکتنده را نشان دهد، آنزیم در حالت نمودار A در معرض کدام نوع مهارکننده قرارگرفته است؟ ۱) برگشتنایذبر ۲) رقابتی Vithout inhibitor ٣) ئارقابتى ۴) غيررقابتي (1) ۴۰ ممه موارد زیر، در تنظیم فعالیت آنزیمها نقش دارند، بهجز ۴) فسفر پلاسپون ۲) ريبوزيلاسيون ۳) هيدروکسيلاسيون ۱) مهار پسانورد ۴۱ - نقش کدام عامل رونویسی، باز کردن دو رشته DNA در نقطه آغاز رونویسی است؟ TFII B (F TFII D (* TFII E (7 TFII H () ۴۲ در کدام محلول، pH برابر ۷ است؟ $\frac{1}{10}$ مساوی ۱۵ $K_a = 1 \times 10^{-7}$ (۲ مساوی $\frac{HA}{A^-}$ مساوی $K_a = 1 \times 10^{-9}$ (۱ د نسبت $K_a = 1 \times 10^{-9}$ (۱ $\frac{1}{\sqrt{200}}$ omlps $\frac{HA}{A^{-}}$ omlps $K_a = 1 \times 10^{-1}$ (f $\frac{1}{\sqrt{200}}$ omlps $\frac{HA}{A^{-}}$ omlps $K_a = 1 \times 10^{-10}$ (7) م هماری ادرار شیره افرا (MSUD)، کاتابولیسم کدام اسیدآمینه دچار نقص نمیشود؟ ۴۳ میاری ادرار شیره افرا (۴۳)، آلانین ۴۳ مارد است

۲) گلوکز ۶۔ فسفاتار

۴) هگزوکیناز

۴۴ نقص در کدام آنزیم، سبب بیماری مک آردل می شود؟

١) گليكوژن فسفريلاز عضلاني

۳) پیروات دهیدروژناز

-40	آنریم فسفوفروکتوکیناز۔1 (ا	_PFK). یک آنزیم آلوستریک	در مسیر گلیکولیز است. کدام تر	ليب، فعال كننده اين آنزيم است؟
	۱) سیترات		۲) فروکتوز ۲، ۶_ بیسفسف	ات
	GTP (*		ATP (*	
-49	کدام کوآنزیم، در واکنش	آنزيمي تيميديلات سنتاز مو	رد نیاز است؟	
	٣) ۵ ـ متيل تتراهيدروفولا		۴) ۵، ۱۰ متیلن تتراهیدرو	فولات
-47			ر کدام بخش از زنجیره تنفس	
		۲) کمپلکس II	۳) کمپلکس III	
-41	كدام اسيد آمينه، پيشساز		•	
	۱) آلانین		۳) گلایسین	۴) لوسين
-49		ر انی، باعث کدام تغییر میشو		J. J.
	۱) کاهش pH		۲) افزایش pH	
	۳) افزایش یونهای H+		۴) افزایش بازجذب CO _m	H
-0.		سیتها در سنتز اوره استفاد	ه میشوند، مربوط به کدام یک	
			٣) آمونيوم، آسپارتات	
-41		محصول كدام اسيدآمينه اس		20.1
		۲) تیروزین		۴) هیستیدین
-47		در بیماری فنیل کتونوریا، متا		
			۳) گلیسین	۴) تیروزین
-25		Line of the line o		میک از گروههای عاملی در
	ساختار آن است؟			4.1.
	-OH (\	-SH (r	$-NH_{r}$ (r	-COOH (F
-44	در ساختار کدام زیستمو	لکول، بخشهای کربوهیدرات	And the Control of the Annual Control of the	
		۲) ايمونوگلبولين		۴) هورمون محرک تیروئید
-00			ج به تیامین پیروفسفات است	
		۲) اپیمراژ		۴) ترئس آلدولارْ
-68		بمرهای گلوکز محسوب می:		
	۱) مانوز و ریبوز		۳) گالاکتور و فروکتور	۴) گالاکتوز و مانوز
-44	كدام گليكوز آمينوگليكان	، فاقد اسید اورونیک است؟		
	۱) کراتان سولفات	۲) هپارین	٣) كندروئيتين سولفات	۴) درماتان سولفات
-41	محصول مشترك كاتابوليه	سم كربوهيدراتها، آمينواس	دها و لیپیدها چه نام دارد؟	
	۱) اسید پیروویک	۲) استیل کوآ	٣) اگزالواستات	۴) اسید لاکتیک
-69	کدام مورد، درخصوص پلی	اساکاریدهای کیتین، گلیکو	ن، سلولز و نشاسته درست ا	ىت؟
	۱) کیتین و سلولز در درج	ه شاخهدار بودن با یکدیگر ما	فاوت هستند	
	β ۱ \rightarrow ۴ همه اتصالات ۲	دارند.		
	α ۱ \rightarrow ۴ همه اتصالات γ	دارند.		
	۴) همه هموپلیساکارید ه	ستند.		
-9.		سیون، کدام مورد درست اس	٣٣	
	L به D به ایزومر D		٢) تبديل قند آلدوز به كتو	
	٣) تبديل قندها از حالت خ	عطی به حلقوی	۴) تبدیل آنومرهای آلفا و بتا	مونوساكاريدها بههم

-81	برای انجام کدام واکنش، P	ATI لازم است؟		
	۱) لاكتات → پيروات		 ٢) گلوكز → گلوكز ٤. 	سفات
	$H_{\gamma}O \rightarrow $ اگزالواستات O	1.27.2.	۴) ۱، ۳ـ دې فسفوگليسر	→ گليسرالدهيد ٣_فسفات
-84		تمایز گروههای خُونی نقش دا		
	۱) گلیکواسفنگولیپیدها	۲) گلیسروفسفولیپیدها	٣) ليپوپروتئينها	۴) فسفوليپيدها
-94	زنجیره هیدروکربنی و پیوند	.های دوگانه به تر تیب چگونه ب	شند، ميزان حلاليت اسيد	برب در آب کمتر خواهد بود؟
	۱) کوتاهتر ـ بیشتر		۲) بلندتر ـ بیشتر	
	۳) کوتاهتر ـ کمتر		۴) بلندتر ـ کمتر	
-54		درولیز تریگلیسرید موجود ۲) LPL		
-80		تمام موارد زیر ضروری هستن		
		HCO ₇ (7		۴) استيل كوآ
زيست	اشناسى:			
-99	کدام هیستون، به قسمت -	خارجی نوکلئوزوم متصل می	شود؟	
		H _f (7		H ₇ B (*
-84	کدام مورد، در خصوص ene			
	۱) ژنی که در شرایط تنش ف		۲) ژنی که بهصورت گذر	وارد سلول میشود.
	۳) ژنی که بهصورت پایدار و		۴) ژنی که تنها به سلول	ی جنسی وارد می شود.
-81	فعالسازی کدام ژن در سر	ِطان، از آپوپتوز جلوگیری م	رکند؟	
	TNF ()	P53 (Y	RBI (r	BcL2 (f
-99		ان Packaging برای وکتوره		
	HEK 293 (1	Hela (7	HFF (*	Jurkat (*
-4.	ددامیک از زنهای orter	Rep، با بور ۷ کا تحریک می	شودا	
	Fox (1	GFP (7	lac Z (*	Tag (f
-41		از توالیهای سانترومری ارائ		
		ی خود یه ریزلولهها متصل می	شود.	
	۲) به میکروتوبولها متصل			
	۳) متشکل از توالیهای R	1 است.		
673	۴) همه موارد	aman a	50.00 500	
-44		سى، پروتئين NFAT عمدتاً		
	SPI ()	Jun (7	Fos (*	API (f
-44		فاکتور Rho، از چه طریقی ص		0
	۱) ایجاد hairpin		۲) ایجاد oss linking)	
iin	۳) جداسازی RNAپلیمراز		۴) جداسازی دورشتهای	DNA
-44	(7)	از Transduction در سلو		3 - 31
	۱) انتقال DNA بهوسیله و	ويروس	۲) انتقال DNA بهوسب	The second secon
144	۳) انتقال لیپوزوم به سلول		۴) انتقال پروتئین به س	J
- 10		یک میکروارگانیسم چیست		and I
	۱) مجموعه mRNA کل ، ۳) توالیهای DNA کل ژن		۲) مناطق نسخهبرداری	
	۱) توالی های ۱۱۲۲ تا س را	بوم	۴) مجموعه قطعات ژن	

٧٤- كدام سلول، فاقد پرا؟			- Pales
۱) گلبول قرمز ۷۷- کار بولنف، از نظر کداه	۲) عضّلانی ام ترکیب بسیار غنی است؟	۳) عصبی	۴) کیدی
DNA ()	RNA (T	٣) قسفوليپيد	۴) پروتئین
۷۸- کدام مورد، عملکرد پ	پروتئین Zinc finger است؟		
۱) اتصال به RNA		۲) رشد سلول	
۳) اتصال به DNA		۴) تنظیم ژنی در طی	
	مرحله از تقسیم سلول، باعث مه		مىشود؟
۱) آنافاز	۲) پروفاز	۳) تلوفاز	۴) متافاز
	براي شناسايي پراكسيزوم مئاس		
	از ۲) کاتالاز	۳) پراکسیداز	۴) اینورتاز
	ام یک از انواع RNAها، واکنش		
	hnRNA (۲		18srRNA (*
	ر كنترل تنفس سلولى مؤثرتر اس		22
	FADH2 (۲	ADP (*	O2 (*
۸۳- کدامیک، نشانه بیان			
۱) يوبىكوئيتينە ھىس		۲) استیلاسیون هیستو	
۳) متيلاسيون هيستو		۴) هتروکروماتین	
۸۴- سنتز پیریمیدین، از ۲	كدام مولكول آغاز مىشود؟		3
۱) پرولین	۲) گلوتامات	٣) آسپارژین	۴) آسپارتات
	در اپران لاکتوز، مولکول CAMP با اتصال به کدام یک		Mark Williams
۱) اپراتور	۲) پروموتر	CAP (r	RNA Polymerase (f
شیمی آلی و عمومی:			
۸۶ - آرایش الکترونی کداه	ام يون، مشابه آرايش الكتروني ات		
r _δ Br ()		rrCr*+ (Y	
rgCu ⁺ (r		",Sc"+ (F	
۸۷ - کدام دو عامل، سبب	added to the state of the		9 4 1 1 10 10
The state of the s	ا ناهس سعاع المي عنصرها از چ		ول تناوبي عنصرها مي شود؟
	، داهس سعاع انمی عنصرها از چ لایههای الکترونی ـ افزایش شمار		،ول بناوبی عنصرها میشود؟
ا) ثابت ماندن شمار I		بروتونها در هسته	ول بناوبی عنصرها می شود؟
۱) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۲) ثابت ماندن شمار <i>ا</i>	لایههای الکترونی ـ افزایش شمار	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها	ول بناوبی عنصرها می شود؟
۱) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۲) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۳) افزایش شمار لایهه	لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته	
۱) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۲) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه	لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار های الکترونی ـ ثابت ماندن شمار	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر	
۱) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۲) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه	لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار های الکترونی ـ ثابت ماندن شمار های الکترونی ـ افزایش نیروی جا	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر ، بهتقریب کدام است ؟	نى
۱) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۲) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸– درصد جرمی نیتروژن	لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار های الکترونی ـ ثابت ماندن شمار های الکترونی ـ افزایش نیروی جا	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر ، بهتقریب کدام است ؟ (ar: g.mol^{-۱})	نى
۱) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۲) ثابت ماندن شمار <i>ا</i> ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸– درصد جرمی نیتروژن	لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار های الکترونی ـ ثابت ماندن شمار های الکترونی ـ افزایش نیروی جا	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر ، بهتقریب کدام است؟ ، ستریب کدام است؟ (۳۲٫۳۳ (۲	نى
 ثابت ماندن شمار ا ۲) ثابت ماندن شمار ا ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸ - درصد جرمی نیتروژن ۱) ۴۴/۴۴ ۲۲/۲۲ 	لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار های الکترونی ـ ثابت ماندن شمار های الکترونی ـ افزایش نیروی جا ن در مولکول آمونیوم دی کرومان	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر ، بهتقریب کدام است؟ (*g.mol) (۲ g.mol	نى
 ثابت ماندن شمار ا ۲) ثابت ماندن شمار ا ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸ - درصد جرمی نیتروژن ۱) ۴۴/۴۴ ۲۲/۲۲ 	لایههای الکترونی ـ افزایش شمار لایههای الکترونی ـ افزایش شمار های الکترونی ـ ثابت ماندن شمار های الکترونی ـ افزایش نیروی جا ن در مولکول آمونیوم دی کرومان سه خصلت فلزی عنصرها، بهدرسن	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر ، بهتقریب کدام است؟ (*g.mol) (۲ g.mol	(H=1. N=14. O=14. Cr
 ثابت ماندن شمار ا ۲) ثابت ماندن شمار ا ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸ - درصد جرمی نیتروژن ۲) ۴۴/۴۴ ۲۲/۲۲ ۸۹ - در کدام مورد، مقایس 	لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار های الکترونی _ ثابت ماندن شمار های الکترونی _ افزایش نیروی جا ن در مولکول آمونیوم دی کرومان سه خصلت فلزی عنصرها، بهدرسن B > E	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر به بهتقریب کدام است؟ (۳ g.mol -۲) ۳۳/۳۳ (۲ ۱۱/۱۱	(H=1. N=14. O=14. Cr Cs
۱) ثابت ماندن شمار ۱ ۲) ثابت ماندن شمار ۱ ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸ - درصد جرمی نیتروژن ۴۴/۴۴ ۳) ۲۲/۲۲ اکه ام مورد، مقایس Be > Ca > Cs	لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار های الکترونی _ فزایش شمار های الکترونی _ قابت ماندن شمار های الکترونی حافق دی کرومان در مولکول آمونیوم دی کرومان مه خصلت فلزی عنصرها، بهدرسنا حاک الحاک	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر به بهتقریب کدام است؟ ۲ (۳۳ ۲۳ ۲۳ ۳۳ ۲۳ ۳۳ ۲۳ بیان شده است؟ ۲ کا Ca > Be > B (۲ ادم کا که ایکان شده است؟	Cs Cs Cs
۱) ثابت ماندن شمار ۱ ۲) ثابت ماندن شمار ۱ ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸ - درصد جرمی نیتروژن ۳) ۴۴٫۴۴ ۱) ۲۲٫۲۲ اکو کدام مورد، مقایس اگاه کا	لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار های الکترونی _ فزایش شمار های الکترونی _ قابت ماندن شمار های الکترونی حافق دی کرومان در مولکول آمونیوم دی کرومان مه خصلت فلزی عنصرها، بهدرسنا حاک الحاک	بروتونها در هسته لکترونهای لایهها بروتونها در هسته به هسته بر لایههای الکتر به تقریب کدام است؟ (۲ - ۲۲ (۳۲ (۲ – ۲۲) ۲۲ (۲ بران شده است؟ بیان شده است؟ (۲ - ۲۵ > Be کا ایرصد، با مقدار کافی سدی	Cs Cs Cs
۱) ثابت ماندن شمار ۱ ۲) ثابت ماندن شمار ۱ ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸ - درصد جرمی نیتروژن ۳) ۴۴٫۴۴ ۱) ۲۲٫۲۲ اکو کدام مورد، مقایس اگاه کا	لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار های الکترونی _ ثابت ماندن شمار های الکترونی _ افزایش نیروی جا ن در مولکول آمونیوم دی کرومان به خصلت فلزی عنصرها، بهدرسن B > E Cs >	بروتونها در هسته الكترونهاى لايهها الكترونهاى لايهها به هسته بر لايههاى الكتر به هسته بر لايههاى الكتر المت عدام است عدام الله المقدار كافى سدي كافى سدي كافى كافى سدي كافى كافى كافى كافى كافى كافى كافى كافى	ی H = ۱، N = ۱۴، O = ۱۶، Cr) Cs Cs کلرید، ۱۱/۴۸ گرم ماده نامحلول
۱) ثابت ماندن شمار ۱ ۲) ثابت ماندن شمار ۱ ۳) افزایش شمار لایهه ۴) افزایش شمار لایهه ۸۸ - درصد جرمی نیتروژن ۳) ۴۴٫۴۴ ۱) ۲۲٫۲۲ اکو کدام مورد، مقایس اگاه کا	لایههای الکترونی _ افزایش شمار لایههای الکترونی _ افزایش شمار های الکترونی _ ثابت ماندن شمار های الکترونی _ افزایش نیروی جا ن در مولکول آمونیوم دی کرومان به خصلت فلزی عنصرها، بهدرسن B > E Cs >	بروتونها در هسته الكترونهاى لايهها الكترونهاى لايهها به هسته بر لايههاى الكتر به هسته بر لايههاى الكتر المت عدام است عدام الله المقدار كافى سدي كافى سدي كافى كافى سدي كافى كافى كافى كافى كافى كافى كافى كافى	(H=1, N=14, O=14, Cr Cs

۹۱ - کدام موارد درست هستند؟

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

ب ـ ذرات کلوئید، از ذرات محلول درشت تر و توده هایی از مولکول ها هستند.

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

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

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

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

 $Na_{\gamma}O(s)+C(s)$ مواکنش نمی دهد حواکنش 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.

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

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

۹۳ - 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؟

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

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

90- انحلال كدام ماده در آب مقطر، pH آن را كاهش مي دهد؟

CH_rOH (7 BaO (1

Na_rO (* CO_r (*

۹۶ کدام مورد درست است؟

- ۱) 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 (n' < n) 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 أروماتیک و حلقوی سیرشده است.
- ۹۷ 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 واکنشدهندهها با
 آن است.
 - ۲) انرژی فعالسازی واکنش رفت، کمتر از انرژی فعالسازی واکنش برگشت است.
 - ۳) تفاوت سطح انرژی واکنش دهنده ها و فراورده، برابر با گرمای آزاد شده است.
 - ۴) سطح انرژی واکنش دهندهها، پایین تر از سطح انرژی فراورده است.

۹۸- اگر درصد یونش اسید ضعیف HA در آب، برابر ۴ باشد، pH محلولی از آن با حجم ۱۰۰ میلیلیتر و غلظت ۹/۱۵ مولار، کدام است؟

99- برای سوختن کامل 7/8 گرم گلوکز، چند لیتر هوا لازم است؟ (0 درصد حجم هوا را اکسیژن تشکیل داده و H=1, C=17, O=18: $g.mol^{-1}$ گرم بر لیتر است، 7/8 گرای این گاز، برابر 7/8 گرم بر لیتر است، 9/8

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.

۱۰۲ - کدام مورد درست است؟

- ١) نمكهاي مذاب، ازجمله رساناهاي الكتروني بهشمار مي آيند.
- 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 می شود.

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 عد فسفات از فروكتوز عد فسفات
 - ۲) هیدروژناسیون: تشکیل مارگارین از اسید چرب اشباع
 - ٣) دهيدراتاسيون: تشكيل يليمر 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