





254A

علوم محیطزیست (کد ۱۲۱۵ ـ (شناور))

254 A

صفحه ۲

\* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات جدول زیر، بهمنزله عدم حضور شما در جلسه آزمون است. اینجانب ......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 درجشده بر روی دفترچه سؤالها و پایین پاسخنامهام را تأیید مینمایم.

امضا:

زبان عمومی و تخصصی (انگلیسی):

## **PART A: Vocabulary**

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

- 1- If you want to excel at what you love and take your skills to the next level, you need to make a ...... to both yourself and your craft.
- 1) commitment2) passion3) statement4) venture2-It is usually difficult to ...... clearly between fact and fiction in her books.1) gloat2) rely3) raise4) distinguish
- 3- Some people seem to lack a moral ......, but those who have one are capable of making the right choice when confronted with difficult decisions.
  1) aspect 2) compass 3) dilemma 4) sensation
- - 1) complacent2) incipient3) prestigious4) notorious
- 5-In a society conditioned for instant ....., most people want quick results.1) marrow2) gratification3) spontaneity4) consternation
- 6- One medically-qualified official was ...... that a product could be so beneficial and yet not have its medical benefit matched by commensurate commercial opportunity.
- incredulous 2) quintessential 3) appeased 4) exhilarated
   Some aspects of zoological gardens always ...... me, because animals are put there expressly for the entertainment of the public.
   daliberate 2) surmise 4) encell
  - 1) deliberate2) surmise3) patronize4) appall

# **PART B: Cloze Test**

<u>Directions</u>: 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.

 can learn at their own pace, and from anywhere in the world. Online learning ...... (10) affordable than traditional in-person learning, making education more accessible to a wider range of students.

- **8-** 1) forced to
- 3) were forced to
- 9- 1) including increased3) and increase10- 1) is also more
  - 3) which is also more

2) have forced
 4) forcing
 2) they include increasing
 4) they are increased
 2) also to be more
 4) is also so

# 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:

Increasingly, researchers are being called upon to adapt interdisciplinary methods to environmental science. Driving this call is recognition of the complexity of natural environments and the intricate linkages among ecological, economic and social systems. One need look no further than the declarations of the 1992 Earth Summit, where interdisciplinarity was cited repeatedly as the means for increasing our understanding of and developing solutions to pressing environmental issues such as sustainable resource development, climate change, ecosystem rehabilitation, and conservation of biological diversity.

However, interdisciplinary approaches to environmental science are not limited to broad global issues. Indeed, interdisciplinarity has facilitated research on topics that are much more narrow in scope. For example, ecologists have allied with biostatisticians and satellite imagery experts to remotely sense forest productivity; resource economists have employed focus groups and contingent valuation techniques to assess the monetary value of protecting spotted owl <u>habitat</u> from wildfire; and entomologists have drawn on phermone chemistry to develop cost effective and environmentally friendly programs of pest management. These are just a few examples of the many ways environmental scientists have embraced interdisciplinarity in both basic and applied research.

- 11- The word "habitat" in paragraph 2 is closest in meaning to ......
  - 1) species 2) population
  - 3) natural environment 4) hunting regions
- 12- The passage mentions all of the following terms EXCEPT ......
  - 1) botanists23) entomologists4
- 2) rehabilitation
   4) biostatisticians
- 13- Why does the author refer to the declarations of the 1992 Earth Summit in the passage?
  - 1) To reassert the academic scope of a field previously neglected
  - 2) To further confirm the significance of a concept in a certain discipline
  - 3) To draw attention to scholarly debates surrounding a controversial concept
  - 4) To clarify the academic background of a novel approach to problem-solving

صفحه ۳

#### 14- What is the best topic for the passage?

- 1) Theoretical or Practical? Environmental Sciences in a Modern Guise
- 2) The Impact of Interdisciplinary Research on the Environmental Sciences
- 3) The Challenges Facing Interdisciplinary Approach in Environmental Sciences
- 4) The Advantages and Disadvantages of Interdisciplinarity in Environmental Sciences

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

- 1) Worldwide problems make up the largest part of the issue of interdisciplinary approaches.
- 2) Pure and applied approaches to environmental sciences were neglected in the early stages of this discipline.
- 3) Interdisciplinary approach is more adapted to the kind of practical research necessary to solve problems afflicting modern man.
- 4) Interdisciplinary approaches to environmental science in a way proved to be useful for researchers active in different fields.

#### PASSAGE 2:

Environmentalism is a hallmark of the 1990s. [1] Growing concern about critical issues such as environmental quality, resource <u>depletion</u> and sustainable development has ensured that environmental questions figure prominently on national and international political agendas and green consumer-power is encouraging radical changes in production practices within industrial societies. Much of the recent debate has focused on environmental values and attitudes, but behind this popular facade lies genuine scientific concern about world futures. The environmental sciences, the Cinderella science of the 1960s, now have an attentive public and an aware political arena to inform and challenge; their time has come! [2]

Peter Bowler's history of the environmental sciences brings alive the rich and varied background of the subject in a very informative way in this detailed but easy-to-read book. [3] His central thesis is that attitudes towards the environment are shaped by social and cultural forces, which are <u>themselves</u> both product and producers of scientific views. [4] This comprehensive survey of the development of environmental science — claimed on the dust jacket to be the first of its kind — uses all of Bowler's skills as Professor of History and Philosophy of Science to weave a fascinating story of how science and scientists have helped to shape our present understanding of the environment and how it works.

- 17-The word "themselves" in paragraph 2 refers to ......1) scientific views2) product and producers
  - 3) social and cultural forces 4) attitudes
- 18- According to the passage, which of the following statements is true?
  - 1) The Cinderella science of the 1960s was a discipline well appreciated early on since its emergence in about the mid-20th century.
  - 2) Environmental considerations, in a way, reverberate through political spheres and industrial societies.
  - 3) As an environmentalist, Bowler contributed a lot to modern understanding of his field of expertise.
  - 4) Peter Bowler held that people's opinions about social and cultural issues are colored and qualified by the environment in which they live.

۵	صفحه	254 A	ور))	علوم محیطزیست (کد ۱۲۱۵ ـ (شنا
19-	The passage is	probably a part of whic	ch of the following?	
	1) A book revie	ew	2) Introduction	on of a scientific paper
	3) Abstract of a	a research article	4) Conclusio	n of a scholarly paper
20-	In which positi	on marked by [1], [2],	[3] or [4], can the f	following sentence best be
	inserted in the	passage?		<u> </u>
	Yet to see the	environmental sciences	s as a fashionable p	product of recent decades
	would be both	misguided and a disse	ervice to the count	ess biologists, naturalists,
	ecologists and o	thers who have shaped	l the modern subjec	t over centuries.
	1) [1]	2) [2]	3) [3]	4) [4]
				·

### PASSAGE 3:

Since its introduction in the 1960s, the laser has assumed a central role in the accurate measuring of natural environments. The historical background to laser scanning began in 1958 when two scientists, Charles Townes and Arthur Schawlow, suggested the potential for a narrow beam of very intense monochromatic radiation travelling over large distances that could be precisely directed. The first solid-state ruby laser was developed in 1960 and emitted powerful pulses of collimated red light. The period 1962–68 saw basic development of laser technology ('laser' is an acronym for Light Amplification by the Stimulated Emission of Radiation), and was followed in the 1970s by a period of improvement in the reliability of the technique. It was not long before the potential for a narrow, straight, reflectable beam as a reference direction in alignment was recognized.

Early surveying instruments were developed specifically for laboratory use, the first laser distance-measuring instrument appeared in 1966 and the first alignment laser was marketed from 1971 onwards (Price & Uren, 1989). Despite reliability issues (the first instruments only had an operating life of 1000 hours), commercial success followed and the 1970s saw a rapid uptake in the use of lasers in engineering surveying and the construction industry. Once the early systems were adapted into weather-proofed machines that were specifically designed for more rugged situations, environmental scientists rapidly took up the new technology, and the 1980s and 1990s saw a wide range of applications in a broad range of environmental systems.

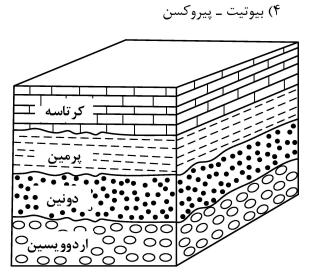
- 21- The passage refers to all of the functions of laser technology EXCEPT ......
  - 1) engineering surveying2) measuring distance3) alignment4) medical purposes
- 22- According to the passage, all of the following statements are true EXCEPT that
  - 1) the first solid-state ruby laser was developed in the same decade that laser itself was introduced.
  - 2) the implementation of laser technology in a wide array of applications in various environmental systems followed its commercial success.
  - 3) Charles Townes and Arthur Schawlow demonstrated that it is possible to implement the laser-related technology in surveying.
  - 4) the use of laser technology in environmental sciences was particularly possible because the technology was incorporated in machines able to operate in harsh weather conditions.

۶	صفحه	254 A	(شناور))	علوم محیطزیست (کد ۱۲۱۵ ـ
23-	<ol> <li>Laser technol 1970s.</li> <li>The variety of a few dec.</li> </ol>	he passage, which of the blogy was particularly in of cases in which laser-re ades since the laser's intr	nplemented in environ clated systems were use oduction.	imental systems in the ad increased in a matter
	scientists dre	of the laser can be trace ew attention to its potentian f the background to lase	al.	
	· ·	eliable instrument in ter		
24- 25-	<ol> <li>Analogy</li> <li>Comparison</li> <li>Classification</li> <li>Description</li> <li>The passage provide the passage passage provide the passage passage</li></ol>	on based on chronological provides sufficient infor oined the term laser? the first laser instrument hod was used to measu	order rmation to answer w ts considered to be rati	her unreliable?
	technology 1) Only I	2) Only II	3) Only III	4) II and III
				زمینشناسی عمومی:
		شه ثابت است؟	ِهای یک کانی مشخص، همی	۲۶- کدام ویژگی برای بلور
	ها در مولکول	۲) آرایش ساختمانی اتم	<b>ع</b> ين	۱) زاویه بین سطوح م
	تکننده در شبکه بلور	۴) تعداد عنصرهای شرک	ر جهات مشخص	۳) نحوهٔ پیوند اتمی د
		ِ) از بقیه شیار برمیدارد؟	شدن کانیها بر روی همدیگر	۲۷- کدام کانی (با کشیده
	۴) کرندوم	۳) کوارتز	۲) توپاز	۱) بریل
ا قرار	ی بازالتی در کنار هم	<u>ی توانند</u> بر اثر سرد شدن ماگمای	, (Bowen)، کدام کانیها نم	۲۸ با توجه به نظریه بوون
				بگیرند؟
		۲) ارتوز _ اليوين	ن	۱) آمفیبول ـ پیروکس

۲۹ - در شکل زیر، چند ناپیوستگی مشاهده می شود؟

۳) اليوين \_ پلاژيوكلاز

- 1 (1
- ۲) ۲
- ۳ (۳
- ۴ (۴



صفحه ۷

روگوزا

۳) یک بار گردش ماه حول زمین نسبتبه ستارگان ثابت که ۲۷/۳۳ روز طول می کشد. ۴) دوره گردش ماه نسبت به موقعیت خورشید در آسمان که ۲۹/۵ روز زمان لازم دارد.

<u>رياضى:</u>

- ۴۶ – اگر  $\alpha + i\beta$  نمایش ریشهٔ معادلهٔ  $z^{\gamma} - 7\overline{z} + 4\overline{z} = 1 + i$  باشد، مجموع همهٔ مقادیر ممکن برای  $\beta$  کدام است؟ (۱) صفر (۱)  $\frac{1}{7}$  (۲)  $\frac{1}{7}$  (۳)  $\frac{1}{7}$  (۳)  $\frac{1}{7}$  (۴) صفحه ۹

، کدام است؟  $\lim_{n \to \infty} (\sin \frac{1}{n})(Y^{\frac{1}{n}} + Y^{\frac{1}{n}} + \dots + Y^{\frac{n}{n}})$ ،  $(n \in \mathbb{N})$  مقدار -۴۷ ln (٢) (١  $\frac{1}{\ln(\tau)}$  (r  $\ln(\frac{1}{\gamma})$  (r ۴) صفر کدام است?  $y = \lim_{n \to \infty} \frac{Y x}{Y + (Y \cos \frac{x}{r})^{Yn}}$ ، کدام است? -۴۸  $\forall \pi(k \pm \frac{1}{r})$  ()  $\tau \pi(k \pm \frac{\tau}{r})$  ( $\tau$  $\Re(k\pm\frac{1}{r})$  (r  $\mathfrak{r}(\mathbf{k}\pm\frac{\mathbf{r}}{\mathbf{r}})$  (f مینیمم مطلق تابع  $f(x) = \max\{r|x|, |1+x|\}$  بهازای هر  $x \in \mathbb{R}$  مینیمم (x  $\in \mathbb{R}$  مینیمم) به از ای هر  $f(x) = \max\{r|x|, |1+x|\}$  $\frac{r}{r} (r)$   $\frac{r}{r} (r)$ ۴) صفر م جم جسم x = -1 اگر ناحیهٔ محدود به منحنی  $y = \sin x$  و محور x ها را در بازهٔ  $\left[ \frac{\pi}{r} \right]$  حول خط x = -1 دوران دهیم، حجم جسم  $y = \sin x$ حاصل كدام است؟  $\pi$  () ۲π (۲ ۴π (۳ λπ (۴ چهار رأس چهارضلعی ABCD دارای مختصات (۰, ۰),  $B(1, 1), A(\circ, \circ)$  و  $D(-\pi, \pi)$  و D(- $\pi, \pi)$  و D(- $\pi, \pi)$ -01 چهارضلعی کدام است؟ ۳ (۱ 4 (1 9 (٣

۴) ۸

دریک هشتم اول فضا، ( $v > x, y, z \ge 0$  و صفحهٔ z = x دریک هشتم اول فضا، ( $v, y, z \ge 0$ ) کدام است  $-\Delta t$ ۳ (۱ 4 (1 ۶ (۳ ۸ (۴ مول قوس منحنی حاصل از تقاطع رویههای  $z = 1 - \sqrt{7}$  و  $z = x^7 + y^7 + y^7$ ، چه مضربی از  $\pi$  است?  $-3\pi$ 50 (1 √۳ (۲  $\sqrt{r}$  (" 1 (4 درست است؟  $\sum_{n=1}^{\infty} \mathrm{ne}^{-n}$  کدام مورد برای سری -۵۴ ۱) سری همگرا به <mark>۲</mark> است. ۲) سری همگرا به ۱ است. ۳) سری همگرا به ۲e است. ۴) سری واگرا است. ۵۵- فاصلهٔ بین خط گذرنده از نقطهٔ (۳,۰,۲) و موازی بردار  $\hat{j} - \hat{j} + \hat{j} - \hat{k}$  و خط گذرنده از (۱,۲,۴) و موازی بردار  $\hat{i} + \hat{j} + \hat{k}$ ، کدام است؟  $\frac{\gamma}{\pi}$  ()  $\frac{\pi}{r}$  (r ۲ (۳ ۳ (۴ -۵۶ بیشترین انحنای منحنی  $y^{\intercal} - x^{\intercal} = y$  در بازهٔ [-7, 1]، کدام است؟  $\frac{1}{7}$  ()  $\frac{\sqrt{r}}{r}$  (r VT (r ۲ (۴

۱ー۵۷ است؟  $div(\frac{\vec{r}}{r^n}) = \circ$ ، اگر  $\vec{r} = (x, y, z)$  باشد، آنگاه بهازای چه مقداری از  $\vec{r} = (x, y, z)$ -٣ () -7 (7 ۲ (۳ ۳ (۴ معادله صفحهٔ مماس بر رویهٔ  $\sqrt{x} + \sqrt{y} + \sqrt{z} = 4$  در نقطهٔ (۴,۱,۱)، کدام است؟ x + y + Yz = Y ()  $x + \gamma y + \gamma z = \lambda$  ( $\gamma$ YX + YY + Z = 11 (T  $\forall x + y + z = 1 \circ (f)$ کوتاه ترین فاصلهٔ نقطهٔ (۰, ۰, ۰) از سهمیگون هذلولی  $z = x^7 - y^7$  کوتاه است? –۵۹  $\frac{\sqrt{\Delta}}{r}$  (1)  $\frac{\sqrt{1V}}{r}$  (r  $\sqrt{\Delta}$  ("  $\sqrt{1}$  (f به موضعی تابع  $f(x,y) = wx^{w} + y^{v} - 9x + yy$  کدام است? -۶۰ -14 () -17 (7 -10 (٣ -۸ (۴ میباشد، کدام y = x و y = 0 ، x = 1 مقدار R معدود به خطوط y = x و y = y = 0 معاشد، کدام -۶۱ مقدار م است؟  $\frac{\pi}{q} + \frac{\sqrt{r}}{c}$  ()  $\frac{\pi}{\varphi} + \frac{\sqrt{r}}{q}$  (r  $\frac{\pi}{2} + \frac{\sqrt{r}}{r}$  (r  $\frac{\pi}{m} + \frac{\sqrt{r}}{c}$  (f

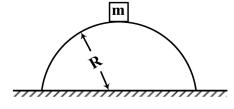
در بازهٔ  $\vec{F}(x,y) = x^{7}\hat{i} + \Lambda xy\hat{j}$  در بازهٔ  $x^{7} - 4y^{7} + 4y^{-2}$  در الجام شده توسط نیروی  $\vec{F}(x,y) = x^{7}\hat{i} + \Lambda xy\hat{j}$ ی، در جهت مثلثاتی، کدام است  $x \leq Y \sqrt{Y}$ -1/7 ()  $-\lambda$  (Y 18 (17 185 (4 ho - ho است? محجم ناحیهٔ محصور به سطحی با مختصات کروی  $ho = 7 \sin \phi$ ، کدام است?  $\frac{\pi^{r}}{r}$  () π<sup>۲</sup> (۲ ۲π<sup>۲</sup> (۳ ۴π<sup>۲</sup> (۴ فرض کنید S قسمتی از سطح z = 1 باشد که توسط سهمیگون  $z = x^7 + y^7$  بریده شده است. شار گذرای -94  $\hat{F}(x, y, z) = (x^{\gamma} + y^{\gamma})\hat{i} + (\gamma x^{\gamma} + y^{\gamma})\hat{j} + (\frac{1}{1 + x^{\gamma} + y^{\gamma}})\hat{k}$  از سطح S میدان برداری  $\frac{\pi}{r}\ln r$  (1  $\pi \ln \gamma$  (r  $\frac{\pi^{r}}{r}$  ("  $\pi^{\gamma}$  (f ۶۵- فرض کنید S سطح واقع بر صفحهٔ z = ۳ باشد که توسط هرمی با قاعدهٔ محدود به خطوط • y = ۰، x = ۰ و  $\vec{F}(x, y, z) = \cos y\hat{i} + (z \cos y - x \sin y)\hat{j} + \sin y\hat{k}$  بریده می شود. کار انجام شده توسط نیروی x + y = 1روی منحنی واقع بر مرز سطح S در جهت مثبت، کدام است؟ ۲π (۱ π (۲  $-\pi$  (r ۴) صفر فيزيک عمومي: ۶۴ - شخصی در جادهٔ مستقیمی رانندگی میکند. این شخص، 🕺 مسیر را با سرعت یکنواخت v<sub>o</sub> و <mark>۲</mark> باقیمانده را

۶۷ برای آنکه بُرد پرتابهای چهار برابر ارتفاع بیشینه آن باشد، زاویه پرتاب چقدر باید باشد؟

- $\theta = \tan^{-1}(\mathfrak{k})$  (1)
- $\theta = \tan^{-1}(\tau)$  ( $\tau$ )
  - $\theta = \tan^{-1}(1)$  (r
- $\theta = \tan^{-1}(\frac{1}{2})$  (f
- یک بالن تحقیقاتی که جرم کل آن برابر با M است، با شتاب  ${f a}$  پایین می آید. چه مقدار از جرم کل بالن را 8بیرون بریزیم، تا با همان شتاب a بالا رود؟
  - $\frac{Ma}{g-a}$  ()  $\frac{r Ma}{g + ra}$  (r  $\frac{Ma}{g+a}$  (r
  - $\frac{YMa}{g+a}$  (f
- ۶۹ به جسم ساکنی به جرم m<sub>1</sub> نیروی ثابت F<sub>1</sub> در مدت t<sub>1</sub> و بر جسم ساکن m<sub>۲</sub>، نیروی F<sub>۲</sub> در مدت t<sub>1</sub> وارد می شود. اگر جابهجاییهای دو جسم در مدتهای مزبور با هم برابر باشند، نسبت  $rac{\mathbf{F}_1}{\mathbf{F}_2}$  کدام است؟ با
  - $\frac{m_{1}t_{7}^{7}}{m_{7}t_{1}^{7}} (1)$  $\frac{m_1 t_{\gamma}}{m_{\gamma} t_{1}}$  (7  $\frac{m_{\rm l}t_{\rm l}^{\rm Y}}{m_{\rm Y}t_{\rm Y}^{\rm Y}}~({\rm W}$  $\frac{m_{1}t_{1}}{m_{r}t_{r}} (f$

جسمی به جرم ۲۵ کیلوگرم، روی نوک یک تپه به شکل نیم کره با شعاع ۶ متر از حالت سکون شروع به لغزش میکند. اگر از اصطکاک سطح صرفنظر شود، این جسم در ارتفاع چندمتری از زمین، از سطح نیمکره جدا می شود؟

- ۲ (۱
- ۳ (۲
- ۳/۵ (۳
  - 4 (4



-۷۱ یک میله به طول L و جرم M، در راستای محور x از مبدأ مختصات امتداد یافته است. اگر چگالی خطی آن  $\lambda = \frac{\gamma M}{L} x$   $\frac{\gamma}{F} L (1)$   $\frac{1}{\gamma} L (7)$  L x  $\frac{1}{\gamma} L (7)$   $\frac{1}{\gamma} L (7)$ 

۷۲- بمب ساکنی منفجر میشود و به سه قطعه با جرمهای مساوی تقسیم میشود. قطعه اول، با تکانه P<sub>1</sub> = P در جهت مثبت محور x حرکت میکند. قطعه دوم با تکانه P<sub>7</sub> = ۲P در جهت منفی محور y حرکت میکند. اندازه تکانه قطعه سوم کدام است؟

- P ()
- $\sqrt{r} P$  (r
- $\sqrt{\Delta} P$  ("
- √**Ψ** Ρ (۴

۷۳- چه مقدار کار (برحسب ژول) بر روی جسمی به جرم m = ۲ kg انجام بدهیم تا در غیاب نیروهای دیگر، از حال سکون به سرعت v = ۵  $rac{m}{s}$  برسد؟

- ۵۰ (۱
- 20 (2
- ۱۲/۵ (۳
  - ۴) ۱۰
- ۷۴- دو کودک به وزنهای ۲۰ و ۳۰ کیلوگرم، در دو انتهای الاکلنگی بهطول ۴متر قرار دارند. کودک سوم به وزن ۲۰ کیلوگرم در فاصله چند متری از مرکز الاکلنگ، در سمت کودک سبک تر باید قرار گیرد تا تعادل برقرار شود؟ ۱) نیم
- ۷۵- یک قطعهچوب مکعبشکل به جرم m، بر روی یک سطح افقی بدون اصطکاک قرار دارد. یک سر طنابی به جرم m را به این قطعهچوب وصل میکنیم. اگر سر دیگر طناب را با نیروی افقی F بکشیم، کشش طناب در وسط m طناب چقدر است؟
- $\frac{\Delta}{\lambda} F (f) \qquad \frac{\tau}{r} F (f)$

q٥

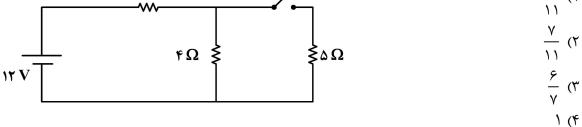
- ۷۶- فرض کنید دو بار نقطهای یکسان q+ در یک فاصله معین از هم قرار دارند و نیروی F به یکدیگر وارد میکنند. چند درصد از یکی برداشته و به دیگری اضافه کنیم تا در همان فاصله، نیروی بین آنها  $\frac{16}{18}F$  باشد؟ (۱) میکنند. چند درصد از یکی برداشته و به دیگری اضافه کنیم تا در همان فاصله، نیروی بین آنها  $\frac{16}{18}F$ 
  - ۲۰ (۲
  - 1 (1
  - ۳۵ (۳
  - ۴) ۰ ۳

۷۷- دو گلولهٔ رسانای مشابه، به وزن یک نیوتن، مطابق شکل زیر، از نخهای ابریشمی هریک بهطول یک متر از یک نقطه آویزان شدهاند. گلولهها دارای بار یکسان q هستند. اندازهٔ q چقدر باشد تا نخها با هم زاویه °۹۰ درجه بسازند؟

- $\sqrt{\lambda \pi \in_{\circ}} (1)$   $\sqrt{\nabla \pi \in_{\circ}} (7)$   $\sqrt{\pi \in_{\circ}} (7)$ 
  - $\sqrt[Y]{\pi \in_{\circ}}$  (f
- ۷۸- بار الکتریکی بهطور یکنواخت درون استوانهای بهطول نامتناهی و شعاع R با چگالی ρ توزیع شده است. اختلاف پتانسیل الکتریکی بین سطح استوانه و محور استوانه، کدام است؟
  - $\frac{\rho R^{\gamma}}{\epsilon \pi \epsilon_{\circ}} (1)$  $\frac{\rho R^{\gamma}}{\epsilon \epsilon_{\circ}} (1)$  $\frac{\rho R^{\gamma}}{\epsilon \epsilon_{\circ}} (1)$  $\frac{\rho R^{\gamma}}{\epsilon \epsilon_{\circ}} (1)$ 
    - ۴) صفر
- در ناحیهای از فضا، میدان الکتریکی  ${f {f E}}=-{f E}_{\circ}$  برقرار شده است. در این ناحیه، اگر ذره بارداری با بار الکتریکی q –۷۹ از مبدأ مختصات به نقطه  $({f a},{f a})$  جابهجا شود، تغییر انرژی پتانسیل ذره چقدر است؟ —
  - $\frac{\sqrt{r}}{r}qE_{\circ}a$  (1)
    - qE<sub>o</sub>a (r
  - $\sqrt{r} qE_{o}a$  (r
    - rqE<sub>o</sub>a (f
- دو کره رسانای هم مرکز با شعاعهای  $r_1 = a$  و  $r_2 = r_3$ ، دارای بار الکتریکی Q + e و Q a هستند. ظرفیت این خازن، کدام است؟
  - ۲πε.a (۱
  - ۴πε.α (۲
  - ۶πε α (۳
  - $\lambda\pi\epsilon_{o}a$  (f

- ۸۱ سه بار الکتریکی مطابق شکل زیر، بهطور ثابت قرار گرفتهاند. انرژی پتانسیل الکتریکی این گروه نقاط باردار، کدام است؟
- $-\frac{q^{\gamma}}{\pi \varepsilon_{o}a} (1)$   $+\frac{q^{\gamma}}{\pi \varepsilon_{o}a} (7)$   $+\frac{q^{\gamma}}{\pi \varepsilon_{o}a} (7)$   $-\frac{q^{\gamma}}{\pi \varepsilon_{o}a} (7)$   $+\frac{q^{\gamma}}{\pi \varepsilon_{o}a} (7)$   $+\frac{q^{\gamma}}{\pi \varepsilon_{o}a} (7)$

 $\Lambda$ ۲ در مدار زیر، وقتی کلید S باز است، از مقاومت ۴ اُهمی جریان  $I_1$  میگذرد. وقتی کلید S بسته شود، از مقاومت ۴ اُهمی جریان  $I_1$  میگذرد. وقتی کلید  $I_2$  بسته شود، از مقاومت ۴ اُهمی جریان  $I_1$  میگذرد. نسبت  $\frac{1}{I_1}$  چقدر است? ()  $\frac{2}{I_1}$ 



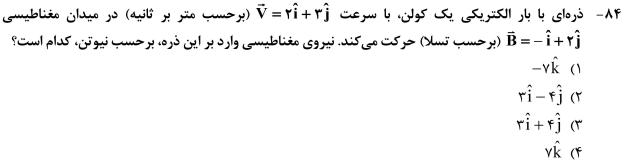
۸۳ - شکل زیر، سیم استوانهای با شعاع داخلی a و شعاع خارجی b را نشان میدهد که حامل جریان i است. این جریان بهطور یکنواخت، در مقطع این رسانا پخش شده است. میدان مغناطیسی این رسانا در نقاط a < r < b کدام است؟

$$\frac{\mu_{\circ}i}{\tau\pi r} (1)$$

$$\frac{\mu_{\circ}i r}{\tau\pi (b^{\tau} - a^{\tau})} (\tau)$$

$$\frac{\mu_{\circ}i}{\tau\pi b^{\tau} - a^{\tau}} (\tau)$$

$$\frac{\mu_{\circ}i}{\tau\pi (b^{\tau} - a^{\tau})} \frac{r^{\tau} - a^{\tau}}{r} (\tau)$$



 $-\Lambda \Delta$  سیم لوله ی درازی به شعاع  $\mathbf{R}_1 = 1 \, \mathrm{cm}$ ، دارای ۱۰۰۰ دور در هر متر است. سیم پیچی دایره ای به شعاع  $\mathbf{R}_7 = \mathbf{T} \, \mathrm{cm}$  و ۲۰۰ دور، سیم لوله را احاطه کرده است. القای متقابل آنها چقدر است؟  $\mathbf{R}_7 = \mathbf{T} \, \mathrm{cm}$  (۱  $\mathbf{r} - \mu_\circ \pi$  (۱  $\mathbf{r} - \mu_\circ \pi$ ) (۲  $\mathbf{r} - \mu_\circ \pi$ ) (1  $\mathbf{r} - \mu_\circ$ 

## اکولوژی:

علوم محیطزیست (کد ۱۲۱۵ \_ (شناور))

-۹۷		روش دمارتن، اگر ضریب خشا		
		۲) نیمهمرطوب		۴) مدیترانهای
-98	معادله ۱ < $\frac{S^{T}}{\overline{x}}$ ، مربوط به	کدام توزیع گونههای گیاهی د	ر رویشگاهها است؟	
	Clumped ()		Regular (۲	
	Clumped (۱ Random (۳		Accidental (۴	
-99	در تقسیم،بندی اقلیمی گو	سن، هرگاه بارندگی (میلیمتر)	از دو برابر حرارت (سانتیگر	اد) درهر ماه کمتر باشد
	آن ماه از نظر بیولوژیکی	محسوب میشود.		
	۱) خشک	۲) مرطوب	۳) مدیترانهای	۴) نيمەمرطوب
-1+•	زیستگاههایی که در زمان و	و مکان پایدار باشند، حیوانات د	ر آنهاوده و دو ش	ىكلى جنسى
	مىيابد.			
	۱) قلمروطلب _ افزایش		۲) کل گرا _ کاهش	
	۳) قلمروطلب _ كاهش		۴) کلگرا _ افزایش	
-1+1	کدام مورد درست است؟			
	۱) گونههای بزرگجثه از غ	فذاهای با کیفیت بالا با حجم ز	اد استفاده میکنند.	
	۲) گونههای بزرگجثه از غ	فذاهای با کیفیت پایین با حجم	کم استفاده میکنند.	
	۳) درگونههای کوچکجثه	نیازمندیهای متابولیکی به نس	بت وزن کمتر است.	
	۴) درگونههای کوچکجثه	نیازمندیهای متابولیکی به نس	بت وزن بیشتر است.	
-1+1	فرضیه گایا توسط چه کس	ی پایهگذاری شد؟		
	۱) جيمز هاتون	۲) جیمز لاولاک	۳) تنسلی	۴) ارنست هکل
-1+1		ای یک مقاومت و ایستادگی د		
	Cybernetic ()	Formation (Y	Allogenic (r	Homeostasis (۴
-1+4	کدام مورد، توالی ناشی از	تأثيرات موجودات زنده است؟		
	Autogenic ()	Allogenic ( <sup>7</sup>	Autotrophic (۳	Heterotrophic (۴
-1+6	در مراحل اولیه توالی، بهتر	ر تيب تأثير عواملو	در مراحل پایانی تأثیر عوامل	بیشتر است.
	۱) آلوژنیک ـ آلوژنیک		۲) اتوژنیک ــ اتوژنیک	
	۳) آلوژنيک ـ اتوژنيک		۴) اتوژنیک ـ آلوژنیک	
-1+9	كنترل سيستم بەترتيب از	ر راست به چپ، در مراحل اولی	ه و پایانی توالی بهدست کدا	م عوامل است؟
	۱) غیرزیستی ـ زیستی		۲) غیرزیستی ـ غیرزیستی	
	۳) زیستی ــ زیستی		۴) زیستی ـ غیرزیستی	
-1+1	در ایران، چند نقطه داغ ت	نوع زیستی وجود دارد؟		
	۴۷ (۱	۲۷ (۲	۱۲ (۳	۲ (۴
-1+8	در مورد مقادیر مختلف تو	لید اولیه در سطح جهان، کداه	مورد درست است؟	
	۱) مصب رودخانهها > دری	اچەھاى كمعمق > درياچەھاى	عمیق > دریاهای آزاد و عم	يق
	۲) دریاهای آزاد و عمیق <	> دریاچههای عمیق > دریاچهه	ای کمعمق > مصب رودخانا	مها
	۳) دریاهای آزاد و عمیق <	<sup>&gt;</sup> مصب رودخانهها > دریاچهها	ی عمیق > دریاچەھای کمع	مق
	۴) دریاهای آزاد و عمیق <	<sup>&gt;</sup> مصب رودخانهها > دریاچهها	ی کمعمق > دریاچەھای عم	يق

<ul> <li>۲- کدام دو عنصر، در یک گروه از جدول تناوبی عنصرها جای دارند؟</li> <li>۲) ۲۰ ۲ و ۲ س ۲ ی ۲ و ۲ س ۲ ی ۲ و ۲ س ۲ ۲ س ۲ و ۲ س ۲ ۲ س ۲ و ۲ س ۲ ۲ س ۲ س</li></ul>	صفحه ۱۹	254 A	علوم محیطزیست (کد ۱۲۱۵ ـ (شناور))	
<ul> <li>۱- شورترین دریای دنیا کدام است؟</li> <li>۱) کاسپین ۲) خلیج فارس ۳) سرخ ۴) خلیج عدن</li> <li>۱) کاسپین ۲) خلیج فارس ۳) سرخ ۴) خلیج عدن</li> <li>۲- کدام دو عنصر، در یک گروه از جدول تناوبی عنصرها جای دارند؟</li> <li>۳) ۲۹٫۹ و ۵ ه ۲) ۲٫۹۶ و ۲٫۶</li> <li>۳) ۲٫۹۶ و ۶٫۵۵ ۲) ۲٫۹۶ و ۲٫۶</li> <li>۳) ۲٫۹۶ و ۶٫۵۵ ۲) ۲٫۹۶ و ۲٫۶</li> <li>۳) ۲٫۹۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶۶</li> <li>۳) ۲٫۹۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶۶</li> <li>۳) ۲٫۹۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶۶</li> <li>۳) ۲٫۹۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶ و ۲٫۶ و ۲٫۶ و ۲٫۶۶ و ۲٫۶ و ۲٫</li></ul>		<b>گر جدا شدند، کدام است؟</b>	سیله موانع جغرافیایی از یکدیمً	۱۰۹ – جمعیتهایی که بهوس
<ul> <li>۱) کلسپین ۲) خلیج فارس ۳) سرخ ۴) خلیج عدن عی<i>م عمومی</i>:</li> <li>۲- کدام دو عنصر، در یک گروه از جدول تناوبی عنصرها جای دارند؟ <ul> <li>۲) Aγ<sub>1</sub> و Δ<sub>16</sub></li> <li>۲) Aγ<sub>1</sub> و Δ<sub>16</sub></li> <li>۲) Aγ<sub>1</sub> و Λ<sub>16</sub></li> <li>۲) Aγ<sub>2</sub> و β<sub>16</sub></li> <li>۳) Aγ<sub>1</sub> و Λ<sub>16</sub></li> <li>۳) ارسائی الکتریکی ترکیبهای یونی، مستقل از حالت فیزیکی آنها است.</li> <li>۳) اتوهای یک مولکول، میتوانند با یکدیگر پیوند کووالانسی یا یونی داشته باشند.</li> <li>۳) ییوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل میشود، پیوند کووالانسی نام دارد.</li> <li>۳) ییوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل میشود، پیوند کووالانسی نام دارد.</li> <li>۳) ییوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل میشود، پیوند کووالانسی نام دارد.</li> <li>۳) ییوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل میشود، پیوند کووالانسی نام دارد.</li> <li>۳) در فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش AD<sub>2</sub>, و اکγ<sub>1</sub>، نسبت بار کاتیون به آنیون، برابر ۲ است.</li> <li>۳) در فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل (واکنش AD<sub>2</sub>, و اکγ<sub>1</sub>، نبردگتر است؟</li> <li>۳) (زی کره (((((((((((((((((((((((((((((((((((</li></ul></li></ul>	Avolution (۴	Allopatric (۳	Sympatric (۲	Cline ()
<ul> <li>۲. کدام دو عنصر، در یک گروه از جدول تناوبی عنصرها جای دارند؟</li> <li>۲. کدام دو عنصر، در یک گروه از جدول تناوبی عنصرها جای دارند؟</li> <li>۳. کام مورد، درست است؟</li> <li>۳. کام مورد، درست است؟</li> <li>۳. ارسانایی الکتریکی ترکیبهای یونی، مستقل از حالت فیزیکی آنها است.</li> <li>۳. ارسانایی الکتریکی ترکیبهای یونی، مستقل از حالت فیزیکی آنها است.</li> <li>۳. یوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل می شود. بیوند کووالاسی با ماه دارد.</li> <li>۳. یوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل می شود. بیوند کووالاسی با ماه دارد.</li> <li>۳. ییوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل می شود. بیوند کووالاسی با ماه دارد.</li> <li>۳. ییوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل می شود. بیوند کووالاسی با ماه دارد.</li> <li>۳. ییوندی که در نتیجه انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل می شود. بیوند کووالاسی با ماه دارد.</li> <li>۳. محوع ضرایب استوکیومتری فراورددها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۳. محوع ضرایب استوکیومتری فراوردها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۳. محوع ضرایب استوکیومتری فراوردها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۳. ای (ع) (جار) (ج</li></ul>			کدام است؟	۱۱۰ – شور ترین دریای دنیا
<ul> <li>۲- کدام دو عنصر، در یک گروه از جدول تناوبی عنصرها جای دارند؟</li> <li>۲) ۲۹, و Φ<sub>x</sub> و Δ<sub>x</sub> (τ Δ<sub>x</sub> و Δ<sub>x</sub> = Δ<sub>x</sub> (τ Δ<sub>x</sub> ) 0 = Δ<sub>x</sub> (τ Δ<sub>x</sub>) (τ Δ<sub>x</sub>) ο Δ<sub>x</sub> (τ Δ<sub>x</sub>) ο Δ<sub>x</sub>) ο Δ<sub>x</sub> (τ Δ<sub>x</sub>) Δ<sub>x</sub> (τ Δ<sub>x</sub>) Δ<sub>x</sub> (τ Δ<sub>x</sub>) (τ Δ<sub>x</sub>) Δ<sub></sub></li></ul>	۴) خلیج عدن	۳) سرخ	۲) خليج فارس	۱) کاسپین
<ul> <li>۱) ۸۳ و Ω<sub>0</sub>, β (Λ) و Λ<sub>0</sub> (Λ) (Λ) (Λ) (Λ) (Λ) (Λ) (Λ) (Λ) (Λ) (Λ)</li></ul>				شیمی عمومی:
<ul> <li>۳) ۳, ۵ ۲, و Z <sub>3</sub>, e Z <sub>1</sub>, o z <sub>1</sub>, z <sub>1</sub>, o z <sub>1</sub>, o</li></ul>		ها جای دارند؟	ی گروه از جدول تناوبی عنصر	۱۱۱ - کدام دو عنصر، در یک
<ul> <li>(- کدام مورد، درست است؟</li> <li>۱) رسانایی الکتریکی ترکیبهای یونی، مستقل از حالت فیزیکی آنها است.</li> <li>۲) اتهمای یک مولکول، می توانند با یکدیگر پیوند کووالانسی یا یونی داشته باشند.</li> <li>۳) ییوندی که در نتیجهٔ انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل می شود، پیوند کووالانسی نام دارد.</li> <li>۳) در فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش ه۲۵ و اک۲۰٫۰ نسبت بار کاتیون به آنیون، برابر ۲ است.</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۳) مراح (ج) براج (S) براح (S) براح</li></ul>		) کا $_{_{\intercal  m \gamma}}$ و ${ m M}_{_{ m AV}}$		۱) A <sub>۲۳</sub> و D <sub>∘۵</sub>
<ul> <li>۱) رسانایی الکتریکی ترکیبهای یونی، مستقل از حالت فیزیکی آنها است.</li> <li>۲) اتهمهای یک مولکول، می توانند با یکدیگر پیوند کووالانسی یا یونی داشته باشند.</li> <li>۳) پیوندی که در نتیجۀ انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل می شود، پیوند کووالانسی نام دارد.</li> <li>۳) در فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش هی م. و ای ۲۰٫۰ نسبت بار کاتیون به آنیون، برابر ۲ است.</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) مروزی (پر ع) کام (ز) (پر SO) (پر S) → Al<sub>x</sub>(O) (پر SO) (پر S) → Al<sub>y</sub>(O) ((aq) + N<sub>y</sub>(g))</li> <li>۳) (agNO<sub>y</sub> (aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>y</sub> (aq)</li> <li>۳) (agNo<sub>y</sub> (aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>y</sub> (aq)</li> <li>۳) پخونگی جایگیری الکترونها در اطراف هستۀ اتم یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی آن را تعیین میکند.</li> <li>۲) چگونگی جایگیری الکترونها در اطراف هستۀ اتم یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی آن را تعیین میکند.</li> <li>۳) به ماده که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته می شود.</li> <li>۳) به ماده که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته می شود.</li> <li>۳) به ماده که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته می شود.</li> <li>۳) به ماده که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته می شود.</li> <li>۳) مورد در ماتم یک عنصر، به طور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۳) جد ماتم یک عنصر، به طور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۳) مورد اولیه تهیهٔ صابون مر یک کنده مای غیرصابونی، می توانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۳) مواد اولیۀ تهیهٔ صابون و یاک کننده های غیرصابونی، می توانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۳) مولکولی یا فرمول محاوینی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی یا فرمول مرایونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.&lt;</li></ul>		ب $X_{\sigma r}$ و $X_{\tau \lambda}$		۳) Q <sub>۳۸</sub> و R
<ul> <li>۲) اتمهای یک مولکول، میتوانند با یکدیگر پیوند کووالانسی یا یونی داشته باشند.</li> <li>۳) پیوندی که در نتیجۀ انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل میشود، پیوند کووالانسی نام دارد.</li> <li>۳) در فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش Ca می و اγر۲، نسبت بار کاتیون به آنیون، برابر ۲ است.</li> <li>۳/- مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۳/- مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۳) در فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش Ca می می و اورکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۳/- مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۳) (g) بالا (g) بالارج) می (g) بالارج) (g) بالارج)</li> <li>۳) (g) بالارج) می (g) بالارج) (g) بالارج)</li> <li>۳) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج)</li> <li>۳) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج)</li> <li>۳) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج)</li> <li>۳) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) به (g) بالارج)</li> <li>۳) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج)</li> <li>۳) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج) (g) بالارج)</li> <li>۳) (g) بالارج) (g) برادون وای کردندهای غیرصابونی (g) بر ب</li></ul>			ىت؟	۱۱۲ - کدام مورد، درست اس
<ul> <li>۳) ییوندی که در نتیجۀ انتقال الکترون بین دو اتم تشکیل میشود، پیوند کووالانسی نام دارد.</li> <li>۴) در فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش Ca و IS<sub>1</sub>, نسبت بار کاتیون به آنیون، برابر ۲ است.</li> <li>۲/ مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۲/ مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۲/ مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۲/ مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۲/ مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۲/ مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۳/ (ی) جام (ی) جام (ی) جام (ی) جام (ی) جام (ی)</li> <li>۳/ (ی) جام (ی) جام (ی) جام (ی) جام (ی)</li> <li>۳/ (ی) جام (ی) جام (ی) جام (ی)</li> <li>۳/ (ی) جام (ی) جام (ی) جام (ی)</li> <li>۳/ (ی) جام (ی) جام (ی) جام (ی)</li> <li>۳/ (ی) جام (ی)</li> <li>۳/ (ی) جام (ی) جام (ی)</li> <li>۳/ (</li></ul>		الت فیزیکی آنها است.	ترکیبهای یونی، مستقل از حا	۱) رسانایی الکتریکی
<ul> <li>۲) در فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش ao<sub>0</sub> و lO<sub>1</sub>, نسبت بار کاتیون به آنیون، برابر ۲ است.</li> <li>۲) مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگ تر است؟</li> <li>۲) Al<sub>γ</sub>(SO<sub>γ</sub>(s) → Al<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(s) + SO<sub>γ</sub>(g)</li> <li>۲) Al<sub>γ</sub>(SO<sub>γ</sub>)+SO<sub>γ</sub>(s) → Al<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(s) + SO<sub>γ</sub>(g)</li> <li>۲) (R) + N<sub>γ</sub>(g) (S) → K<sub>γ</sub>O(s) + O<sub>γ</sub>(g) + N<sub>γ</sub>(g)</li> <li>۳) (R) + N<sub>γ</sub>(g) → Al<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(aq) + H<sub>γ</sub>(g)</li> <li>۳) (R) + H<sub>γ</sub>(SO<sub>γ</sub>) → Al<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(aq) + H<sub>γ</sub>(g)</li> <li>۳) (Alg(SO<sub>γ</sub>) → Al<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(s) + O<sub>γ</sub>(g) + N<sub>γ</sub>(g)</li> <li>۳) (Al<sub>γ</sub>(s) → Al<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(s) + O<sub>γ</sub>(g) + N<sub>γ</sub>(g)</li> <li>۳) (Alg(S) + H<sub>γ</sub>SO<sub>γ</sub>(aq) → Al<sub>γ</sub>Co(s) + O<sub>γ</sub>(g) + N<sub>γ</sub>(g)</li> <li>۳) (AgNO<sub>γ</sub>(aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>γ</sub>(aq)</li> <li>8) (AgNO<sub>γ</sub>(aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>γ</sub>(aq)</li> <li>9) (AgNO<sub>γ</sub>(aq) + Nabr(ad) + Nab</li></ul>		والانسی یا یونی داشته باشند.	ل، میتوانند با یکدیگر پیوند کو	۲) اتمهای یک مولکو
<ul> <li>۲- مجموع ضرایب استوکیومتری فراوردهها در کدام واکنش (پس از موازنه)، بزرگتر است؟</li> <li>۲) Al<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(s) → Al<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(s) → SO<sub>γ</sub>(g) ()</li> <li>۲) (RNO<sub>γ</sub>(s) → K<sub>γ</sub>O(s) + O<sub>γ</sub>(g) + N<sub>γ</sub>(g) ()</li> <li>۲) (RNO<sub>γ</sub>(aq) → M<sub>γ</sub>O<sub>γ</sub>(aq) → Al<sub>γ</sub>(SO<sub>γ</sub>) + H<sub>γ</sub>(g) ()</li> <li>۳) (Al(s) + H<sub>γ</sub>SO<sub>γ</sub>(aq) → Al<sub>γ</sub>(SO<sub>γ</sub>) + O<sub>γ</sub>(aq) + H<sub>γ</sub>(g) ()</li> <li>۳) (AgNO<sub>γ</sub>(aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>γ</sub>(aq)</li> <li>۳) (AgNO<sub>γ</sub>(aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>γ</sub>(aq)</li> <li>۳) (ago a operation of the second operation of the second operation operati</li></ul>	نام دارد.	شكيل مىشود، پيوند كووالانسى	جهٔ انتقال الکترون بین دو اتم ت	۳) پیوندی که در نتی
$\begin{split} & (SO_{\tau})_{\tau}(S) \rightarrow Al_{\tau}O_{\tau}(s) + SO_{\tau}(g) \\ & KNO_{\tau}(s) \rightarrow K_{\tau}O(s) + O_{\tau}(g) + N_{\tau}(g) \\ & (Y) \\$	ون به آنيون، برابر ۲ است	<sub>۲۰</sub> Ca و <sub>۱۷</sub> Cl، نسبت بار کاتیو	ل ترکیب یونی حاصل از واکنش	۴) در فرمول شیمیایے
$\begin{split} & KNO_{\gamma}\left(s\right) \to K_{\gamma}O\left(s\right) + O_{\gamma}(g) + N_{\gamma}(g)}{Al(s) + H_{\gamma}SO_{\gamma}(aq) \to Al_{\gamma}(SO_{\gamma})_{\gamma}(aq) + H_{\gamma}(g)}{\gamma}(aq) + (\eta)(aq) + H_{\gamma}SO_{\gamma}(aq) \to Al_{\gamma}(SO_{\gamma})_{\gamma}(aq) + H_{\gamma}(g)}{\gamma}(aq) + NaBr(aq) \to AgBr(s) + NaNO_{\gamma}(aq) (\gamma)(aq) (\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\alpha)(\gamma)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)(\alpha)$	ُست؟	اکنش (پس از موازنه)، بزرگتر ا	کیومتری فراوردهها در کدام و	<b>۱۱۳</b> - مجموع ضرایب استو
<ul> <li>Al(s) + H<sub>Y</sub>SO<sub>Y</sub>(aq) → Al<sub>Y</sub>(SO<sub>Y</sub>)<sub>Y</sub>(aq) + H<sub>Y</sub>(g)</li> <li>(m) AgNO<sub>Y</sub>(aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>Y</sub>(aq)</li> <li>(f) AgNO<sub>Y</sub>(aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>Y</sub>(aq)</li> <li>(f) حدام مورد، درست است؟</li> <li>(f) چگونگی جایگیری الکترونها در اطراف هستهٔ اتم یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی آن را تعیین میکند.</li> <li>(f) چگونگی جایگیری الکترونها در اطراف هستهٔ اتم یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی آن را تعیین میکند.</li> <li>(f) چگونگی جایگیری الکترونها در اطراف هستهٔ اتم یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی آن را تعیین میکند.</li> <li>(f) چگونگی جایگیری الکترونهای تم تشکیل شده باشد، عنصر گفته میشود.</li> <li>(f) ید مادهای که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته میشود.</li> <li>(f) ید مادهای که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته میشود.</li> <li>(f) ید مرکزی در عOLA در OLA الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>(f) عدد اکسایش اتم مرکزی در عOLA در OLA است؟</li> <li>(f) با (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1)</li></ul>			$\operatorname{Al}_{\gamma}(\operatorname{SO}_{\gamma})_{\gamma}(s) \to \operatorname{Al}_{\gamma}\operatorname{O}_{\gamma}$	$r(s) + SO_{r}(g)$ (1)
<ul> <li>۹) (AgNO<sub>Y</sub>(aq) + NaBr(aq) → AgBr(s) + NaNO<sub>Y</sub>(aq)</li> <li>۹) (aq, aqc, equer lure?</li> <li>۱) چگونگی جایگیری الکترونها در اطراف هستهٔ اتم یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی آن را تعیین می کند.</li> <li>۲) ایزوتوپهای یک عنصر، عدد جرمی یکسان، اما عدد اتمی متفاوت دارند.</li> <li>۳) به مادهای که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته می شود.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، بطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) مرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) مرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) مرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) مرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) مرا تو یک کنده است؟</li> <li>۹) ۲ – ۲ (۲) (۲) (۲) (۲) (۲) (۲) (۲) (۲) (۲) (</li></ul>		K	$\mathrm{CNO}_{\tau}(s) \rightarrow \mathrm{K}_{\tau}\mathrm{O}(s) + \mathrm{C}$	$N_{\gamma}(g) + N_{\gamma}(g)$ (Y
<ul> <li>۱- کدام مورد، درست است؟</li> <li>۱) چگونگی جایگیری الکترونها در اطراف هستهٔ اتم یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی آن را تعیین میکند.</li> <li>۲) ایزوتوپهای یک عنصر، عدد جرمی یکسان، اما عدد اتمی متفاوت دارند.</li> <li>۳) به مادهای که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته میشود.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، به طور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، به طور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۱) جرم اتم یک عنصر، معدور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، به طور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۱) اب انجمع مرکزی در ۱۰۹۲۵ کدام است؟</li> <li>۲) حدد اکسایش اتم مرکزی در ۱۰۲۵۰ کا ۲) ۲+</li> <li>۱) ۱ (+</li> <li>۲) - کدام مورد، درست است؟</li> <li>۲) حدام مورد، درست است؟</li> <li>۳) در پاککنندههای غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) در پاککنندههای غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی با فرمول ۲۰۵۵۵ مابون جامد است که از طریق جایگزینی Na با ۲، به صابون مایع.</li> </ul>		Al(s) + H	$_{\gamma}\mathrm{SO}_{\mathfrak{F}}(\mathrm{aq}) \to \mathrm{Al}_{\gamma}(\mathrm{SO}_{\mathfrak{F}})_{\gamma}$	$L(aq) + H_{\gamma}(g)$ (r
<ul> <li>۱) چگونگی جایگیری الکترونها در اطراف هستهٔ اتم یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی آن را تعیین میکند.</li> <li>۲) ایزوتوپهای یک عنصر، عدد جرمی یکسان، اما عدد اتمی متفاوت دارند.</li> <li>۳) به مادهای که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته میشود.</li> <li>۴) جرم اتم یک عنصر، بهطور عمده به شمار الکترونهای آن بستگی دارد.</li> <li>۴) جرم اتم مرکزی در ۲۰۵۴، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در ۲۰۵۴، کدام است؟</li> <li>۲) ۲- از ۲۰۰۰ ۲۰۰۰ ۲۰۰۰ ۲۰۰۰ ۲۰۰۰ ۲۰۰۰ ۲۰۰۰ ۲</li></ul>		$AgNO_{r}(aq) +$	$NaBr(aq) \rightarrow AgBr(s) +$	-NaNO <sub>r</sub> (aq) (f
<ul> <li>۲) ایزوتوپهای یک عنصر، عدد جرمی یکسان، اما عدد اتمی متفاوت دارند.</li> <li>۳) به مادهای که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته می شود.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، به طور عمده به شمار الکترون های آن بستگی دارد.</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در عOL ، کدام است؟</li> <li>۲- کدام مورد، درست است؟</li> <li>۲- تر پاک کننده های غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۳) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاک کننده های غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) در پاک کننده های غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی با فرمول NA در محابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> </ul>			ىت؟	۱۱۴ - کدام مورد، درست اس
<ul> <li>۳) به ماده ای که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، عنصر گفته می شود.</li> <li>۹) جرم اتم یک عنصر، به طور عمده به شمار الکترون های آن بستگی دارد.</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در PCIO<sub>γ</sub>، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در PCIO<sub>γ</sub>، کدام است؟</li> <li>۲- عدد اکسایش اتم مرکزی در PCIO<sub>γ</sub>، کدام است؟</li> <li>۲- کدام مورد، درست است؟</li> <li>۲- کدام مورد، درست است؟</li> <li>۲) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاک کننده های غیرصابونی، می توانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) در پاک کننده های غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی با فرمول Na کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> </ul>	آن را تعیین میکند.	یک عنصر، ویژگیهای فیزیکی	، الكترونها در اطراف هستهٔ اتم	۱) چگونگی جایگیری
<ul> <li>۲) جرم اتم یک عنصر، به طور عمده به شمار الکترون های آن بستگی دارد.</li> <li>۲) جدد اکسایش اتم مرکزی در HClO<sub>7</sub>، کدام است؟</li> <li>۲) ۲+ (۱)</li> <li>۳) ۲+ (۲)</li> <li>۳) ۲- ۲</li> <li>۳) ۲- ۲</li> <li>۳) ۲- ۲</li> <li>۳) ۱- کدام مورد، درست است؟</li> <li>۲) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاک کننده های غیرصابونی، می توانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) در پاک کننده های غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی با فرمول K ایم C<sub>7</sub>H<sub>0</sub>COONa، صابون جامد است که از طریق جایگزینی Na به صابون مایع تبدیل می شود.</li> </ul>		دد اتمی متفاوت دارند.	منصر، عدد جرمی یکسان، اما ع	۲) ایزوتوپهای یک ء
<ul> <li>۱۰- عدد اکسایش اتم مرکزی در HClO، کدام است؟</li> <li>۱) ۱+ ۲ (۱</li> <li>۲) ۱+ ۲ (۱</li> <li>۳) ۱- ۳</li> <li>۳) ۱- ۲۰ (۴</li> <li>۲) ۲- ۴</li> <li>۲) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاک کنندههای غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاک کنندههای غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) مولکولی با فرمول عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی با فرمول Na (CoONa)، صابون جامد است که از طریق جایگزینی Na به صابون مایع تبدیل میشود.</li> </ul>		نصر گفته میشود.	ک نوع اتم تشکیل شده باشد، ع	۳) به مادهای که از یک
<ul> <li>۱) ۱+</li> <li>۲) ۱+</li> <li>۲) ۲+</li> <li>۳) ۲-</li> <li>۳) ۲-</li> <li>۲) ۹ مورد، درست است؟</li> <li>۱) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاک کنندههای غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) در پاک کنندههای غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی با فرمول Na در Ha COONa مابون جامد است که از طریق جایگزینی Na با X ، به صابون مایع تبدیل میشود.</li> </ul>		های آن بستگی دارد.	ر، بهطور عمده بهشمار الكترون،	۴) جرم اتم یک عنصر
<ul> <li>۳) ۱ –</li> <li>۳) ۱ –</li> <li>۲- کدام مورد، درست است؟</li> <li>۱) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاککنندههای غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) در پاککنندههای غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی با فرمول Na در C<sub>7</sub>H<sub>0</sub>COONa، صابون جامد است که از طریق جایگزینی Na با K ، به صابون مایع تبدیل می شود.</li> </ul>			کزی در HClO <sub>F</sub> ، کدام است؟	۱۱۵− عدد اکسایش اتم مر <sup>7</sup>
<ul> <li>۱- کدام مورد، درست است؟</li> <li>۱) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاککنندههای غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند.</li> <li>۲) در پاککنندههای غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است.</li> <li>۳) مولکولی با فرمول Na در C<sub>7</sub>H<sub>0</sub>COONa، صابون جامد است که از طریق جایگزینی Na با Na، به صابون مایع تبدیل میشود.</li> </ul>		+7 (7		+1 (1
۱) مواد اولیهٔ تهیهٔ صابون و پاککنندههای غیرصابونی، میتوانند مشابه یا متفاوت باشند. ۲) در پاککنندههای غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است. ۳) مولکولی با فرمول Na روسار C <sub>7</sub> H <sub>0</sub> COONa، صابون جامد است که از طریق جایگزینی Na با K ، به صابون مایع تبدیل میشود.		-V (¢		۳) (۳
۲) در پاککنندههای غیرصابونی، عامل کربوکسیلات موجود در ساختمان صابون، حذف شده است. ۳) مولکولی با فرمول Na روس C <sub>7</sub> H <sub>۵</sub> COONa، صابون جامد است که از طریق جایگزینی Na با K ، به صابون مایع تبدیل میشود.			ىت؟	۱۱۶- کدام مورد، درست اس
۳) مولکولی با فرمول C <sub>7</sub> H <sub>۵</sub> COONa، صابون جامد است که از طریق جایگزینی Na با K ، به صابون مایع تبدیل میشود.	ـند.	ی، میتوانند مشابه یا متفاوت باش	بون و پاککنندههای غیرصابونے	۱) مواد اوليهٔ تهيهٔ صا
تبديل مىشود.	ف شده است.	موجود در ساختمان صابون، حذ		
	N۶ با K ، به صابون مايع	مد است که از طریق جایگزینی ۱	C <sub>7</sub> H <sub>0</sub> COONa، صابون جاه	۳) مولکولی با فرمول
۴) ماردن باکرکنندوای است که به محیط: بست آسیب می ساند در حالی که باک کنندوهای غیرصابونی، آلودگی				تبديل مىشود.
۲) طبول، پ ت مسادی است که به تاخیب ریست اسیب سی سانه کار کالی تا چا تا می مسادی می اس کا ا	ہھای غیرصابونی، آلودگے	۴) صابون، پاک کنندهای است که به محیطزیست آسیب میرساند درحالی که پاک کنندههای غیرصابونی		۴) صابون، پاککنندها
زیستمحیطی ندارند.			رند.	زیستمحیطی ندا

صفحه ۲۰	254 A	ر))	علوم محیطزیست (کد ۱۲۱۵ ــ (شناو
امد) و گاز هیدروژن، برابر	بول گاز متان از گرافیت (ج	شده، آنتالپی تشکیل یک ه	۔ ۱۱۷ - با توجه به واکنشهای داده
			چند کیلوژول است؟
C(s,گرافیت, C(s)+O <sub>7</sub> (g)	$) \rightarrow CO_{\gamma}(g) ,$	$\Delta H = - \tau q \tau k J$	
$H_{\gamma}(g) + \frac{1}{\gamma}O_{\gamma}(g) \rightarrow I$	Η <sub>γ</sub> Ο(I) ,	$\Delta H = - \gamma \lambda \delta k J$	
$\mathrm{CH}_{\mathfrak{F}}\left(\mathrm{g}\right)+\mathrm{TO}_{\mathfrak{T}}\left(\mathrm{g} ight)$	$O_{\gamma}(g) + \gamma H_{\gamma}O(l),$	$\Delta \mathbf{H} = - \mathbf{h} \mathbf{q} \circ \mathbf{k} \mathbf{J}$	
	-875 (T		+775 (1
	-VT (F		+۲۳ (۳
، به ضریب استوکیومتری	ستوكيومترى فراوردة مايع	کامل اتان، نسبت ضریب ا	۱۱۸- در معادلهٔ واکنش سوختن
	ت؟	ل به شرایط STP)، کدام اس	فراوردهٔ گازی (پس از تبدیا
	$\frac{r}{r}$ (7		$\frac{r}{r}$ ()
	<del>۲</del> (۴		<del>٣</del> (٣
	1	د درست است؟	- ۱۱۹ - دربارهٔ کلوییدها، کدام مورد
ندارد.	ا تودهٔ مولکولی در آن وجود	کمتر از ۱۰۰ نانومتر است ام	۱) اندازهٔ ذرهها در کلویید،
		حال حركت منظم هستند ك	
		است که ذرات آن با استفاده	
داشته باشد.	مای همنام یا ناهمنام وجود ،	. در یک کلویید، میتواند باره	۴) در سطح ذرههای موجود
	مىكند؟	منصر، از قاعدهٔ آفبا پیروی <u>ن</u>	۱۲۰ - آرایش الکترونی اتم کدام ه
47 X (4	۳) X (۳	۶D (۲	$_{ au \wedge} \mathbf{A}$ ()
			<b>۱۲۱</b> - کدام مورد، درست است؟
	نلف صدمه بزند.	، حیات گونههای زیستی مخ	۱) بازیافت فلزها میتواند به
	ت سبز است.	یکی از روشهای تهیهٔ سوخه	۲) تخمیر بیهوازی گلوکز،
	C در آبکره، بیتأثیر است	هواکره، بر تغییر میزان O <sub>۲</sub>	۳) افزایش میزان CO <sub>۲</sub> در
انمىكند.	سوختن، گاز گلخانهای تولید	ز بەشمار مىآيد زيرا ھنگام س	۴) اتانول، نوعی سوخت سب
			۱۲۲- تفاوت شمار اتمهای سازند
		۲) ۸	
ت. حجم گاز بهکاررفته در			۱۲۳- سیلندر (کپسول گاز) خالی
	(H=1,C	] است؟ (g. mol <sup>-۱</sup> ) : ۱۲	شرایط استاندارد، چند لیتر
	١٠٠٠٠ (٢		٨००० (١
	170000 (4		14000 (٣
گاز تشکیل شده باشد، درصد	ی هیدروکلریک اسید، ۲۲ گرم	ناخالص ۳CaCO با مقدار کاف	۱۲۴ - اگر از واکنش ۶۲/۵ گرم نمونهٔ
(C = 17, O = 18)	دهد، ۲۰∘ca = ۴۰:g. mol	؟ (ناخالصی با اسید واکنش نمید	خلوص «CaCO کدام است
$CaCO_{\gamma}(s) + \gamma HCl(a)$	$\mathbf{q}) \rightarrow \mathbf{CaCl}_{\mathbf{Y}}(\mathbf{aq}) + \mathbf{H}_{\mathbf{Y}}$	$O(l) + CO_{\gamma}(g)$	
<b>۲</b> ۰ (۴	۷۵ (۳	۲) ۰ ۸	٨۵ (١

۱۲۵ - با توجه به  ${
m f E}^{\circ}$  های داده شده، کدام مورد درست است ${
m f I}$  $E^{\circ}(Pt^{\uparrow+}/Pt) = + 1/\gamma \circ V$  $E^{\circ}(Sn^{\uparrow+}/Sn) = - \circ_{/} \gamma FV$  $E^{\circ}(Al^{\psi} / Al) = -1/88 V$  $E^{\circ}(Ag^{+}/Ag) = + \circ_{/} \Lambda V$  در سلول گالوانی «آلومینیم \_ قلع»، الکترود قلع، آند است. ۲) اگر در یک سلول گالوانی، الکترود نقره، آند باشد، کاتد می تواند آلومینیم باشد. ۳) emf سلول گالوانی «قلع \_ نقره»، بیشتر از emf سلول گالوانی «نقره \_ پلاتین» است. ۴) در سلول گالوانی ساخته شده از الکترودهای داده شده، فلز پلاتین، تنها میتواند نقش آند را داشته باشد. ۱۲۶- در دمای معیّن و غلظت مولی آغازی یکسان، pH محلول کدام اسید، کوچکتر است؟ CH<sub>w</sub>COOH (\* HNO<sub>r</sub> (r HBr ()  $H_{\tau}CO_{\tau}$  ( $\tau$ ۱۲۷- نسبت شمار جفت الکترونهای پیوندی به شمار جفت الکترونهای ناپیوندی در مولکول F<sub>Y</sub>SO<sub>۶</sub>، کدام است؟ 0,10 (4 10 1/2 (1 ۲ () **۱۲۸** به کدام دلیل با افزایش دما، سرعت انجام واکنش افزایش می یابد؟ ۱) افزایش حجم واکنشدهندهها ۲) کاهش مقدار آنتالیی واکنش ۳) کاهش انرژی فعالسازی واکنشهای رفت و برگشت ۴) افزایش شمار مولکولهای دارای انرژی کافی برای انجام واکنش

۱۲۹- با توجه به جدول زیر، که انحلال پذیری جامدات داده شده در آب در یک دمای معیّن را نشان میدهد، کدام مورد درست است؟

گرم انحلال پذیری (	فرمول شیمیایی حل شونده
<b>Y</b> 0 0	C <sub>17</sub> H <sub>77</sub> O <sub>11</sub>
<b>q</b> o	NaNO <sub>r</sub>
۲/۳×۱۰ <sup>-۱</sup>	CaSO <sub>F</sub>
۲×۱۰-۴	AgCl

۱) اگر فراورده(های) واکنشی در آب، شامل AgCl باشد، بهصورت رسوب از محیط جدا می شود. ۲) دلیل کمتر بودن انحلال پذیری CaSO<sub>۶</sub> نسبت به NaNO<sub>۳</sub>، بیشتر بودن جرم مولی آن است. ۳) اگر یک محلول سیرشده از CaSO<sub>۶</sub> موجود باشد، محلول AgCl نیز در همان شرایط، سیرشده است. ۴) یک محلول سیرشده از C<sub>۱۲</sub>H<sub>۲۲</sub>O<sub>۱۱</sub> به جرم ۳۰۰ گرم، می تواند ۱۳۵ گرم NaNO<sub>۳</sub> را در خود حل کند. ۱۳۰- در ۵۰۰ گرم محلول Mepm دا سدیم هیدروکسید، چند مول از آن وجود دارد؟

$$(\mathbf{H} = \mathbf{1} \cdot \mathbf{O} = \mathbf{1} \mathbf{\mathcal{P}} \cdot \mathbf{N} \mathbf{a} = \mathbf{T} \mathbf{T} : \mathbf{g.mol}^{-1})$$
$$\Delta \times \mathbf{10}^{-\mathbf{F}} \quad (\mathbf{T} \mathbf{V} \mathbf{V})^{-\mathbf{F}} \quad (\mathbf{T} \mathbf{V})^{-\mathbf{F}} \quad (\mathbf{T}$$

$$\Delta \times 1 \circ^{-r} (1)$$

$$1/T\Delta \times 10^{-7} (f \qquad 1/T\Delta \times 10^{-7})$$

زیستشناسی و شناخت مهرهداران:

۱۳۱- کدام مورد در جدّ طنابداران یافت می شود؟ ۱) شکاف های حلقی ۲) چشم سوم (صنوبری) ۳) اندام ژاکوبسون ۴) باله های جفت صفحه ۲۲

علوم م	حیطزیست ( دد ۱۴۱۵ ـ (شناور))	254 A	صفحه ۲۲
-132	طول نسل در کدام ماهیان زیر، بیشتر است؟		
	۱) ماهی کپور (Cyprinus carpio)	۲) ماهی سفید ( <i>s kutum</i>	(Rutilu
	۳) ماهی آزاد ( <i>Salmo trutta</i> )	۴) فیل ماهی ( <i>uso huso</i> )	(H
-138	کدام خانواده، بزرگترین و متنوع ترین خانواده از کوسه	بان خلیج فارس و دریای عما	ن را تشکیل میدهد؟
	۱) چکشکوسهماهیان (Sphyrnidae)	dae) درنده کوسهماهیان (dae	(Carcharhinic
	۳) بمبککوسهماهیان (Hemiscyllidae)	۴) پرستاركوسەماھيان (dae	(Ginglimostomatio
-136	درخصوص بینایی در ماهیان، کدام مورد <u>نادرست</u> است		
	۱) غشای پلکزننده از شدت درخشش نور میکاهد.		
	۲) فوکوس (تطابق تصویر) با تغییر شکل عدسی صورت	ىپذىرد.	
	۳) اکثر ماهیان استخوانی ساکن آبهای کمعمق، دید .	ی دارند.	
	۴) ماهیان استخوانی بیشتر از ماهیان غضروفی به حس	ایی خود متکی هستند.	
-180	قلب کمکی در کدامیک از ماهیان زیر دیده میشود؟		
	۱) هاگفیشها	۲) لامپریها	
	۳) ماهیان غضروفی	۴) ماهیان غضروفی _ استخ	وانی
-138	کدام مورد بهترتیب، درخصوص اندامهای تولیدمثلی و	ستشناسي توليدمثل دهار	نگردان درست است؟
	۱) بیضه جفت ـ لقاح داخلی	۲) بیضه جفت ـ لقاح خارج	ى
	۳) بیضه فرد _ لقاح خارجی	۴) بیضه فرد ـ لقاح داخلی	
-137	کدام ویژگی زیر برای شیمراها، درست است؟		
	۱) دارای پولک، آبششهای هر طرف سه عدد، دندانها	فاصله	
	۲) فاقد پولک، آبششهای هر طرف سه عدد، دندانها ب		
	۳) فاقد پولک، آبششهای هر طرف چهار عدد، دندانها	بەھم چسبيدە	
	۴) دارای پولک، آبششهای هر طرف چهار عدد، دندان،	ﻪھم چسبیدہ	
-138	آمپول Lorenzini، در کدام گروه از جانوران زیر مشا	ه میشود؟	
	<ol> <li>کوسهماهیان</li> <li>۲) دهان گردان</li> </ol>	۳) ماهیان زرهدار	۴) ماهیان استخوانی
-139	پانکراس در همه جانوران دیده می شود، <u>بهجز</u>		
	<ol> <li>۱) ماهیان استخوانی</li> <li>۲) سفرهماهیان</li> </ol>		۴) دهان گردان
-14+	ماهیان جلبکخوار دریایی، در کدامیک از مناطق زیر -		
	۱) در سطوح بالایی آب	۲) روی فلات قاره	
	۳) روی بسترهای گلی	۴) اطراف صخرههای مرجانی	-
-141	بیشتر ماهیهای کفزی که تا اعماق ۸۰۰ متر در اقیانوس		زندگی میکنند.
	۱) روی بستر	۲) اندکی بالای بستر	
	۳) درون رسوبات	۴) درون حفرههایی که خود	د حفر کردہاند
-147	کدام دو گونه ماهی زیر، عمده صید دریای خزر را به خ		
	۱) کفال طلایی و ماهی سفید	۲) کفال طلایی و کپور معم	•
	۳) سوف دریایی و کفال طلایی	۴) کپور دریایی و ماهی سف	يد
-148	بزرگ جثهترین گونه ماهی آبهای دریایی ایران، کداه		<i></i>
	۱) فیلماهی (Huso huso)	ilurus glanis) اسبله (۲	
	( <i>Rhincodon typus</i> ) کرکوسه (۳	<i>us albacares</i> ) گیدر (۴	(Thunn

	(شناور))	کد ۱۲۱۵ ـ	محيطزيست (	علوم
--	----------	-----------	------------	------

صفحه ۲۳

	۔ ۱۴۴- از نظر میزان صید و ارزش تجاری در جنوب کشور، کدا
	<ol> <li>۱) تاسماهیان</li> <li>۲) هامورماهیان</li> </ol>
	۱۴۵- تعیین سن ماهیان خاویاری (تاسماهیان: penseridae
ای	۱) شمارش دوایر رشد روی مقطع اولین شعاع باله سینه
	۲) سنجش نسبت ایزوتوپهای عناصر در بافت
	۳) بررسی رابطه اندازه و وزن با سن
	۴) شمارش دواير رشد روى پولک
، شیرین را در چرخه زندگی طبیعی و کامل تجربه	۱۴۶- کدام ماهیان زیر، زیستن در دو محیط آب شور و آب
.1.1 <i></i>	نمی کنند؟
	۱) آنادروم ۲) پوتامودروم ۱۳۷۷ تر مرجو بداد ۲ میرد کداید کم می تخر ایت ۲
مدید شده است؟ ۲) سوسمارها (Sauria)	۱۴۷- تیپ جمجمهای در مورد کدام گروه زیر دچار تغییرات ش () ۷/ ه شنای (Chelonia)
۲) سوسمارها (Sauria) ۴) کروکودیلها (Loricata)	۱) لاکپشتان (Chelonia) ۳) مارها (Ophidia)
	۱۴۸ مارها (Opmura) ۱۴۸ - کدامیک از جانوران زیر، دارای غدد متر شحه نمک در س
سر هیباستند: ۲) مارهای دریایی جنس <i>Hydrophis</i>	۱۳۸۲ - مناطقات از جانوران زیر، نارای عمان شکر شعب کر تا ۱) تمساحها
۴) هارهای دریایی جنس <i>۲۲۶۹۳ مارد ۲</i> ۴) ایگواناهای دریایی	۳) مارهای دریایی جنس <i>Plamis</i>
	۱۴۹- درخصوص خزندگان دریایی، کدامیک درست است؟
	۱) اکثر مارهای دریایی زندهزا هستند.
د تغذیه کنند.	۲) ایگواناهای دریایی در آبهای اقیانوسی سرد نمیتواند
	۳) تعداد کمی از گونههای مارهای دریایی برای تخمگذار
	<ul> <li>۴) لاکپشت دریایی سبز هنگام آمادگی برای تخم گذاری به</li> </ul>
	۱۵۰ - در کدام پرندگان، اصواتی که توسط اندام صوتی تولید ه
	<ol> <li>اردکھا _ غازها</li> <li>۲) غازها _ پلیکانها</li> </ol>
	۱۵۱- کدام مورد زیر از خصوصیات پرندگان است؟
۲) وجود یک کندیل پسسری	۱) وجود ۱۰ جفت عصب مغزی
۴) وجود یک سیستم باب (Portal) در گردش خون	۳) وجود کمان آئورتی چپ
ش آن چیست؟	۱۵۲- پکتن (شانه چشمی)، در کدام گروه زیر وجود دارد و نق
۲) پرندگان ـ تقویت و تمرکز چشم	۱) خزندگان ـ تغذیه شبکیه چشم
۴) پستانداران ـ تقویت و تمرکز چشم	۳) پرندگان ـ تغذیه شبکیه چشم
ې	۱۵۳- نقش غده بورسافابریسیوس در جوجه پرندگان چیست
۲) ترشح مواد چربی	۱) تولید لنفوسیت B
۴) کنترل دفع نمک از بدن	۳) ترشح مواد دفعی
ىكند؟	۱۵۴- فُک دریای خزر، در چه فصلی و چه مکانی تولیدمثل م
۲) زمستان ـ جنوب شرق دریای خزر	۱) تابستان ـ جنوب شرق دریای خزر
۴) زمستان ـ شمال دریای خزر	۳) تابستان ـ شمال دریای خزر
	۱۵۵- در کدام جانور زیر، شیر از مادر به دهان نوزاد فوران می
	۱) فُک ۲) نہنگ
	۱۵۶- در دلفینها، صدا با فرکانس بالا از کدام اندام تولید و در
۲) مجرای تنفسی و جمجمه	<ol> <li>حنجره و جمجمه</li> <li>۳) حنجره و جمجمه</li> </ol>
۴) لبهای فونیک و آرواره تحتانی	۳) مجرای تنفسی و گوش داخلی

# آلودگی محیط زیست:

191-سهم کدامیک از گازهای زیر در ایجاد اثر گلخانه ای بیشتر است؟()()
$$N_{\gamma}O$$
() $N_{\gamma}O$ ()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()()<

علوم محيطزيست (کد ۱۲۱۵ \_ (شناور))

صفحه ۲۵

	مازی وارد خاک میشود؟	رخانجات کاغذسازی و رنگس	۱۷۰- کدام فلز از طریق پساب کا
۴) آزبست	۳) جيوه	۲) سرب	۱) کبالت
ب ppm کدام است؟	رصد است. غلظت آن برحسم	.ر هوای پاک خشک ۹۳/ <sup>۰</sup> د	۱۷۱- درصد حجمی گاز آرگون د
98000 (4	<b>۹</b> ۳०० (۳	۹۳۰ (۲	۹۳ (۱
			۱۷۲- انتشار بنزن در هوای شهری
	۲) خودروهای گازسوز		۱) صنایع نفت و گاز
	۴) خودروهای بنزینی		۳) خودروهای دوگانهسوز
و حتی سایر جانداران	وی سیستم عصبی انسانها	ام ویژگی مهم میتوانند بر ر	۱۷۳- حلالها بهخاطر داشتن کد
			تأثير گذار باشند؟
	۲) قابلیت اشتعال		۱) فرار بودن
	۴) قدرت حلکنندگی چربی		
			۱۷۴- بیماری ریوی ناشی از گرد و
	۲) نيوكونيوز		۱) نفروکونیوز ۳) سورزمناژ
	۴) کاناراکت با آب مروارید		
			۱۷۵- شاخص آلودگی نفتی در م
۴) نیکل و وانادیوم		۲) جيوه و سرب	
			<b>۱۷۶- الدرین و دیلدرین، جزو کد</b>
		۲) ارگانوکلرینها	
بالای زنجیره غذایی،			۱۷۷- کدام گروه از حشرهکشه
		نال به مسافتهای دوردست . به	
۴) ارگانوفسفره		۲) پیرتروئیدها	
			۱۷۸- استاندارد صدا در روز منطق
۷۵ (۴	۷ ۰ (۲	۶۵ (۲	
			۱۷۹- منشاء تشکیل لایه اُزُن است بنبائ
۴) اکسیژن تروپوسفر	۳) اکسیژن استراتوسفر	۲) اکسیژن ترموسفر	
		در نمونهبرداری کازهای آلی ک	۱۸۰- کدام روش بهطور گسترده ا
	۲) جاذبهای جامد		۱) جذب برودتی
ب	۴) فیلترهای آغشته به جاذب	<del>.</del>	۳) نمونهبرداری ربایشی
		ز رادون در مطالعات الودگی ه	۱۸۱- واحد اندازه گیری غلظت گار
	۲) میکروگرم در ثانیه		۱) پیکوکوری در لیتر
	۴) پیکوکوری در ثانیه	~	۳) میکروگرم در لیتر
			۱۸۲- کدام گروه، جزو مهم ترین و -
۴) اکسیدهای نیتروژن		۲) اکسیدهای گوگرد	
Ś		یندههای هوای مؤثر در تخری	۱۸۳- کدامیک، جزو مهم ترین آلا پُرُ
	۲) سرب		۱) اُزُن
	۴) اسید فلوئوریدریک		۳) اکسیدهای نیتروژن

۱۸۴- ریزترین ذرات آلاین	ده هوا چطور تشکیل میشوند؟		
۱) به شکل مصنوعی توسط فرایند تبخیر		۲) به شکل طبیعی توسط	ط فرایند تبخیر
۳) به شکل مصنوعی	, توسط فرايند احتراق	۴) به شکل طبیعی توسط	ط فرایند اصطکاک
۱۸۵- منظور از استاندارد	ألايندهها در قوانين محيطزيست	کدام است؟	
۱) حداکثر میزانی ک	ه میتوان آلودگی تولید کرد.	۲) حداقل میزانی که می	توان آلودگی تولید کرد.
۳) متوسط میزانی که میتوان آلودگی تولید کرد.		۴) بستگی به شرایط مح	ىلى دارد.
۱۸۶- کدام اجزاء زیر، بیش	ترين جزء تشكيلدهنده زبالههاي	ی شهری ایران است؟	
۱) فلزات	۲) کاغذ	۳) پلاستیک	۴) زبالههای فسادپذیر
	یط مساعد درونی با وجود تغییر ن		
۱) آنتروپی	۲) خودتنظیمی	۳) هوموستازی	۴) دگرتنظیمی
	نوس به آن اشاره داشت، کدام مو		
۱) رشد جمعیت با تصاعد هندسی		۲) رشد جمعیت با تصاع	ید حسابی
۳) تولید مواد غذایی با تصاعد هندسی		۴) تولید مواد غذایی با ت	صاعد حسابي
۱۸۹- کدام دو ماده، بیش	ز ۹۵ درصد مواد نفتی را تشکیل	، مىدھند؟	
۱) گوگرد و کربن	۲) هیدروژن و کربن	۳) کربن و اکسیژن	۴) هیدروژن و اکسیژن
	، کارخانجات تولید فولاد کدام اس	ىت؟	
۱) آلودگی صدا، هوا	آب	۲) آلودگی هوا، مصرف آ	ب زیاد
۳) آلودگی هوا، آب،		۴) آلودگی هوا، صدا، مص	ىرف آب زياد
۱۹۱ - یکی از عوامل اصلی			
	۲) گرمایش جهانی		۴) باران اسیدی
	ل اروپا، کدام یک قربانی اصلی بارا -		
	۲) آلمان		
	ختهنشده عمدتاً از طريق سوختن		
۱) گاز	۲) گازوئیل	۳) بنزین	۴) نفت کوره
	آلایندههای نوع دوم در بارش اس به LINIO		
SO <sub>Y</sub> (1	HNO <sub>y</sub> (Y	H <sub>7</sub> CO <sub>7</sub> (r	HNO <sub>7</sub> (f
	زو آلایندههای ثانویه است؟ ۲۰ DIC	SO ~~	
O <sub>7</sub> (1	HC (Y	SO <sub>7</sub> (۳	NO <sub>7</sub> (f

شناخت و حمایت محیط زیست:

لوم محيطزيست (كد ١٢١٥ ـ (شناور))	(شناور))	- 1210	(کد	زيست	محيط	علوم
----------------------------------	----------	--------	-----	------	------	------

ئە ۲۷	صفح
-------	-----

Quercus macranthera (۲ Quercus atropatana ) Quercus sessilifolia (۴ Quercus persica ) ميق ترين قسمت اقيانوس ها چه نام دارد و از كدام اقيانوس است؟	
	٣
میق ترین قسمت اقیانوس ها چه نام دارد و از کدام اقیانوس است؟	
	e -7++
) پورتوریکو _ اطلس ۲) ماریانا _ اطلس ۳) پورتوریکو _ آرام ۴) ماریانا _ آرام	١
وچک ترین اقیانوس دنیا کدام است؟	5 -701
) اطلس ۲) منجمد جنوبی ۳) هند ۴) منجمد شمالی	١
ام تالاب زیر، جزو تالابهای بینالمللی نیست؟	5 -707
) زریوار ۲) قوری گل ۳) عینک ۴) میقان	١
گونههای زیر، کدام جزو ضمیمه دو سایتیس است؟	۲۰۳– از
) خرس سیاه ۲) پلنگ ۳) سیاه گوش ۴) شنگ	١
ام دریا، جزو دریاهای داخلی است؟	5 -7+4
) خزر ۲) سیاه ۳) آرال <sup>۴</sup> ) سرخ	١
ام آبزی زیر، استنوهالین است؟	
، تن ماهیان ۲) ماهیان خاویاری ۳) ماهی کفال ۴) آرتمیا	١
ِ کدامیک از سدهای زیر، بیشتر احتمال لایهبندی حرارتی وجود دارد؟	۲۰۶ د
) سفیدرود ۲) کارون ۳ ۳) لتیان ۴) کرج	١
ام ماهی زیر، آنادروموس است؟	5 -202
، قزل آلای خال قرمز ۲) مارماهی ۳) ماهیان آزاد ۴) ماهی گوبی	١
WCE، علامت اختصاری کدام مورد است؟	) -1+1
ا سازمان خوار و بار جهانی ۲ ۲ ۲ ۲ برنامه محیطزیست سازمان ملل متحد	١
) کمیسیون جهانی محیطزیست و توسعه ۴) سازمان فرهنگی، آموزشی و اجتماعی ملل متحد	٣
عدوده کدام نور، ۷/۰-۴/۰ میکرومتر است؟	<b>۴۰۲</b> - م
، مایکروویو ۲) ماوراء بنفش ۳) مادون قرمز ۴) مرئی	١
.ام مورد بیان کننده ار تباط بین گونهای که یکی سود میبرد و دیگری نه سود میبرد و نه زیان میبیند، است؟	
) همسفرگی ۲) طعمهخواری ۳) رقابت ۴) بازدارندگی یکطرفه	١
ام مورد زیر، معادل گونههای اختیاری است؟	5 -711
Ubiquiste (f Tychocenes (r Eucenes (r Xenocenes )	١
ىل زير، از كيست؟	-117 10
فونههای مختلف که نیازهای یکسانی دارند، نمی توانند در یک آشیان اکولوژیکی زندگی کنند و سطح انتشار	»
شترکی داشته باشند و بهتدریج یکی از گونهها سطح انتشار طبیعی خود را از دست میدهد.»	۵
) میچرلیخ ۲) گوس ۳) بلاکمن <sup>۴</sup> ) شلفورد	١
ام چرخهٔ زیستزمینشیمیایی، فاقد مرحله گازی است؟	5 -718
) اکسیژن ۲) ازت ۳) کربن ۴) فسفر	١
<b>فیره اصلی نیتروژن کجا و به چه شکلی است</b> ؟	5 - <b>71</b> 4
) اتمسفر _ ازت مولکولی ۲ ۲۰ ۲ ۲ ۲۱ اتمسفر _ آمونیاک	١
) خاک _ آمونیاک (۲ مولکولی	٣

علوم محیطزیست (کد <mark>۱۲۱۵ ـ</mark> (	(شناور))	254 A	صفحه ۲۸
۲۱۵- مخزن کدامیک از عنام	صر زير اقيانوسها است؟		
۱) فسفر	۲) ازت	۳) کربن	۴) اکسیژن
۲۱۶- در کدام مرحله از توالی	ی، با افزایش فعالیت زیستی	تمركز موجودات زنده، افزايد	<b>، تولید مواد ریز باعث تیر</b>
شدن آب میشود؟			
۱) مزوتروف	۲) يوتروف	۳) دیستروف	۴) اليگوتروف
۲۱۷- خاک کدام بیوم عمدتاً	اً پودزول است؟		
۱) تایگا	۲) توندرا	۳) ساوان	۴) استپ
۲۱۸- بزرگترین موجود زنده	ه در کدام بیوم دیده میشو	•	
۱) جنگلهای پرباران -	حارهای	۲) ساوان	
۳) جنگلهای مناطق م	معتدل	۴) علفزار	
۲۱۹- اُزُن تروپوسفری، در چ	مه فرایندی نقش دارد؟		
۱) جذب اشعه فرابنفش	ں	۲) باران اسیدی	
۳) اینورژن		۴) اثر گلخانهای	
۲۲۰- نیمه عمر کدام عنصر ر	رادیواکتیو از بقیه طولانی تر	ىت؟	
۱) کربن ۱۴		۲) اورانيوم ۲۳۵	
۳) پلوتونيوم ۲۱۸		۴) ید ۱۳۱	
۲۲' کدام ماده رادیواکتیو ا	از همه خطرناکتر است؟		
۱) ید ۱۳۱		۲) استرانسیوم ۹۰	
۳) سزیم ۱۳۷		۴) کربن ۱۴	
۲۲۱– به گیاهانی که در شکاه	ف سنگها میرویند، چه مړ	ئويند؟	
۱) ليتوفيتها		٢) اكسيلوفيتها	
۳) ساموفيتها		۴) کازموفیتها	
۲۲۲- کدام اشعه زیر، نفوذپذ	ذیری بیشتری در بدن انسان	دارد؟	
۱) گاما		۲) بتا	
۳) آلفا		۴) ایکس	
۲۲۴- ذراتی از خاک که قطر	آنها بین ۲ ۰/۰ تا ۲ میلیم	است، چه نام دارد؟	
۱) سیلت		۲) رس	
۳) شن		۴) لای	
۲۲۵- بخش غیرزنده سستون	ن کدام است؟		
۱) تریپتون		۲) نکتون	
۳) نستون		۴) پلانکتون	