



323A

محل امضا:

نام:

نام خانوادگی:

صبح جمعه
۹۶/۲/۸

«دفترچه شماره ۱»



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

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

آزمون ورودی دوره‌های کارشناسی ارشد نایپوسته داخل – سال ۱۳۹۶

شیمی – کد ۱۲۰۳

مدت پاسخگویی: ۲۱۰ دقیقه

تعداد سوال: ۱۵۰

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	از شماره	تا شماره
۱	زبان عمومی و تخصصی (انگلیسی)	۳۰	۱	۳۰
۲	شیمی تجزیه (جزیه ۱ و ۲ و شیمی تجزیه دستگاهی)	۳۰	۳۱	۶۰
۳	شیمی معدنی (معدنی ۱ و ۲، آلی فلزی)	۳۰	۶۱	۹۰
۴	شیمی فیزیک (شیمی فیزیک ۱ و ۲، کوانتم و طیف‌سنجی)	۳۰	۹۱	۱۲۰
۵	شیمی آلی (آلی ۱ و ۲، جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی و کاربرد طیف‌سنجی در شیمی آلی، شیمی فیزیک آلی)	۳۰	۱۲۱	۱۵۰

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

PART A: Vocabulary

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

- 1- You might not be thinking about cholesterol yet, but high levels of cholesterol increase your ----- of heart disease, so find out what your level is now.
1) risk 2) level 3) strength 4) exposure
- 2- With the ----- of the Internet, working from home has become a real phenomenon.
1) demonstration 2) credibility 3) advent 4) dexterity
- 3- The teacher was gratified to see two older students ----- to settle the playground dispute between a number of third and fourth graders.
1) raise 2) encourage 3) promote 4) intervene
- 4- Even though the unemployment rate continues to -----, voters are still unhappy with the president's economic plan.
1) restore 2) abandon 3) abate 4) delay
- 5- Her maudlin display of tears at work did not impress her new boss, who felt she should try to control her -----.
1) emotions 2) secrets
3) errors 4) restrictions
- 6- The heavy rain did not -----, so they cancelled their camping trip.
1) emerge 2) evaporate
3) subside 4) collapse
- 7- Whitney is ----- about her shoes, arranging them on a shelf in a specific order, each pair evenly spaced.
1) spectacular 2) fastidious
3) conscientious 4) conventional
- 8- This agreement is very ----- and open to various interpretations.
1) intentional 2) diverse
3) superficial 4) ambiguous
- 9- Because our instructor was so unclear, I had to continually ask him to ----- and repeat what he was saying.
1) justify 2) clarify
3) emerge 4) improvise
- 10- Because of the chef's ----- cooking style, his food is easily identified in a taste test.
1) experimental 2) flexible
3) distinct 4) constant

PART B: Cloze Passage

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

Remembering the past is an integral part of human existence. Without a good memory, you would not be able to drive to work, hold a meaningful conversation with your children, (11) ----- a book or prepare a meal.

Memory has fascinated humans since (12) -----; Plato famously compared our memory to a wax tablet that is blank at birth (13) ----- on the impression of the events from our life. Only in the past hundred years, though, (14) ----- systematic objective techniques that have enabled us to study our recollections of the past with scientific accuracy and reproducibility. These range from laboratory tests of our ability to remember verbal and visual materials (15) ----- more recent brain-imaging approaches.

- | | | | | |
|-----|---------------------------------|---------------------------------|----------------------------------|---------------------------------|
| 11- | 1) then read | 2) reading | 3) to read | 4) read |
| 12- | 1) ancient times | 2) ancient time | 3) time of ancient | 4) times of ancient |
| 13- | 1) slowing taking | 2) to slowly take | 3) and slowly takes | 4) that slowly takes |
| 14- | 1) psychologists have developed | 2) have psychologists developed | 3) with psychologists developing | 4) for psychologists to develop |
| 15- | 1) with | 2) from | 3) in | 4) to |

Part C. Reading Comprehension

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

PASSAGE 1:

Ionization energy is defined as energy required to remove an electron completely from a gaseous atom. As more and more energy is supplied to an electron, it ascends to successively higher energy levels until finally it removes completely out of the attractive force of the nucleus. The energy required for this final stage is the ionization energy. The lower the ionization energy of an atom the more easily it will lose an electron. The ionization energy decreases as we go from the higher to the heavier members of a group in the periodic table. Notice the high values of the ionization energy for the noble gases. Why is that so? Some of the factors influencing the magnitude of the ionization energy are: "The distance of the electron from the nucleus", and "The shielding effect of the outer electrons of the atom". The greater this distance the smaller is the ionization energy. This is because the attractive force exerted by the positively charged nucleus becomes smaller and the farther electron is removed easily from it. The greater the charge on the nucleus the more difficult it is to remove an electron from its influence and hence the higher is the value of the ionization energy. Another factor influencing the magnitude of the ionization energy is the shielding effect of other electrons of the atom. The attractive force exerted by the nucleus on the most loosely held outer electrons is partially counterbalanced by the repulsive forces exerted by the inner electrons. The electron to be removed is thus shielded by the inner electrons resulting in some decrease in ionization energy. The more numerous the inner electrons the more effective is the shielding and consequently the less is the ionization energy.

- 16- According to the passage, which of the following statements is true?
- 1) The shielding effect used to describe the effect of inner electrons in decreasing the attraction of an atomic nucleus on outer most electrons.
 - 2) Ionization energy is the amount of energy needed to remove an electron from a given kind of atom to nearest distance.
 - 3) It is very easy to remove electrons from the elements that have large ionization energy.
 - 4) Ionization energy is a measure of the attraction of an atom from the electron in a chemical bond.
- 17- The word "counterbalanced" in line 17 is closest in meaning to -----.
- 1) countersigned
 - 2) counterpoised
 - 3) countermanded
 - 4) counterbored
- 18- According to the passage which of the following elements has the smallest ionization energy?
- 1) Mg
 - 2) Al
 - 3) Na
 - 4) Ar
- 19- According to the passage, which of the following elements has the highest Ionization energy?
- 1) Xe
 - 2) Ca
 - 3) K
 - 4) H
- 20- According to the passage, ----- factors influence the magnitude of the ionization energy.
- 1) one
 - 2) two
 - 3) three
 - 4) four

PASSAGE 2

Infrared (IR), ultraviolet (UV) and nuclear magnetic resonance (NMR) analyses are usually crucial to organic structure determination. Infrared is an excellent functional group probe which can be used hand in hand with chemical tests for functional groups. The infrared region of the electromagnetic radiation lies the wavelength between 10^{-6} and 10^{-4} m. When a molecule is irradiated with infrared radiation of various wavelengths, certain wavelengths are absorbed by the molecule. The energy of absorbed radiation is stored in the molecule as molecular vibrations, that is, as vibrations of the various nuclei in the molecule. A plot of the amount of IR radiation absorbed versus the frequency of wavelength of the IR radiation is called IR spectrum. Each specific kind of functional group has a characteristic set of infrared absorption. For example, the terminal alkyne bond absorbs IR radiation 3300 cm^{-1} and the alkene bond absorbs in the range $1650\text{-}1670\text{ cm}^{-1}$. To characterize an organic compound, the chemist would normally use IR detect and identify functional groups and NMR to determine the structure arrangement of protons and carbons. The existence of multiple bonds, especially when conjugated, is an indication that UV could be useful.

- 21- According to the passage, which of the following statements is true?
- 1) The electromagnetic spectrum lies in the IR region.
 - 2) Each functional group absorbs just one specific wavelength of IR radiation.
 - 3) A molecule absorbs all the wavelengths in the region between 0.000001 and 0.0001 m.
 - 4) IR spectrum is an absorption spectrum that displays the variation of wavelength versus the amount of radiation absorbed.

- 22- According to the passage, which of the following statements is NOT true?
- 1) The existence of $-C=C-C=C-$ structure could be recognized by UV analyses.
 - 2) IR analyses are usually determine the structure arrangement of protons and carbons.
 - 3) NMR is essentially a method of determining the relative positions and numbers of protons and carbons.
 - 4) Organic chemists use just one of the IR, UV, NMR analyses for determining the structure of a given organic compound.
- 23- The term "hand in hand" in line 3 is closest in meaning to -----.
- 1) handedness
 - 2) especially
 - 3) friendly
 - 4) together
- 24- Hydroxyl and carbonyl groups can be identified by ----- analysis.
- 1) IR
 - 2) UV
 - 3) NMR
 - 4) all of them
- 25- The plural of spectrum is -----.
- 1) spectras
 - 2) spects
 - 3) spectrums
 - 4) spectra

PASSAGE 3

Many substances have been known for years by their common names. For example, water is never called hydrogen oxide, but the domain of chemistry is broad and its compounds are enormous. So we require a systematic method for naming them. This systematic method is IUPAC which stands for the international union of pure and applied chemistry. An earlier method still widely used for naming monoatomic cations employs the suffixes *-ous* and *-ic* following the root of the element's name to indicate lower and higher oxidation states. The root is usually formed by dropping "*um*" or "*ium*" from the element's name in English or Latin. Monoatomic anions are named by adding the suffix "*ide*" to the root of the element's name plus the word "*ion*". Ionic binary compounds are named with the name of the cation first and anion second. Covalent binary compounds are named with the less electronegative element first. The simplest of the ternary compounds are alkalies. They contain hydroxide ion and a metal. In this case, the name of metal is followed by hydroxide. Another type of ternary compounds are oxyacids. Chlorine, nitrogen, sulfur, phosphorus, and several other elements combine with hydrogen and oxygen to form oxyacids. The most common acid of a series usually bears the name of the acid-forming element, ending with suffix *-ic*. If the central element of a related acid has a higher oxidation number than it does in the most common form, the suffix *-ic* is retained and the prefix *-per* is added. If the central element has a lower oxidation number than it does in the most common acid, the suffix *-ic* is replaced with suffix *-ous*. If the same central element in two acids has lower oxidation numbers than it does in its *-ous* acid, the acid having the lower of the two oxidation numbers is named by adding the prefix *hypo-* and retaining the ending *-ous*. Metal salts of the oxyacids are named by mentioning the metal first and the negative acid ion next. For these salts the ending *-ic* of oxyacid is changed to *-ate*, and the ending *-ous* is changed to *-ite*.

- 26- According to the passage, which of the following statements is NOT true?
- 1) There are substances that are still known by their common names.
 - 2) Hydrogen oxide had not been the known name for water.
 - 3) Since the number of compounds is enormous, a systematic nomenclature is arbitrary.
 - 4) IUPAC is the abbreviation of international union of pure and applied chemistry.

- 27- According to the passage, which of the following statements is true?
- 1) The IUPAC name for CCl_4 is tetrachlorure carbon.
 - 2) F^- , H^- , S^{2-} and P^{3-} ions are named fluoride, hydride, Sulfur and phosphide ions, respectively.
 - 3) The correct name for the ionic NaCl is chloride sodium and not sodium chloride.
 - 4) Cu^+ and Cu^{2+} are named cuprous and cupric cations, respectively.
- 28- The ternary compounds are -----.
- 1) Mg(OH)_2 and Al(OH)_3
 - 2) H_2S and H_2O
 - 3) O_3 and N_3
 - 4) NaI and CaS
- 29- Which of the following nomenclatures is correct if the central element of oxyacid has four oxidation numbers?
- 1) Hypochloric acid for HClO_4
 - 2) Hypochlorous acid for HClO
 - 3) Perchloric acid for HClO_3
 - 4) Perchlorous acid for HClO_2
- 30- The word "retaining" in the passage is closest in meaning to -----.
- 1) producing
 - 2) shaping
 - 3) keeping
 - 4) taking

شیمی تجزیه (تجزیه ۱ و ۲ و شیمی تجزیه دستگاهی):

- ۳۱- روش جدیدی برای تغليظ و اندازه‌گیری نیکل با یک روش دستگاهی ابداع شده است. برای تأیید روش، می‌توان میانگین نتایج به دست آمده برای نیکل در یک نمونه استاندارد با روش جدید را با مقدار تأیید شده آن از طریق آزمون مقایسه کرد.

(۱) صحت - t

(۲) دقیق - t

(۳) صحت - F

(۴) تکرار پذیری - F

- ۳۲- کدام گزینه صحیح است؟

- (۱) در مورد خطای متناسب، بهتر است از مقدار کمتر نمونه استفاده کنیم تا خطای نسبی کاهش یابد.
- (۲) در مورد خطای ثابت، تفاوتی ندارد چه مقدار از نمونه استفاده کنیم، در هر صورت خطای نسبی، ثابت است.
- (۳) در مورد خطای ثابت، بهتر است از مقدار بیشتر نمونه استفاده شود تا خطای نسبی کاهش یابد.
- (۴) در مورد خطای ثابت و متناسب، تغییر در اندازه نمونه تاثیری بر خطای نسبی ندارد.

- ۳۳- ترتیب حلالیت مولار رسوب $\text{Ca}_2(\text{PO}_4)_2$ در محلول‌های زیر چگونه است؟

(a) $0.1\text{M H}_2\text{PO}_4^-$ ، (b) $0.1\text{M NaH}_2\text{PO}_4^-$ ، آب مقطّر

a > b > c (۱)

a > c > b (۲)

b > c > a (۳)

c > b > a (۴)

- ۳۴- کدام مورد در بیان فوق اشباع نسبی در روش‌های رسوب‌گیری، صحیح است؟

(۱) با افزایش فوق اشباع نسبی، می‌توان رسوب‌های درشت کریستالی به دست آورد.

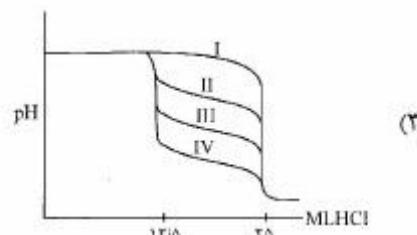
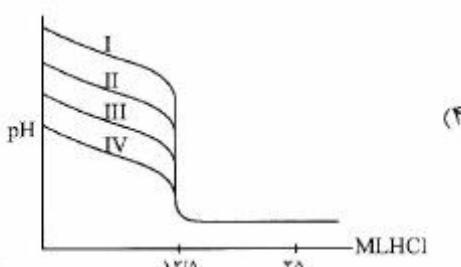
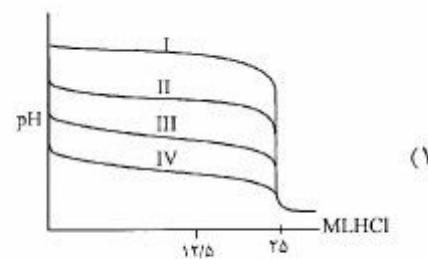
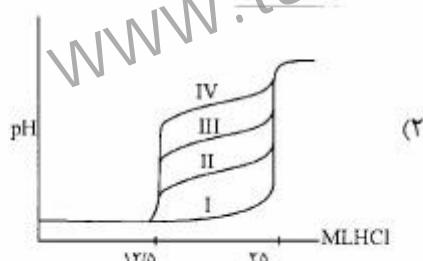
(۲) استفاده از محلول رقیق معرف رسوب‌دهنده می‌تواند سبب کاهش فوق اشباع نسبی شود.

(۳) فوق اشباع نسبی بستگی به حلالیت تعادلی رسوب داشته و با افزایش دما بیشتر می‌شود.

(۴) در رسوب‌گیری کلسیم به صورت کلسیم کربنات (CaCO_3)، افزایش pH محلول رسوب‌گیری سبب کاهش فوق اشباع نسبی می‌شود.

- ۳۵- محلوطي به حجم ۰ ۲۵ میلی‌لیتر دارای NaOH ۰ ۰۵ مولار و باز ضعیف (B) 5×10^{-5} مولار HCl تیتر می‌شود. در کدام شکل اثر ثابت تفکیک بازی B (K_b) بر شکل منحنی تیتراسیون به درستی بیان شده است؟

منحنی	K_b
I	1×10^{-2}
II	1×10^{-5}
III	1×10^{-7}
IV	1×10^{-9}

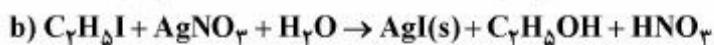
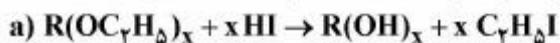


- ۳۶- چنانچه $pH = ۵$ میلی لیتر محلول ۱ M مولار $H_۲X$ در $۰/۵$ تنظیم شود، نسبت غلظت کدام است؟

$$K_{a_۱} = ۱/۰ \times ۱۰^{-۴}, K_{a_۲} = ۱/۰ \times ۱۰^{-۶}, K_{a_۳} = ۱/۰ \times ۱۰^{-۸}$$

- $۰/۰\text{۵}$ (۱)
- $۰/۱$ (۲)
- $۱/۰$ (۳)
- $۱۰/۰$ (۴)

- ۳۷- تعداد گروههای اتوکسی ($-OC_۲H_۵$) در یک ترکیب آلی را می‌توان به کمک واکنش‌های زیر تعیین کرد.



چنانچه نمونه‌ای از ترکیب آلی به وزن $۳۶/۹۲\text{ mg}$ به روش ذکر شده آنالیز گردد و $۰/۱۵\text{ g}$ رسوپ AgI تولید کند، تعداد گروههای اتوکسی در هر مولکول آن کدام است؟ (جرم مولکولی ترکیب آلی $۱۷۶\text{ g.mol}^{-۱}$ و AgI $۲۳۵\text{ g.mol}^{-۱}$ است).

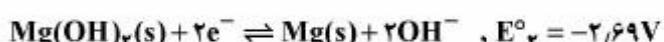
- ۱ (۱)
- ۲ (۲)
- ۳ (۳)
- ۴ (۴)

- ۳۸- چند میلی لیتر محلول ۲ M مولار EDTA برای تیتراسیون کلسیم موجود در ۱۰ g کلسیم کربنات لازم

است؟ ($CaCO_۳ = ۱۰۰\text{ g.mol}^{-۱}$)

- $۵/۰$ (۱)
- $۲۵/۰$ (۲)
- $۵۰/۰$ (۳)
- $۷۵/۰$ (۴)

- ۳۹- با توجه به داده‌های پتانسیل، حاصل فرب حلالیت برای $Mg(OH)_۲$ کدام است؟ ($\frac{\gamma/\gamma RT}{F} = ۰/۰\text{۶}$)



- 1×10^{-۰} (۱)
- 1×10^{-۸} (۲)
- 1×10^{-۱۰} (۳)
- 1×10^{-۱۲} (۴)

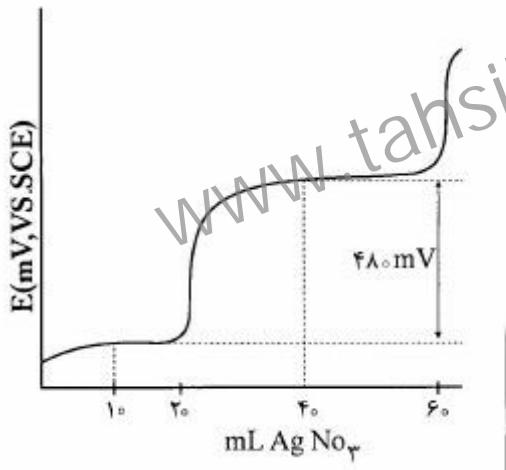
- ۴۰- یک میله نقره‌ای (Ag) را در محلول 1M و میله نقره‌ای (Ag) دیگری را در محلول 0.001M از نمک AgNO_3 قرار می‌دهیم. در صورتی که دو الکترود را به هم وصل کنیم، پتانسیل پیل در لحظه برقراری اتصال چند ولت خواهد بود؟

- (۱) صفر
- (۲) 0.118V
- (۳) 0.180V
- (۴) 0.790V

- ۴۱- منحنی تیتراسیون پتانسیومتری برای 20mL میلی لیتر محلول شامل 0.100M KCl و 0.200M AgNO_3 معرف کدام است؟

$$\frac{K_{sp, \text{AgCl}}}{K_{sp, \text{AgI}}} \quad (\text{فراخوانی})$$

$$\left(\frac{\frac{RT}{F}}{F}\right) = 0.09$$



- (۱) 5×10^6
- (۲) 1×10^4
- (۳) 1×10^6
- (۴) 1×10^8

- ۴۲- با توجه به معادله پاسخ پتانسیومتری مستقیم، $\log a_i = -\frac{E_{cell} - K}{0.0592/n}$ ، استفاده از روش افزایش استاندارد در پتانسیومتری مستقیم به منظور حذف خطای ناشی از نابرابری در محلول شاهد و مجھول می‌باشد.

- (۱) E_j و K الکترود
- (۲) E_j و قدرت یونی
- (۳) E_j و K الکترود و قدرت یونی
- (۴) K الکترود و قدرت یونی

- ۴۳- کدام مورد در مقایسه روش الکتروگراویمتری با روش گراویمتری کلاسیک در اندازه‌گیری یک کاتیون فلزی، صحیح است؟

- (۱) حد تشخیص روش الکتروگراویمتری نمی‌تواند بهتر از گراویمتری باشد.
- (۲) گزینش پذیری دو روش در حذف اثر مراحمت‌ها، در یک حد است.
- (۳) در هر دو روش، فوق‌اشباع نسبی بزرگ به عنوان یک پارامتر نامناسب در آنالیز است.
- (۴) در آنالیز الکتروگراویمتری، برخلاف گراویمتری، رسوب‌های بسیار ریز، مناسب هستند.

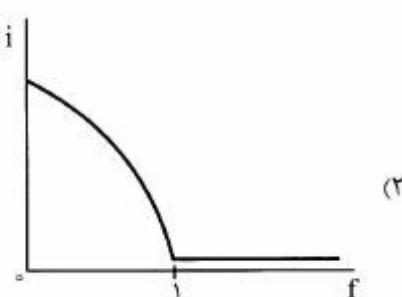
۴۴- چند دقیقه طول می‌کشد تا براساس فرایند الکترولیز Al_2O_3 مذاب، آلومینیم لازم برای تهیه ۱۰ قوطی ۱۳/۵ گرمی آلومینیومی فراهم شود؟ (جریان ثابت به کار رفته در الکترولیز ۵۰۰۰ آمپر و بازده سل الکترولیز ۹۶/۵٪ می‌باشد. $\text{Al} = 27 \text{g.mol}^{-1}$ و $\text{F} = ۹۶۵۰۰ \text{C}$)

- (۱) ۱/۷
- (۲) ۵
- (۳) ۱۵
- (۴) ۴۰

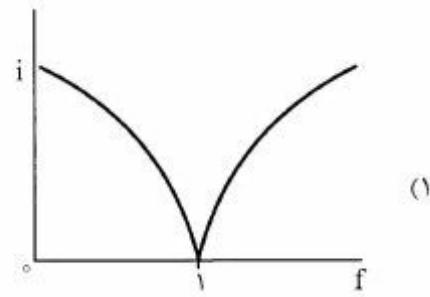
۴۵- محلول حاوی بیون Pb^{2+} به روش پلازوگرافی تعیین مقدار می‌شود و جریانی به اندازه $12/۳ \mu\text{A}$ ایجاد می‌کند. هرگاه به 25 میلی‌لیتر محلول فوق، 5 میلی‌لیتر محلول 10 ppm سرب اضافه شود، جریان ایجاد شده برابر $18/۳ \mu\text{A}$ می‌شود. مقدار بیون سرب در محلول بر حسب ppm کدام است؟

- (۱) ۱/۲۷
- (۲) ۲/۰۵
- (۳) ۲/۵۴
- (۴) ۴/۱۰

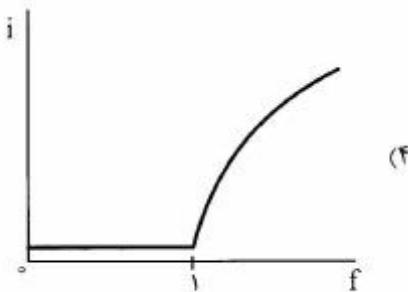
۴۶- تحت یک اختلاف پتانسیل کوچک اعمال شده بین دو الکترود قطره‌ای جیوه یکسان، زوج‌های ردوکس $\text{Pb}^{2+} / \text{Pb}(\text{Hg})$ و $\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-} / \text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$ برگشت پذیر عمل می‌کنند. براساس این اطلاعات، هرگاه محلولی حاوی Pb^{2+} و مقدار اضافی $\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$ بدوسیله معرف استاندارد $\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$ تیتر شود، کدام گزینه شکل منحنی تیتراسیون بی‌آمپرومتری حاصل را به درستی بیان می‌کند؟

$$2\text{Pb}^{2+} + \text{Fe}(\text{CN})_6^{4-} \rightarrow \text{Pb}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6](\text{s})$$


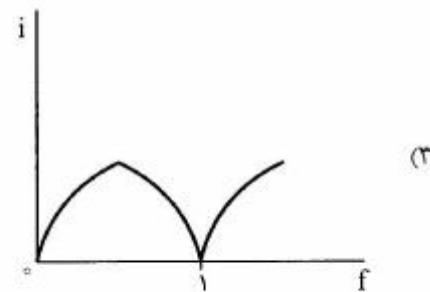
(۲)



(۱)

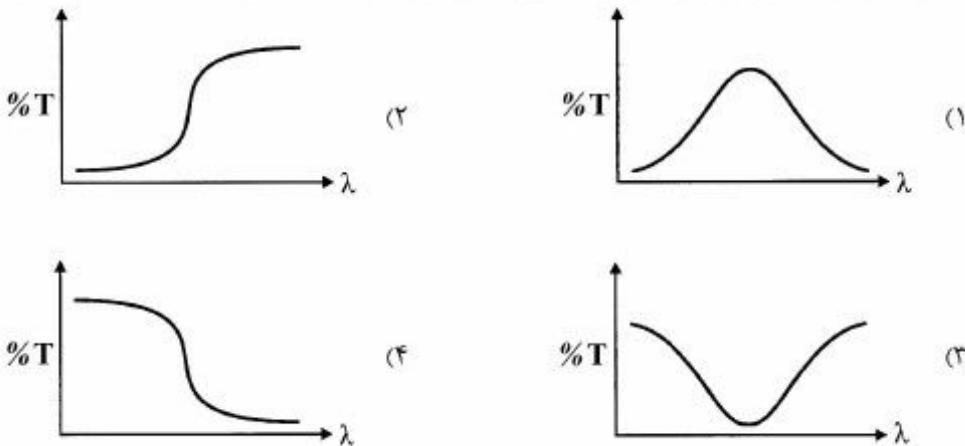


(۴)



(۳)

- ۴۷- کدام یک از شکل‌های زیر در مورد فیلتر تقاطعی طول موج بلند (long-wavelength cut off) صحیح می‌باشد؟



- ۴۸- همه عبارات‌های زیر، صحیح‌اند، به جز:

(۱) شدت نور لیزر بیشتر از نور معمولی است.

(۲) واگرایی در نور لیزر کمتر از نور معمولی است.

(۳) در تولید لیزر، وارونگی جمعیت شرط اصلی است.

(۴) انرژی فوتون‌های لیزر بیشتر از فوتون‌های نور معمولی در همان طول موج است.

- ۴۹- انحراف استاندارد نسبی یک اندازه‌گیری محدود شده با نوفه، $25/\%S$ برای این اندازه‌گیری

کدام است؟

(۱) ۵٪

(۲) ۲٪

(۳) ۴٪

(۴) ۸٪

- ۵۰- مناسب‌ترین روش برای اندازه‌گیری مقادیر کم یون‌های جیوه با استفاده از تکنیک اسپکتروسکوپی جذب اتمی کدام است؟

(۱) بخار سرد

(۲) شعله

(۳) تولید هیدرید

(۴) الکتروترمال

- ۵۱- تصحیح جذب زمینه به وسیله اثر زیمان در کدام‌یک از اتم‌کننده‌ها، متداول‌تر است؟

(۱) شعله

(۲) قوس و جرقه الکتریکی

(۳) پلاسمای جفت شده القابی

(۴) کوره گرافیتی

- ۵۲- هدف از مدوله کردن پرتو نویس برشگر در اسپکترومتری جذب اتمی، حذف کدام اثر است؟

(۱) نشر زمینه در طول موج مورد اندازه‌گیری

(۲) جذب زمینه در طول موج مورد اندازه‌گیری

(۳) تابش سرگردان در طول موج مورد اندازه‌گیری

(۴) نوسانات لامپ کاتد توخالی در طول موج مورد اندازه‌گیری

۵۳- کدام گزینه درباره اثر تابش سرگردان (هرز) در اسپکتروسکوپی جذب UV-Vis صحیح نیست؟

- (۱) تابش سرگردان از نظر طول موج اغلب با تابش اصلی تفاوت دارد.
- (۲) با افزایش درصد تابش سرگردان، محدوده خطی اندازه‌گیری کاهش می‌یابد.
- (۳) حضور تابش سرگردان باعث کاهش جذب اندازه‌گیری شده، نسبت به جذب واقعی می‌شود.
- (۴) حضور تابش سرگردان منجر به بروز خطای مثبت در اندازه‌گیری غلظت می‌شود.

۵۴- با درنظر گرفتن تعادل زیر، کدام گزینه در مورد نقطه هم‌جدبی (ایزوپستیک) صحیح است؟ (دو گونه HA و A⁻ جاذب هستند)

- (۱) با تغییر pH محلول، جذب نقطه هم‌جدبی تغییر می‌کند.
- (۲) جذب در نقطه هم‌جدبی مستقل از pH و غلظت تجزیه‌ای گونه‌های جاذب است.
- (۳) در نقطه هم‌جدبی، جذب همه گونه‌های جاذب موجود در محلول با هم برابر است.
- (۴) با تغییر غلظت تجزیه‌ای C_{HA}(HA)، جذب در نقطه هم‌جدبی تغییر می‌کند.

۵۵- کدام عبارت درباره روش شیمی لومینیسانس (CL) صحیح نیست؟

- (۱) شدت CL به حاصل ضرب پهلو کوانتمی برانگیختگی و نشر پستگی دارد.
- (۲) به عنوان آشکارسازی مناسب در روشنایی کروماتوگرافی گازی، قابل استفاده است.
- (۳) دارای سیستم دستگاهی ساده‌تر و حساسیت پایین‌تری نسبت به روشنایی فلئونورسانس است.
- (۴) شدت CL پس از مخلوط شدن واکنش‌گرها افزایش و به مرور زمان کاهش می‌یابد.

۵۶- نسبت شدت تابش یک خط رامان، وقتی از طول موج ۵۰۰ نانومتر یک مبنبل خطی لیزری جهت برانگیختگی استفاده می‌شود، به شدت همان خط، وقتی از طول موج ۴۰۰ نانومتر همان منبع استفاده می‌شود، کدام است؟ (سایر شرایط یکسان است).

- (۱) ۵/۰۶
- (۲) ۲/۲۵
- (۳) ۰/۴۴
- (۴) ۰/۲۰

۵۷- کدام عبارت در مورد دستگاه‌های FT-IR، درست است؟

- (۱) از تکفام‌ساز مبتنی بر توری برای انتخاب طول موج استفاده می‌شود.
- (۲) از آشکارساز پیروالکتریک به علت سرعت بالای آن استفاده می‌شود.
- (۳) از تداخل‌سنجه مایکلسون برای انتخاب طول موج استفاده می‌شود.
- (۴) از آشکارساز آرایه فوتودیود برای آشکارسازی همزمان طول موج‌ها استفاده می‌شود.

۵۸- اگر ثابت کوپلаз در میدان باشد G ۱۴۰۹۲ Hz برابر ۱۰ Hz باشد، مقدار آن در میدان G ۲۱۱۴۰ Hz، بر حسب کدام است؟

- (۱) ۷/۵
- (۲) ۱۰
- (۳) ۱۵
- (۴) ۲۲/۵

-۵۹- در مقایسه بین کروماتوگرافی گازی (GC) و کروماتوگرافی مایع (LC)، کدام جمله صحیح است؟

(۱) تأثیر نفوذ طولی در پهن شدن پیک‌های کروماتوگرافی در LC کمتر از GC می‌باشد.

(۲) آشکارسازهای LC از آشکارسازهای GC حساس‌تر هستند.

(۳) LC برای جداسازی ترکیبات فرار و پایدار از نظر حرارتی از GC مناسب‌تر است.

(۴) برای جداسازی یون‌های فلزی می‌توان از GC استفاده کرد.

-۶۰- برای جداسازی ۲-متیل پنتان و ۳-متیل پنتان، کدام روش کروماتوگرافی مناسب‌تر است؟

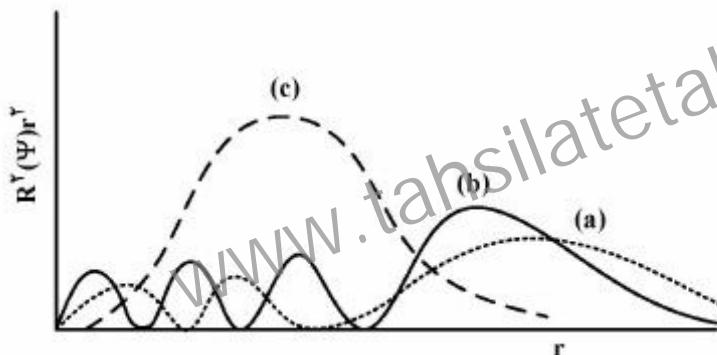
(۱) ژل کروماتوگرافی

(۲) کروماتوگرافی سیال فوق بحرانی

(۳) کروماتوگرافی جذب سطحی

شیمی معدنی (معدنی ۱ و ۲، آلی فلزی):

-۶۱- شکل زیر توان دومتابع موج شعاعی بر حسب فاصله از هسته را نشان می‌دهد. هر منحنی مربوط به کدام اوربیتال است؟



(a) ۳d (b) ۴p (c) ۴s (۱)

(a) ۳d (b) ۴s (c) ۴p (۲)

(a) ۴p (b) ۴s (c) ۳d (۳)

(a) ۴p (b) ۳d (c) ۴s (۴)

-۶۲- اتم کربن با عدد اتمی ۶ و اکسیژن با عدد اتمی ۸ را در نظر بگیرید. کدام مورد صحیح است؟

(۱) ترم طیفی هر دو اتم یکسان و حالت پایه هم یکسان است.

(۲) ترم طیفی هر دو اتم یکسان و حالت پایه آن‌ها متفاوت است.

(۳) ترم طیفی آن‌ها متفاوت است، چون در دو گروه متفاوت هستند.

(۴) حالت پایه O^{+1} و C^{-1} با هم برابر و معادل S^0 است.

-۶۳- انتگرال همپوشانی $\int_{-\infty}^{\infty} \psi_{\text{orbital}}^2 dt$ ، میزان همپوشانی دو اوربیتال را برای تشکیل اوربیتال‌های مولکولی بیان می‌کند.

در یک مولکول دو اتمی، برای همپوشانی اوربیتال p_x از یک اتم با اوربیتال p_y از اتم دیگر، مقدار این انتگرال کدام است؟

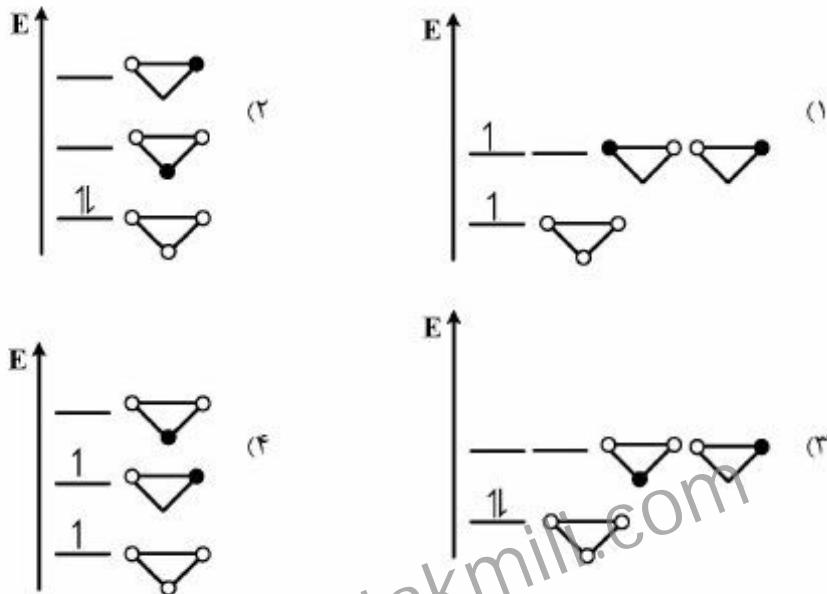
(۲) بزرگ‌تر از صفر

(۱) صفر

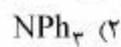
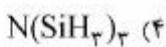
(۴) بستگی به نحوه قرار گرفتن علامت‌ها دارد.

(۳) کوچک‌تر از صفر

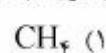
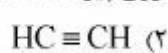
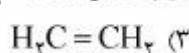
۶۴- شکل صحیح نمودار اوربیتال مولکولی کاتیون H_2^+ کدام است؟



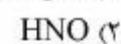
۶۵- کدام گونه دارای ساختار هندسی مسطح است؟



با توجه به اثر هیبریدشدن، انرژی پیوند C-H در کدام ترکیب کمتر است؟



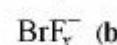
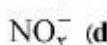
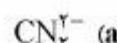
۶۷- طول پیوند NO در کدام گونه بلندتر است؟



۶۸- اثر اختلاط p-s در نمودار اوربیتال مولکولی همه مولکول‌های زیر دیده می‌شود، به جزء:



۶۹- شکل هندسی گونه‌های زیر، در کدام گزینه درست بیان شده است؟ (C = ۶, N = ۷, F = ۹, Br = ۳۵)



a و b: خطی، c و d: شکل V

b: شکل V و c: خطی

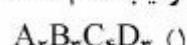
c: شکل V و d: خطی

d: شکل V و a: خطی

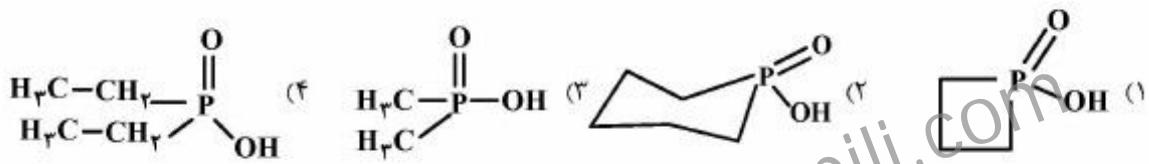
a: شکل V و b: خطی

۷۰- سلول واحد ترکیبی شامل اتم‌های A, B, C, D و از نوع مکعبی است. اتم‌های A در $\frac{3}{4}$ رئوس مکعب، اتم‌های B

در مراکز سه وجه از وجوده مکعب، اتم‌های C در $\frac{1}{3}$ بیال‌ها و اتم‌های D در مرکز مکعب قرار دارند. فرمول این ترکیب کدام است؟



- ۷۱- اگر در ساختار سزیم کلرید نیمی از کاتیون‌ها برداشته شود و کوتوردیناسیون چهاروجهی حول آنیون‌ها ایجاد شود، ساختار ترکیب حاصل کدام است؟
- (۱) وورتریت (۲) فلوئوریت
 (۳) سدیم کلرید (۴) روتیل
- ۷۲- در کدام ساختار، تحویه انباستگی آنیون‌ها با ساختارهای دیگر متفاوت است؟
- (۱) آنتی‌فلوئوریت (۲) روی بلند
 (۳) سدیم کلرید (۴) سدیم کلرید
- ۷۳- آنتالپی تشکیل کدام محصول افزایشی، بیشتر است؟
- (۱) $\text{NH}_\gamma \cdot \text{B}(\text{CH}_\gamma)_\gamma$ (۲) $(\text{CH}_\gamma)_\gamma \text{N} \cdot \text{B}(\text{CH}_\gamma)_\gamma$
 (۳) $(\text{CH}_\gamma)_\gamma \text{N} \cdot \text{B}(\text{CH}_\gamma)_\gamma$ (۴) $\text{CH}_\gamma \text{NH}_\gamma \cdot \text{B}(\text{CH}_\gamma)_\gamma$
- ۷۴- قدرت اسیدی کدام گونه بیشتر است؟



- ۷۵- برای مولکول $\text{H}_\gamma \text{C}-\text{CH}_\gamma-\text{P}(=\text{O})(\text{OH})_2$ حاصل ضرب $C_\gamma(z)\sigma_d$ کدام است؟
- (۱) σ_v (۲) σ_{xy}
 (۳) σ_d (۴) $C_\gamma(z)\sigma_{xz}$
- ۷۶- در تبدیل $[x,y,z] \rightarrow [-x,-y,-z]$ ، عملگر تقارنی مناسب، کدام است؟
- (۱) $\text{C}_\gamma(z)$ (۲) S_γ
 (۳) σ_{xz} (۴) $\text{C}_\gamma(z)\sigma_d$
- ۷۷- کدام کمپلکس فلز - کربونیل دارای پل کربونیل است؟ (همه در حالت محلول هستند)
- (۱) $\text{Mn}_\gamma(\text{CO})_{10}$ (۲) $\text{Co}_\gamma(\text{CO})_8$
 (۳) $\text{Fe}_\gamma(\text{CO})_9$ (۴) $\text{Tc}_\gamma(\text{CO})_{10}$
- ۷۸- کدام یک از کمپلکس‌های زیر شامل فلز واسطه از سری دوم و پایدار است؟

(Ru = ۴۴, Rh = ۴۵, W = ۷۴, Re = ۷۵)

- [Re(CO) $_\gamma$ (NO) $_\gamma$] $^-$ (۱)
- [Rh(CO) $_\gamma$ (PMe $_\gamma$)] $^-$ (۲)
- [(η $^\delta$ - C $_5$ H $_5$)(CO) $_\gamma$ Ru = Ru(CO) $_\gamma$ (η $^\delta$ - C $_5$ H $_5$)] (۳)
- [(η $^\delta$ - C $_5$ H $_5$)(CO) $_\gamma$ W - W(CO) $_\gamma$ (η $^\delta$ - C $_5$ H $_5$)] (۴)

- ۷۹- تعداد کلی ایزومرهای کمپلکس با فرمول تجربی [Pt(NH $_\gamma$) $_\gamma$ Cl $_\gamma$] کدام است؟

- ۲ (۲) ۲ (۱)
- ۵ (۴) ۴ (۳)

- ۸۰- همه گونه‌های زیر می‌توانند در واکنش افزایش همراه با اکسایش شرکت کنند، به جز:

(Ti = ۴۲, Rh = ۴۵, Ir = ۷۷)

- [Rh(CO $_\gamma$)I $_\gamma$] $^-$ (۱)
- trans-[IrCl(CO)(PMe $_\gamma$) $_\gamma$] (۲)
- Cp $_\gamma$ TiCl $_\gamma$ (۱)
- [RhCl(PPh $_\gamma$) $_\gamma$] (۳)

-۸۱- کدام لیگاند L در واکنش تعادلی $\text{Co}(\text{CO})\text{Br}_7\text{L}_7 \rightleftharpoons \text{CoBr}_7\text{L}_7 + \text{CO}$ باعث مشاهده بزرگترین ثابت تعادل خواهد شد؟ (K)

PPh₃ (۴)

PEt₂Ph (۳)

PEtPh₂ (۲)

PEt₃ (۱)

-۸۲- کدام کمپلکس تغییر پذیر است؟

کمپلکس مuman مغناطیسی B.M.

(NH_۴)_۷[Cr(ox)_۷] ۲/۸۲

K_۷[MnI_۶] ۳/۸۲

K_۷[MnI_۶] (۱)

K_۷[Fe(CN)_۶] ۱/۴۰

K_۷[Fe(CN)_۶] (۲)

[Fe(NH_۷)_۶]Cl_۷ ۴/۹۰

[Fe(NH_۷)_۶]Cl_۷ (۳)

(Ox = Oxalate)(NH_۴)_۷[Cr(ox)_۷] (۴)

-۸۳- ترکیب WO_۷(acac)_۷ سفید رنگ است. دلیل اختلاف رنگ این دو، کدام است؟ (acac = acetylacetone)

(۱) شدت جهش الکترونی در WO_۷(acac)_۷ کمتر از MoO_۷(acac)_۷ است.

(۲) جهش الکترونی در WO_۷(acac)_۷ کمتر از MoO_۷(acac)_۷ است.

(۳) جهش الکترونی در WO_۷(acac)_۷ غیرمجاز اما MoO_۷(acac)_۷ مجاز است.

(۴) جهش الکترونی در هر دو ترکیب از نوع LMCT است. این جهش در WO_۷(acac)_۷ در ناحیه کم انرژی تر است.

-۸۴- ترتیب طول پیوند Mo-Mo در کلاسترها زیر کدام است؟

[Mo_۷(SO_۴)_۷]^{۴-} (c) [Mo_۷(SO_۴)_۷]^{۴-} (b) [Mo_۷(HPO_۴)_۷]^{۴-} (a)

a < b < c (۴)

b < a < c (۳)

c < a < b (۲)

c < b < a (۱)

-۸۵- کدام کمپلکس، طول پیوند M-Cl کوتاهتری دارد؟

[VCl_۷]^{۴-} (۲)

[CrCl_۷]^{۴-} (۱)

[MnCl_۷]^{۴-} (۴)

[FeCl_۷]^{۴-} (۳)

-۸۶- کمپلکس هشت وجهی A با لیگاندهای CN⁻ دارای گشتاور مغناطیسی حدود ۱/۷B.M. و کمپلکس چهاروجهی B با فلز مرکزی یکسان با کمپلکس A دارای گشتاور مغناطیسی ۱/۹B.M. است. فلز مرکزی کدام است؟

Mn^{۳+} (۴)

Fe^{۳+} (۳)

Co^{۳+} (۲)

Cr^{۳+} (۱)

-۸۷- روش تهیه تترآمین کربناتو کبالت (۳+) نیترات، کدام است؟

CoCl_۷ + NH_۴NO_۳ + H_۷O + NH_۷ (۱)

Co(NO_۷)_۷ + (NH_۴)_۷CO_۷ + H_۷O (۲)

Co(NO_۷)_۷ + NH_۷ + (NH_۴)_۷CO_۷ + H_۷O (۳)

Co(NO_۷)_۷ + NH_۷ + (NH_۴)_۷CO_۷ + H_۷O + H_۷O (۴)

-۸۸- محلول کدام ترکیب، بی رنگ است؟

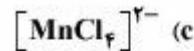
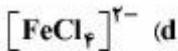
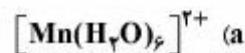
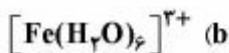
Co(NO_۷)_۷ (۲)

Cu(NO_۷)_۷ (۱)

Zn(NO_۷)_۷ (۴)

Cr(NO_۷)_۷ (۳)

-۸۹ با درنظر گرفتن این که گشتاور مغناطیسی برای ترکیبات زیر $B.M.$ ۵/۹ است. ساختار هندسی این کمپلکس‌ها کدام است؟



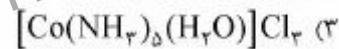
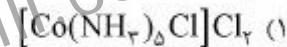
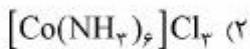
(۱) a و b هشت‌وجهی انحراف یافته و c و d چهار‌وجهی هستند.

(۲) a و b هشت‌وجهی انحراف یافته و c و d مسطح مربعی هستند.

(۳) a و b هشت‌وجهی منظم و c و d چهار‌وجهی هستند.

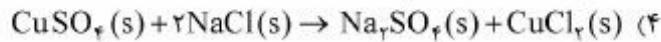
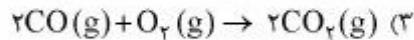
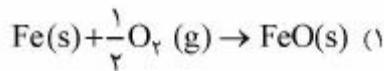
(۴) a و b هشت‌وجهی منظم و c و d مسطح مربعی هستند.

-۹۰ یک کمپلکس رنگی دارای فرمول تجربی $\text{CoCl}_7 \cdot 5\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ است. محلول این کمپلکس صورتی رنگ است و به سرعت با محلول نقره نیترات ترکیب شده و سه مول نقره کلرید می‌دهد. وقتی این کمپلکس حرارت داده شود یک مول آب آزاد می‌کند اما نسبت $\text{NH}_3 : \text{Cl} : \text{Co} = 1 : 1 : 1$ تغییر نمی‌کند. ساختار این کمپلکس پس از حرارت دادن کدام است؟



شیمی فیزیک (شیمی فیزیک ۱و۲، کوانتموم و طیف‌سنجی):

-۹۱ در کدام یک از واکنش‌های زیر تغییر آنتروپی، بیشتر است؟



-۹۲ پتانسیل شیمیابی یک گاز واندروالس به صورت $\mu = \mu^\circ + RT \ln\left(\frac{P}{P^\circ}\right) + \left[b - \left(\frac{a}{RT}\right)\right]P$ است. عبارت مربوط به آنتروپی آن، کدام است؟

$$S^\circ + R \ln\left(\frac{P}{P^\circ}\right) + \left[b - \left(\frac{a}{RT}\right)\right] \frac{P}{T}$$
 (۱)

$$S^\circ - R \ln\left(\frac{P}{P^\circ}\right) - \frac{aP}{RT}$$
 (۲)

$$R \ln\left(\frac{P}{P^\circ}\right) + \left[b - \left(\frac{a}{RT}\right)\right] \frac{P}{T}$$
 (۳)

$$-R \ln\left(\frac{P}{P^\circ}\right) - \frac{aP}{RT}$$
 (۴)

-۹۳- یک مول گاز کامل با $C_V = 2R$ به طور آدیباٽیک در خلاء منبسط و حجم آن پنج برابر می‌شود. اگر دمای اولیه گاز T_1 باشد، دمای نهایی گاز کدام است؟

T_1 (۱)

$\frac{T_1}{5}$ (۲)

$\frac{T_1}{\frac{1}{5}}$ (۳)

$\frac{1}{5^5} T_1$ (۴)

-۹۴- ترتیب تحرک بونی برای یون‌های Zn^{r+} , H_rO^+ و K^+ در محلول‌های بسیار رقیق آبی، کدام است؟

$Zn^{r+} > K^+ > H_rO^+$ (۱)

$Zn^{r+} > H_rO^+ > K^+$ (۲)

$H_rO^+ > K^+ > Zn^{r+}$ (۳)

$H_rO^+ > Zn^{r+} > K^+$ (۴)

-۹۵- در واکنش‌های مرتبه اول، برای تبدیل ۹۹,۹٪ از ماده اولیه به محصول حدوداً چند نیمه‌عمر، لازم است؟

$(\ln 10 = 2,3)$

۵ (۱)

۲ (۲)

۱۰ (۳)

۱۰۰ (۴)

-۹۶- در واکنش $P \rightarrow R$, سرعت $E'_a = 5^\circ \frac{kJ}{mol}$ است. اگر پس از افزایش کاتالیزگر، $E_a = 66,628 \frac{kJ}{mol}$ شود، حدوداً چند نیمه‌عمر می‌باشد؟

$(R = 8,314 \frac{J}{mol \cdot K})$, $e = 2,7$

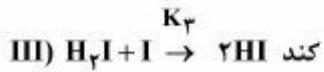
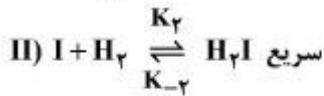
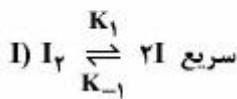
۴ (۱)

۷ (۲)

۱۱ (۳)

۲۰ (۴)

۹۷- برای مکانیسم داده شده، رابطه سرعت کدام است؟



$$K_r \frac{K_r}{K_{-r}} \cdot \left(\frac{K_1}{K_{-1}} \right)^r [H_r][I_r]^r \quad (1)$$

$$K_r \frac{K_{-r}}{K_r} \cdot \left(\frac{K_1}{K_{-1}} \right)^r [H_r][I_r]^r \quad (2)$$

$$K_r \frac{K_r}{K_{-r}} \cdot \left(\frac{K_1}{K_{-1}} \right)^r [H_r][I_r] \quad (3)$$

$$\frac{K_1 K_r K_r}{K_{-1} K_{-r}} [H_r][I_r] \quad (4)$$

۹۸- فرض کنید در مرحله تراکم همدمای چرخه کارتو، حجم یک مول گاز (A) طور برگشت پذیر به نصف مقدار اولیه آن کاهش یابد. اگر دمای منبع سرد 10°C گلوین باشد، چه مقدار گوما بر حسب R درین مرحله از چرخه خارج می‌شود؟ ($\ln 2 = 0,693$)

(۱) ۶/۹۳

(۲) ۱۳/۹۶

(۳) ۶۹,۳

(۴) ۱۳۹,۶

۹۹- مشتق $\left(\frac{\partial(\frac{A}{T})}{\partial(\frac{1}{T})} \right)_V$ کدام کمیت ترمودینامیکی را نشان می‌دهد؟

U (۱)

H (۲)

S (۳)

G (۴)

۱۰۰- گازی ضمن انبساط آزاد به خلاء طی فرایند آدیباپاتیک، سرد می‌شود. ضرب ب $\left(\frac{\partial T}{\partial V} \right)_U$ کدام است؟

(۱) مساوی با صفر

(۲) کوچکتر از صفر

(۳) بزرگتر یا مساوی صفر

(۴) بزرگتر از صفر

۱۰۱ - گازی از معادله حالت $PV_m = RT(1+bP)$ ثابت است. مقدار کدام است؟

$$1+bP^r \quad (1)$$

$$bP^r \quad (2)$$

$$(1+bP)^r \quad (3)$$

$$R(1+bP)^r \quad (4)$$

۱۰۲ - کدام جمله درباره انرژی آزاد گیبس و انرژی آزاد هلمهولتز، صحیح است؟

(۱) فقط مربوط به سیستم هستند.

(۲) مربوط به سیستم و محیط هستند.

(۳) مربوط به محیط هستند.

(۴) با توجه به این ابطا می‌توانند مربوط به سیستم و یا محیط باشند.

۱۰۳ - یک موتور گرمایی بین دو منبع حرارتی با دمای 27°C و 727°C کار می‌کند. اگر 1000 J گرما از منبع گرم خارج شود، حداقل کاری که از موتور می‌توان گرفت (برحسب J)، کدام است؟

$$300 \quad (1)$$

$$500 \quad (2)$$

$$600 \quad (3)$$

$$700 \quad (4)$$

۱۰۴ - برای سیالی با معادله حالت واندروالس $P = \frac{RT}{V_m - b} - \frac{a}{V_m^r}$ ، مقدار کدام است؟

$$\left(\frac{ra}{Vm^r} + \frac{RT}{(Vm - b)^r} \right)^{+1} \quad (1)$$

$$\left(\frac{ra}{Vm^r} - \frac{RT}{(Vm - b)^r} \right)^{-1} \quad (2)$$

$$\left(\frac{RT}{(Vm - b)^r} - \frac{ra}{Vm^r} \right)^{-1} \quad (3)$$

$$\left(-\frac{RT}{(Vm - b)^r} - \frac{ra}{Vm^r} \right)^{-1} \quad (4)$$

- ۱۰۵ - کدام رابطه، قانون مهاجرت مستقل کولراش را بهتر بیان می‌کند؟ (Λ_m° رسانایی مولی حدی، v_\pm مقدار یون‌ها، λ_\pm رسانایی حدی یون‌ها، Λ_m رسانایی مولی، k ضریب رسانایی، c غلظت)

$$\Lambda_m = \Lambda_m^\circ - k^{c^{\frac{1}{2}}} \quad (1)$$

$$\Lambda_m = \Lambda_m^\circ + k^{c^{\frac{1}{2}}} \quad (2)$$

$$\Lambda_m = \lambda_+ + \lambda_- \quad (3)$$

$$\Lambda_m^\circ = v_+ \lambda_+ + v_- \lambda_- \quad (4)$$

- ۱۰۶ - در دمای $20^\circ C$ حجم کل محلولی که از $MgSO_4$ و یک کیلوگرم آب تشکیل شده از معادله زیر به دست

می‌آید. حجم مولی جزئی (بر حسب $\frac{mol}{kg}$) نمک در مولالیته $0.5^\circ C$ چقدر است؟

$$V_{(cm^3)} = 1001 + 35(m - 0.05)^\frac{1}{2}$$

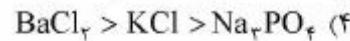
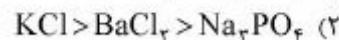
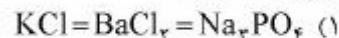
(۱) صفر

(۲) 1001

(۳) $-3/5$

(۴) $2/5$

- ۱۰۷ - محلول رقیق الکترولیت‌های KCl , $BaCl_2$ و Na_3PO_4 کاملاً تفکیک می‌شوند. از نظر فشار اسمزی کدام ترتیب، صحیح است؟



- ۱۰۸ - قانون صفرم ترمودینامیک ...

(۱) اساس تعریف دما و دماسنج است.

(۲) فقط در سیستم‌های منزوعی معتبر است.

(۳) مقیاس دمای ترمودینامیکی است.

(۴) در شرایط فشار ثابت معتبر است.

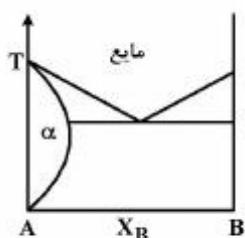
- ۱۰۹ - فشار بخار یک محلول دوتایی غیرامتزاج پذیر مایع - مایع، از هر یک از اجزا بوده و نقطه جوش آن از هر یک از اجزا خواهد بود.

(۱) کمتر، کمتر

(۲) بیشتر، بیشتر

(۳) بیشتر، کمتر

(۴) کمتر، بیشتر



- ۱۱۰- با توجه به نمودار فازی زیر، واکنش اوتکتیک کدام است؟

(۱) $A + B \rightarrow$ مایع

(۲) $\alpha +$ مایع $\rightarrow B$

(۳) $\alpha + B \rightarrow$ مایع

(۴) $A + \alpha \rightarrow$ مایع

- ۱۱۱- برای ذره در جعبه سه بعدی، اگر ابعاد جعبه متقاضی باشند، در این صورت:

(۱) مستقل از x, y, z هستند. n_x, n_y, n_z

(۲) $n_x = n_y = n_z \neq 1$

(۳) $n_x = n_y = n_z = 1$

(۴) حالتهای کوانتومی چند مقدار انرژی دارند.

- ۱۱۲- کدام جمله صحیح است؟

(۱) توابع همچنان استاده ذره در جعبه در برخی نقاط ناپیوسته هستند.

(۲) توابع موج حالت ایستاده ذره در جعبه در همه جا پیوسته هستند.

(۳) حالت پایه ذره در جعبه دارای عدد کوانتومی $n = 0$ است و پیوسته است.

(۴) حالت پایه ذره در جعبه دارای عدد کوانتومی $n = 1$ است و ناپیوسته است.

- ۱۱۳- با در نظر گرفتن توابع شعاعی اتم هیدروژن، $R_{nl}(r)$ ، حاصل همه انتگرال‌های زیر صفر است، به جز:

$$\int_0^{\infty} dr r^r R_{\gamma_1}(r) R_{\gamma_1}(r) \quad (1)$$

$$\int_0^{\infty} dr r^r R_{\gamma_1}(r) R_{\gamma_1}(r) \quad (2)$$

$$\int_0^{\infty} dr r^r R_{\gamma_0}(r) R_{\gamma_0}(r) \quad (3)$$

$$\int_0^{\infty} dr r^r R_{\gamma_0}(r) R_{\gamma_1}(r) \quad (4)$$

- ۱۱۴- مقدار کمیت $\langle \hat{L}_z | \Psi_{2P_0} | 2P_0 \rangle$ کدام است؟

(۱) صفر

\hbar (۲)

$-\hbar$ (۳)

$\pm \hbar$ (۴)

- ۱۱۵- ویژه مقدار $\hat{L}_z \Psi_{2P_X}$ برای اتم هیدروژن برابر است با:

$\sqrt{2}\hbar$ (۱)

$\sqrt{2}\hbar^2$ (۲)

$2\hbar^2$ (۳)

$2\hbar$ (۴)

۱۱۶- فاصله بین ترازهای انرژی مجاور با افزایش سطح انرژی در اتم هیدروژن، ذره در جعبه یک بعدی و چرخنده صلب به ترتیب چگونه تغییر می‌کند؟

- (۱) افزایش، افزایش، کاهش
- (۲) افزایش، کاهش، افزایش
- (۳) کاهش، افزایش، افزایش
- (۴) کاهش، افزایش، کاهش

۱۱۷- در طیف سنجی NMR، مهم‌ترین عامل پهن‌شدگی خطوط طیفی کدام است؟

- (۱) اثر داپلری
- (۲) اثر عدم قطعیت هایزنبرگ
- (۳) اثر برخوردی
- (۴) اثر یان-تلر

۱۱۸- در مولکول H_2 وقتی هر دو هیدروژن به وسیله دوتربیم جایگزین شود، تغییر در ثابت چرخشی B کدام است؟

$$B - B' = \frac{B}{2} \quad (1)$$

$$B - B' = \frac{B}{3} \quad (2)$$

$$B - B' = \frac{B}{4} \quad (3)$$

$$B - B' = \frac{B}{6} \quad (4)$$

۱۱۹- کدام تابع در اتم هیدروژن، ویژه تابع عملگر \hat{H} است؟

$$\frac{1}{\sqrt{2}}(\psi_{1s} + \psi_{2s}) \quad (1)$$

$$\frac{1}{\sqrt{3}}(\psi_{2dxz} + \psi_{2s}) \quad (2)$$

$$\psi_{2p_z} + \psi_{2p_z} \quad (3)$$

$$2\psi_{2s} + \psi_{2p_x} \quad (4)$$

۱۲۰- جایه جایگزین $\left[\hat{x}^n, \hat{P}_x \right]$ برابر کدام است؟

$$i\hbar x^{n-1} \frac{d}{dx} \quad (1)$$

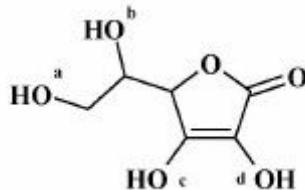
$$i\hbar x^n \frac{d}{dx} \quad (2)$$

$$i\hbar nx^{n-1} \quad (3)$$

$$i\hbar nx^{n-1} \frac{d}{dx} \quad (4)$$

شیمی آلی (آلی ۱و۲و۳، جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی و کاربرد طیف‌سنجی در شیمی آلی، شیمی فیزیک آلی):

۱۲۱ - اسیدی‌ترین گروه OH - در آسکوربیک اسید، کدام است؟



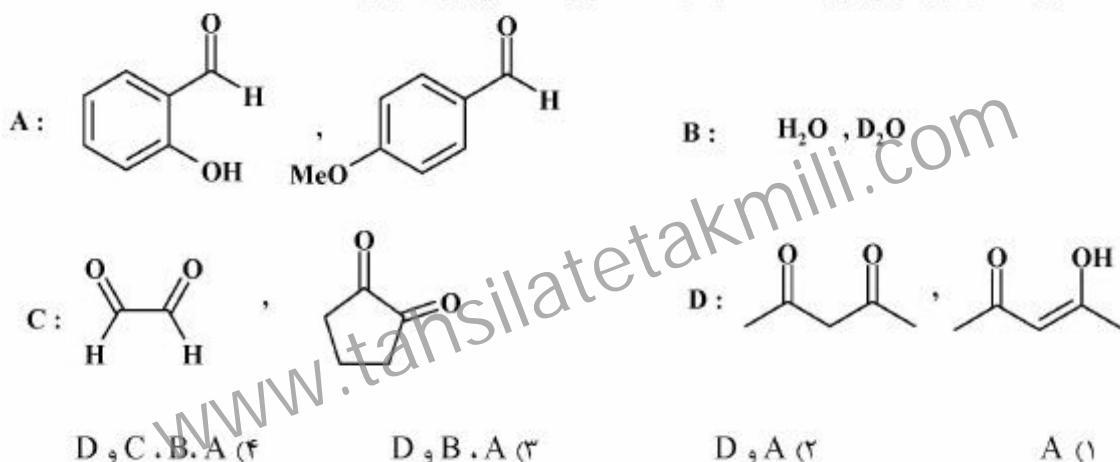
d (۴)

c (۳)

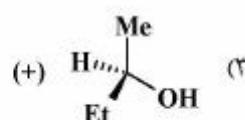
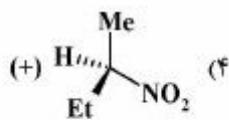
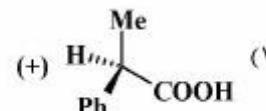
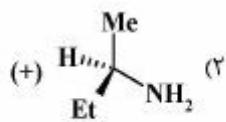
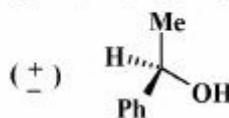
b (۲)

a (۱)

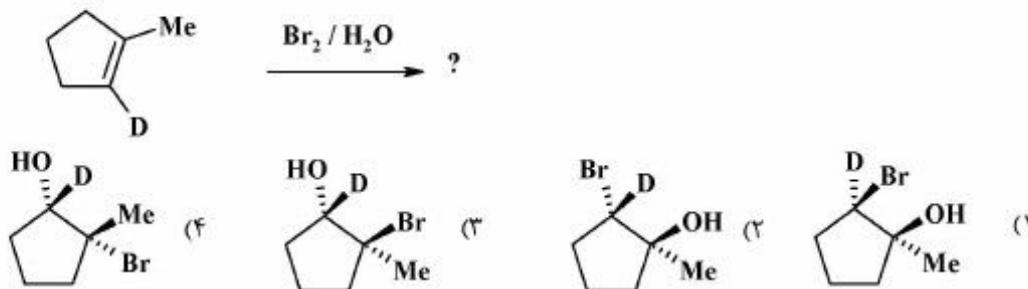
۱۲۲ - کدام چفت ترکیب‌های زیر با استفاده از طیف IR قابل شناسایی از یکدیگر هستند؟



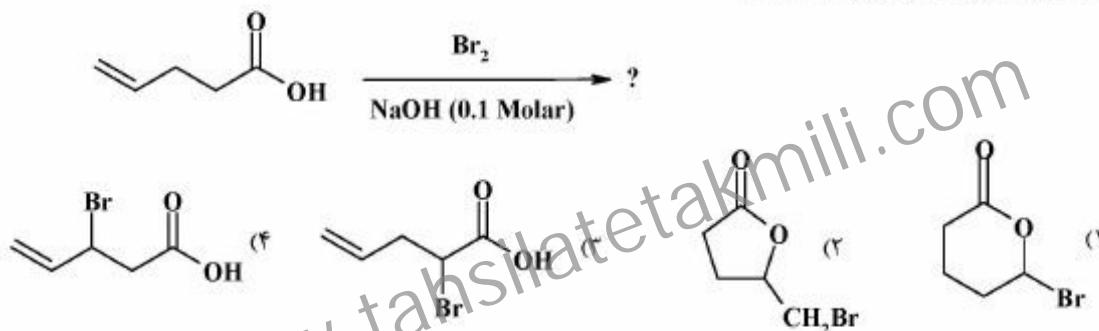
۱۲۳ - کدام مولکول جهت جداسازی مخلوط راسمهیک ترکیب زیر، مناسب است؟



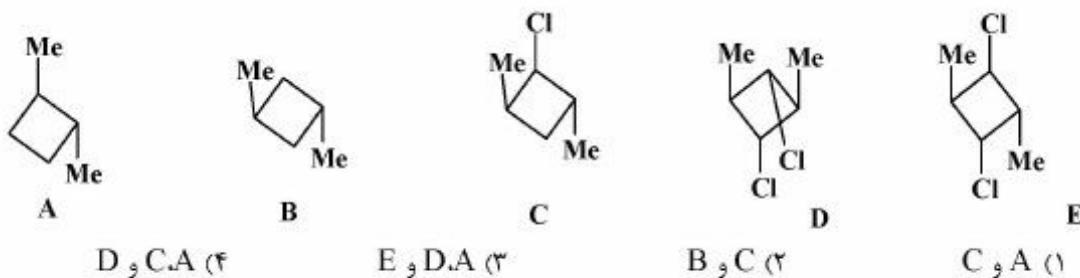
۱۲۴ - محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟



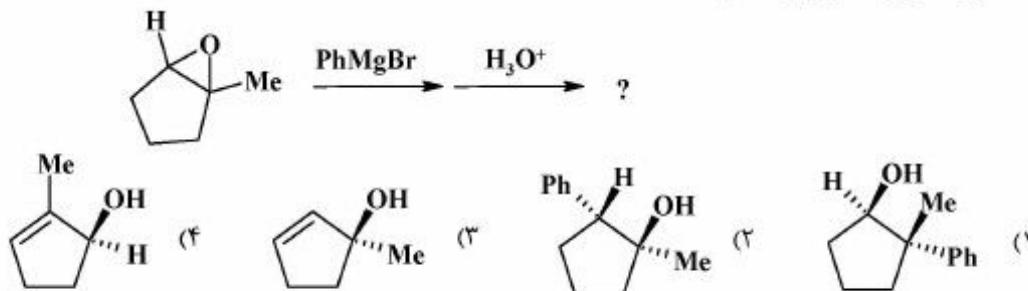
۱۲۵ - محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟

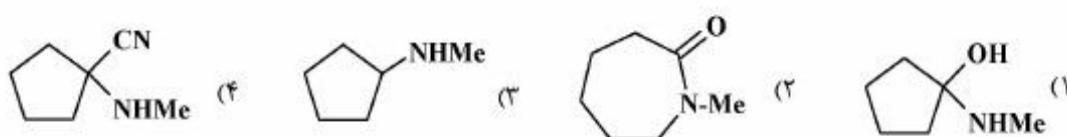
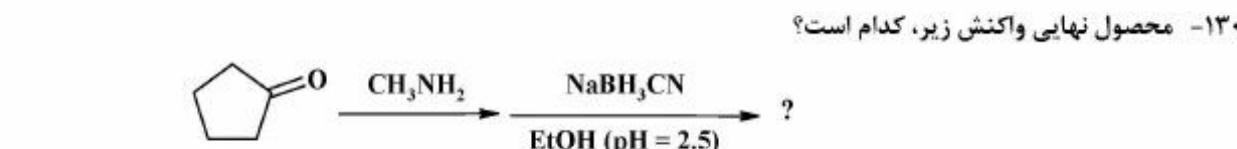
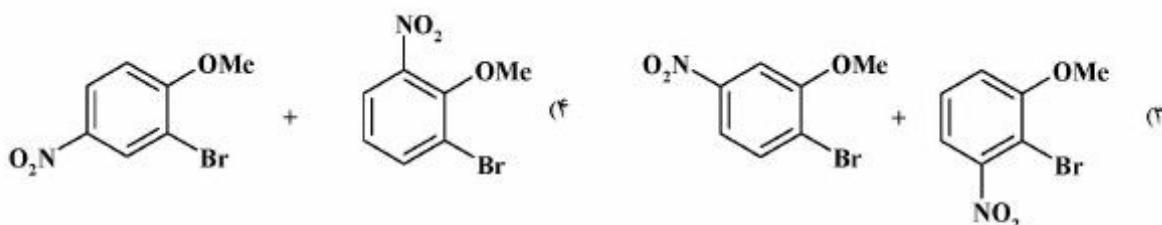
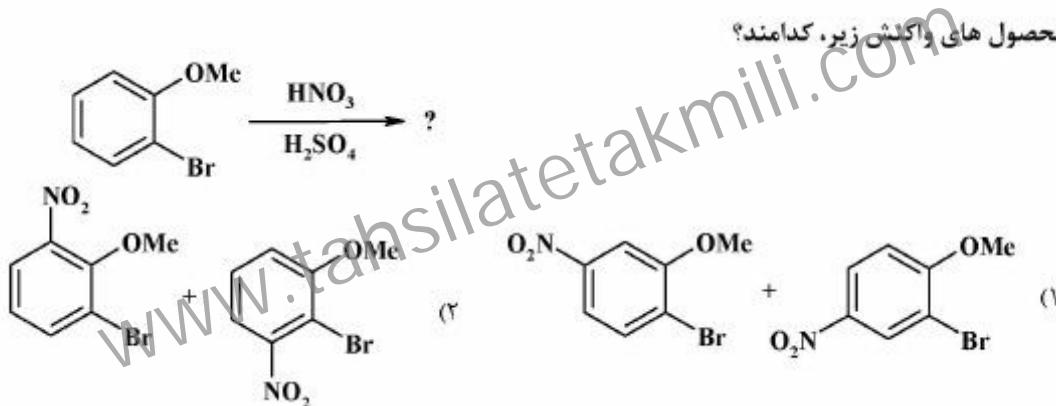
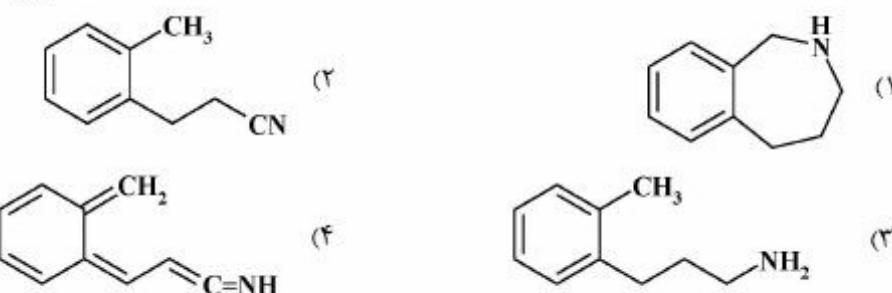
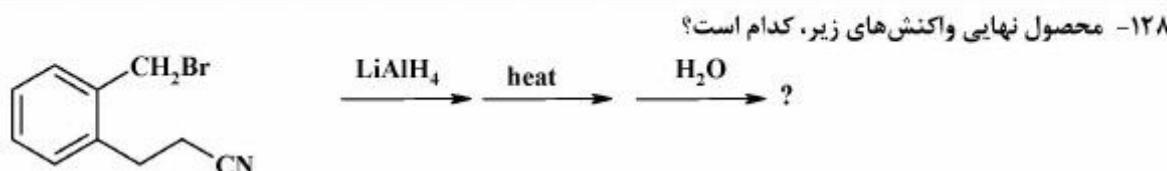


۱۲۶ - کدام مولکول‌ها، کایرال اند؟

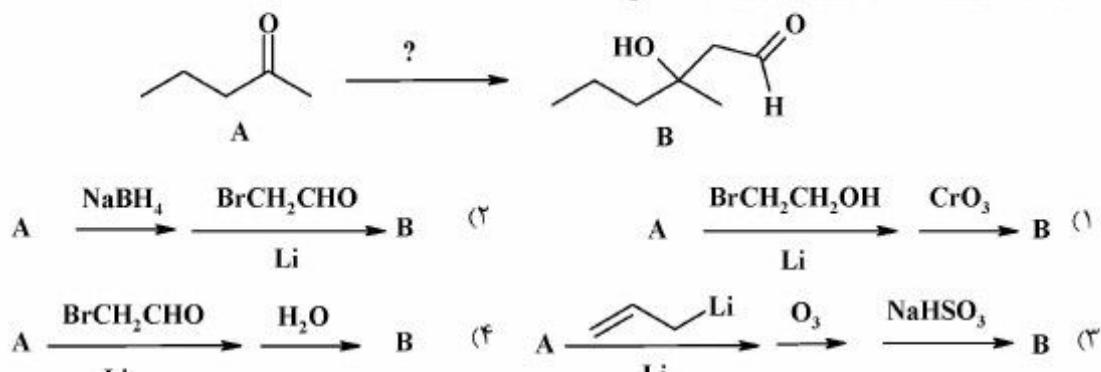


۱۲۷ - محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟

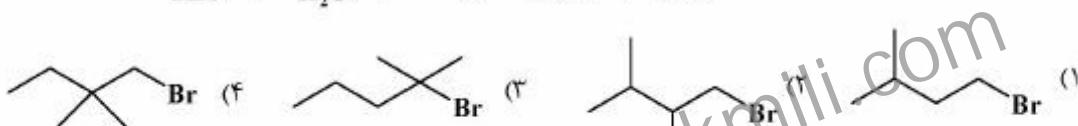




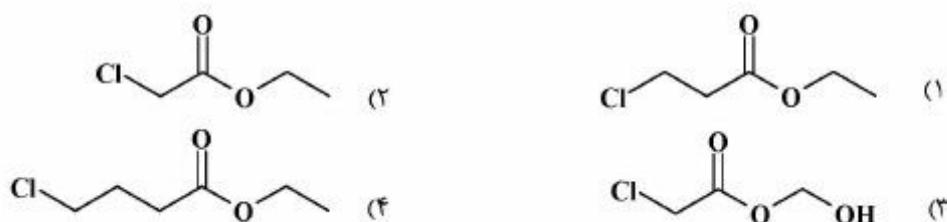
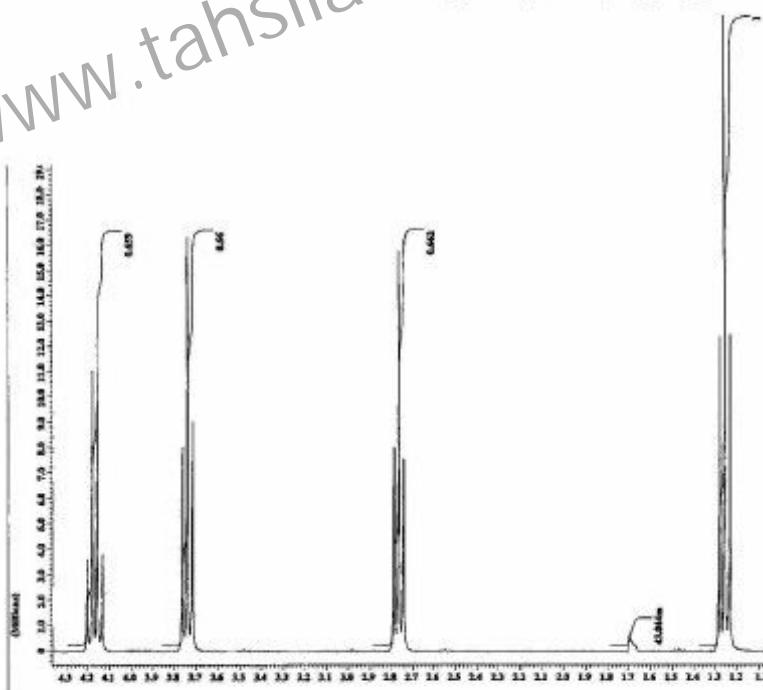
- ۱۳۱ - کدام گزینه روش مناسب برای تبدیل A به B می‌باشد؟

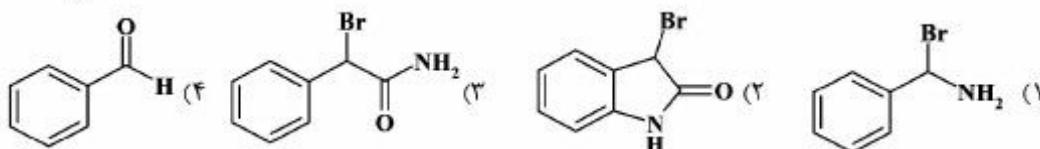
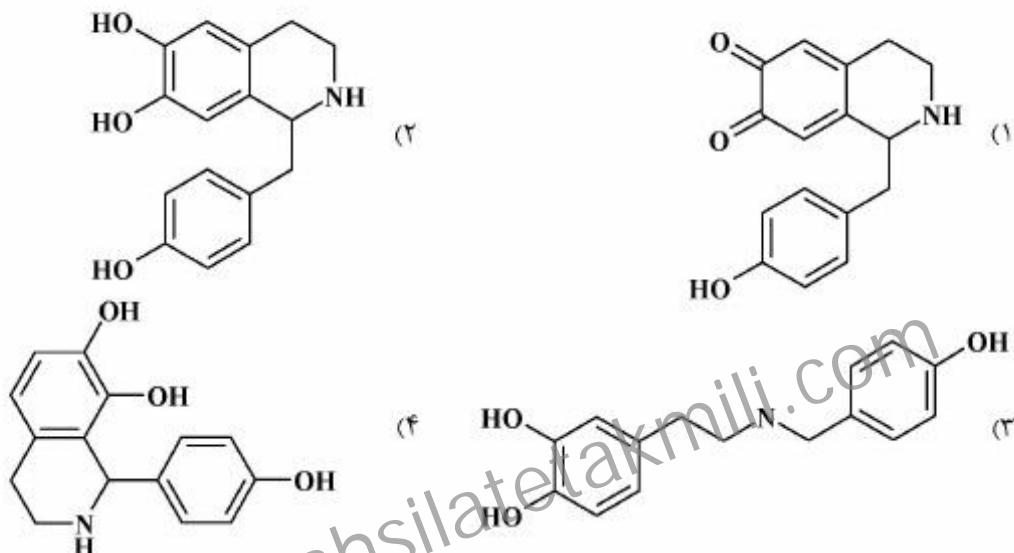
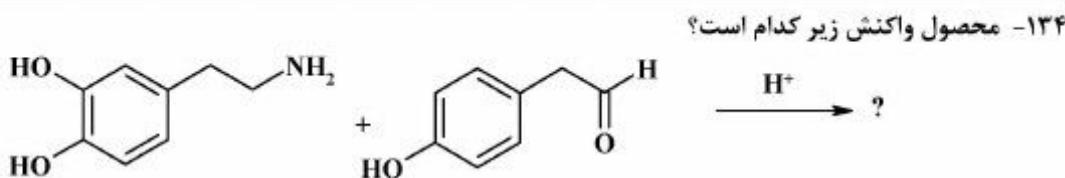


- ۱۳۲ - کدام یک از آکیل هالیدهای زیر در واکنش حلحل کافت در آب از مکانیسم S_N1 پیروی می‌کند؟

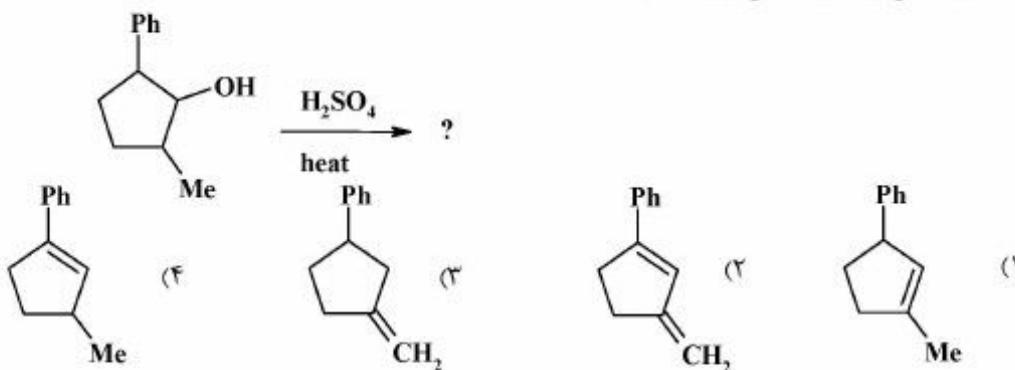


- ۱۳۳ - طیف 1H NMR زیر مربوط به کدام ساختار است؟

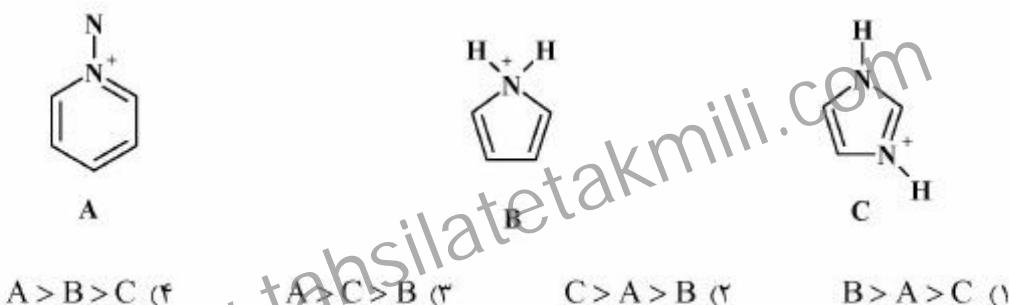




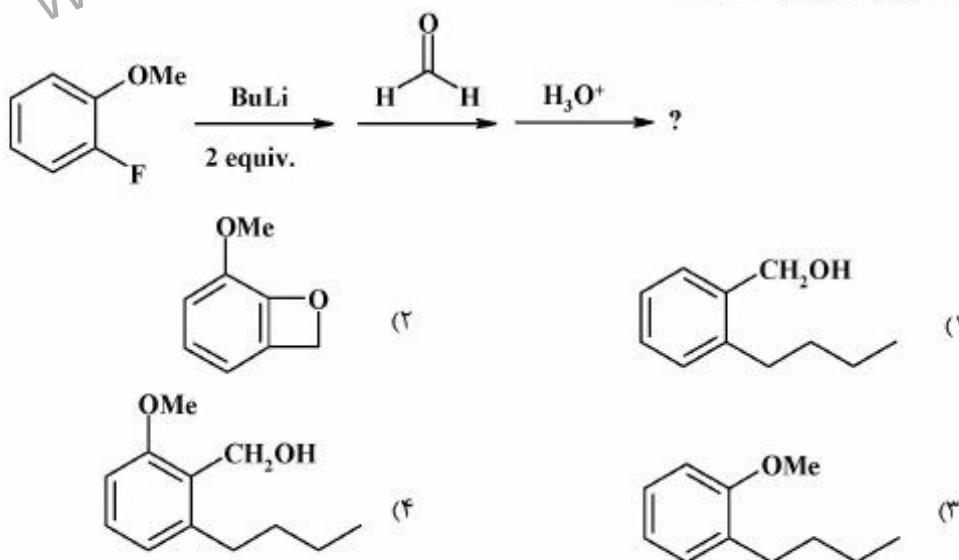
۱۳۷ - محصول اصلی واکنش حذفی زیر، کدام است؟



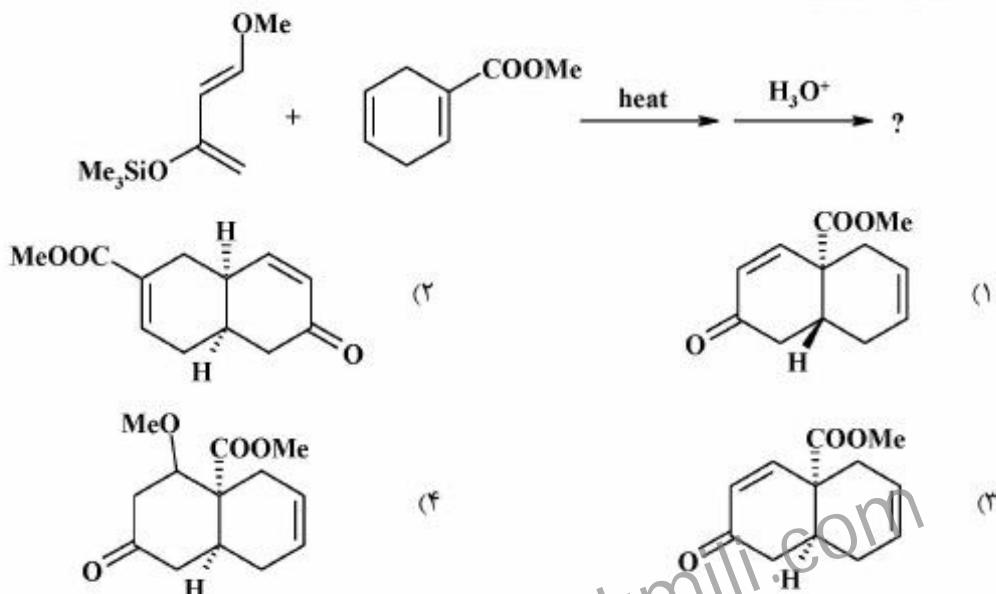
۱۳۸ - ترتیب افزایش قدرت اسیدی ترکیب‌های زیر کدام است؟



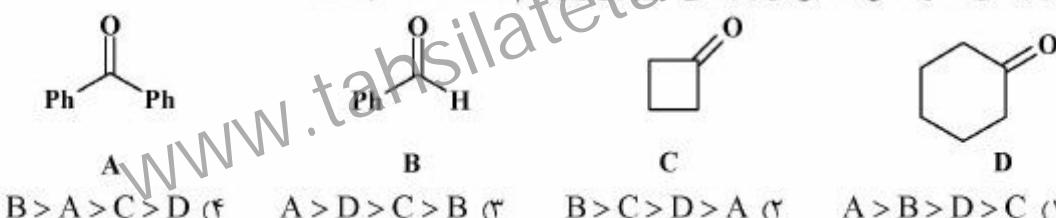
۱۳۹ - محصول واکنش زیر، کدام است؟



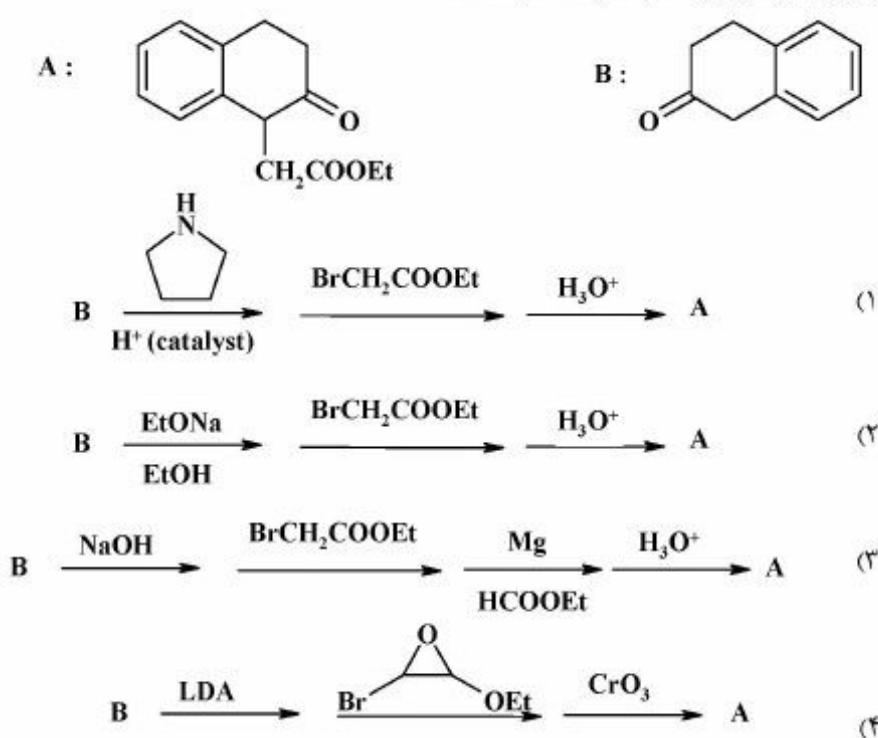
۱۴۰- محصول واکنش زیر، کدام است؟



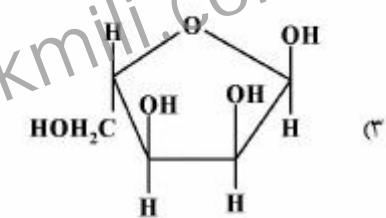
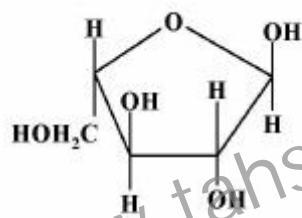
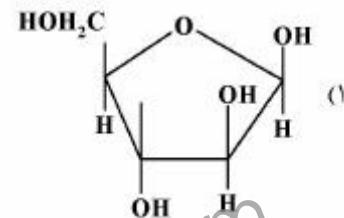
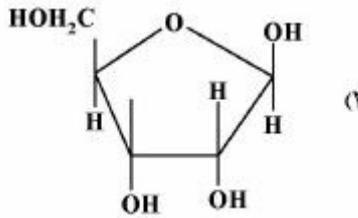
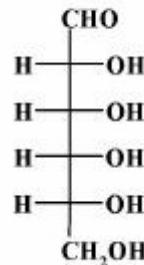
۱۴۱- ترتیب سرعت واکنش کاهش ترکیب‌های آبروئیل زیر با NaBH_4 . کدام است؟



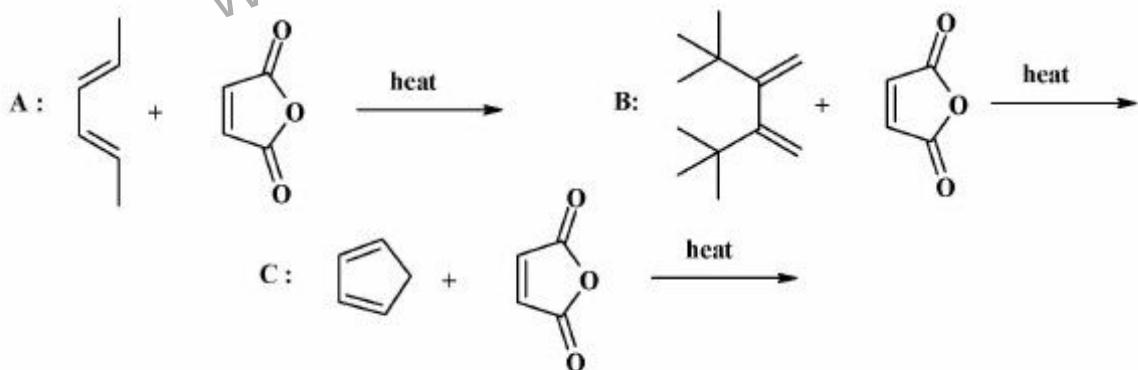
۱۴۲- بهترین گزینه برای سنتز A از B کدام است؟



۱۴۳ - با توجه به ساختار فیشر D-(-)-Ribose ، ساختار فورانوزی آنومر β آن، کدام است؟



۱۴۴ - ترتیب افزایش واکنش پذیری (reactivity) سه واکنش زیر، کدام است؟



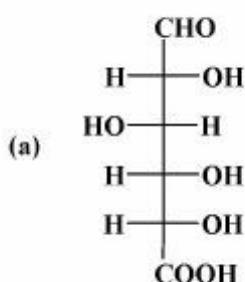
C > A > B (۴)

C > B > A (۳)

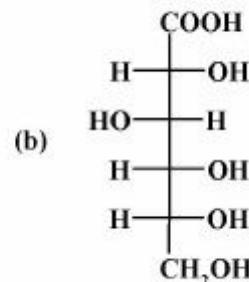
B > C > A (۲)

A > C > B (۱)

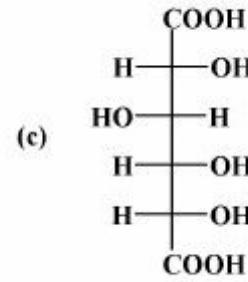
۱۴۵ - از سه اسید حاصل از گلوكز، کدامیک ساختار حلقوی همی‌استال دارد؟



a و c (۴)



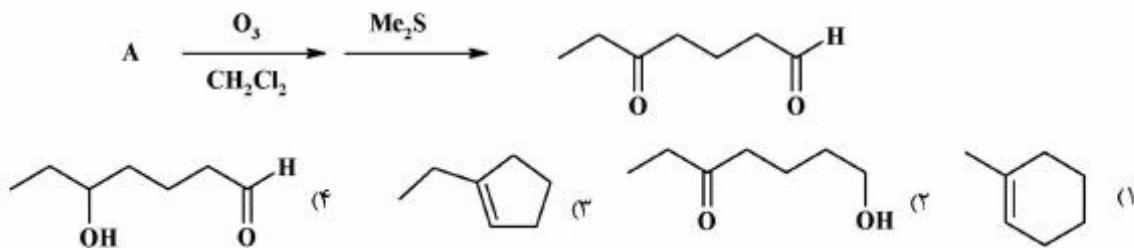
b (۳)



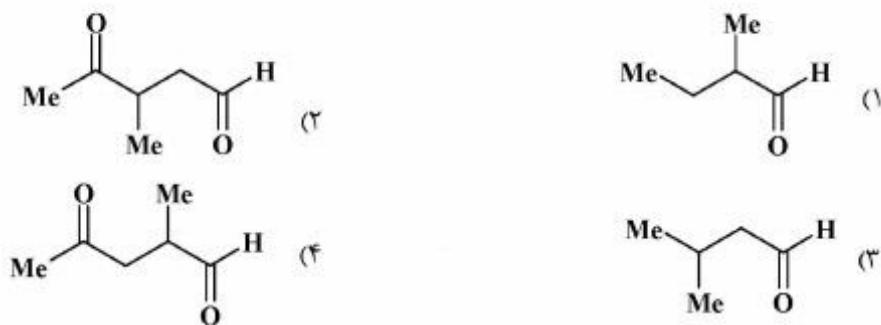
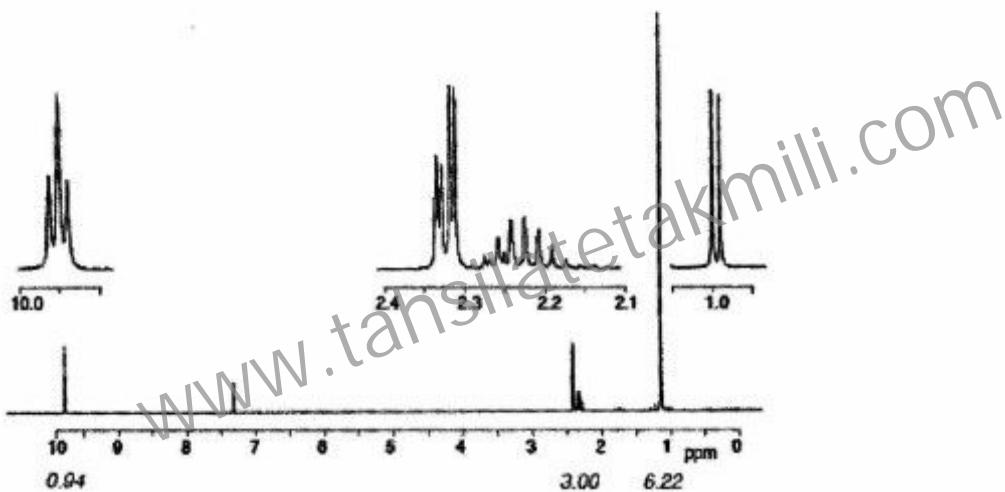
c (۲)

a (۱)

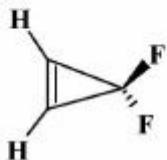
۱۴۶ - ساختار A در سری واکنش‌های زیر، کدام است؟



۱۴۷ - طیف $^1\text{H NMR}$ زیر مربوط به کدام ترکیب می‌باشد؟

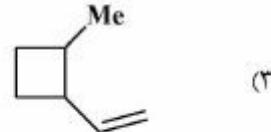
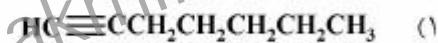
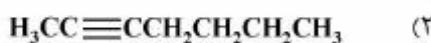
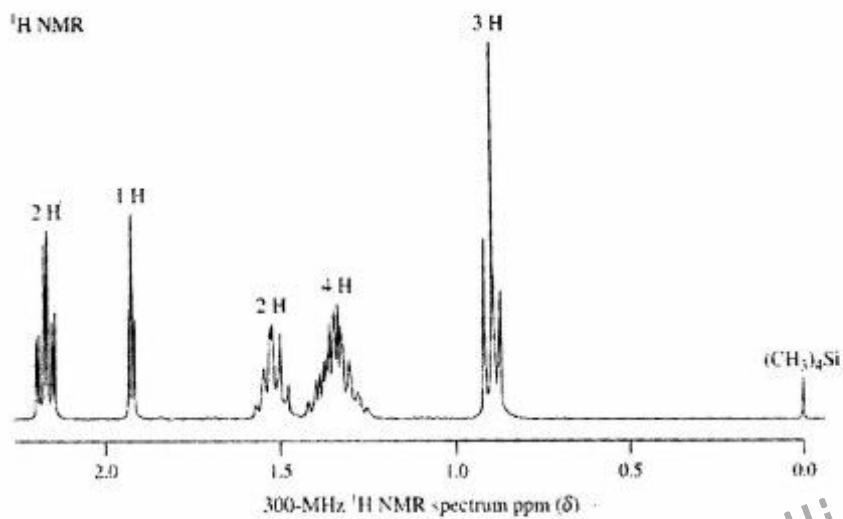


۱۴۸ - پروتون‌های ترکیب زیر در $^1\text{H NMR}$ به صورت چندتایی دیده می‌شوند؟



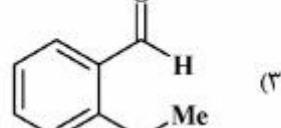
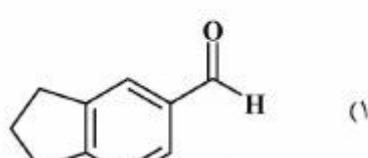
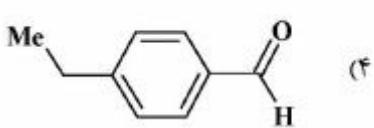
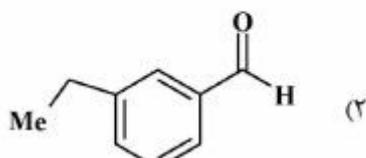
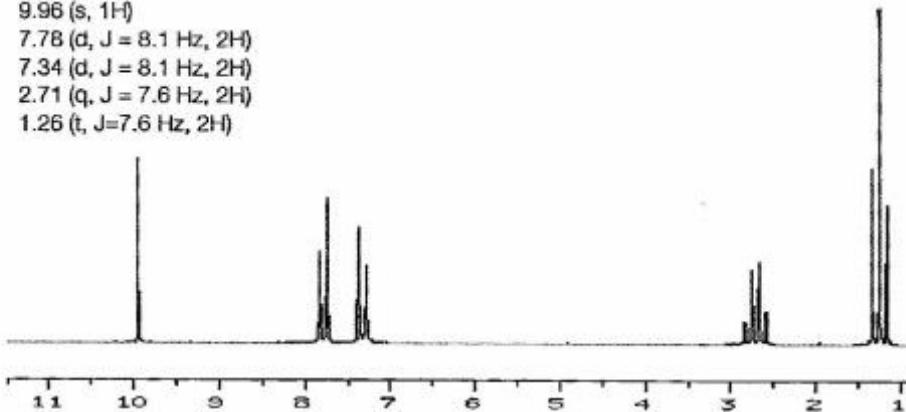
(۱) S (یکتایی)
 (۲) d (دوتایی)
 (۳) dd (دوتایی، دوتایی)
 (۴) t (سه‌تایی)

۱۴۹- طیف ^1H NMR زیر مربوط به ترکیبی با فرمول مولکولی C_7H_{12} است. ساختار آن، کدام است؟



۱۵۰- طیف ^1H NMR زیر مربوط به کدام ساختار است؟

9.96 (s, 1H)
 7.78 (d, J = 8.1 Hz, 2H)
 7.34 (d, J = 8.1 Hz, 2H)
 2.71 (q, J = 7.6 Hz, 2H)
 1.26 (t, J=7.6 Hz, 2H)



www.tahsilatetakmili.com

www.tahsilatetakmili.com

www.tahsilatetakmili.com