

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد



514C

C 514

نام

نام خانوادگی

محل امضاء

دفترچه شماره ۱

صبح جمعه  
۹۳/۱۱/۱۷اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود.  
امام خمینی (ره)جمهوری اسلامی ایران  
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری  
سازمان سنجش آموزش کشور

## آزمون ورودی دوره‌های کارشناسی ارشد ناپیوسته داخل – سال ۱۳۹۴

مجموعه 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	۳۰	۱	۳۰
۲	شیمی آلی (آلی ۱ و ۲ و ۳، جذاسازی و لستاسایی ترکیبات آلی و کاربرد حلقوسنجی در شیمی آلی، شیمی فیزیک آلی)	۳۰	۳۱	۶۰
۳	شیمی معدنی (معدنی ۱ و ۲ آلی فلزی)	۳۰	۶۱	۹۰
۴	شیمی تجزیه (تجزیه ۱ و ۲ و شیمی تجزیه دستگاهی)	۳۰	۹۱	۱۲۰
۵	شیمی فیزیک (شیمی فیزیک ۱ و ۲، کوانسوم و حلقوسنجی)	۳۰	۱۲۱	۱۵۰

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

بهمن ماه – سال ۱۳۹۳

حق جاپ، تکثیر و انتشار سوالات به هر روش (الکترونیکی و ...) بس از برگزاری آزمون، برای تعابع اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز نیست و با متخلفین برابر مقررات رفتار می شود.

## PART A: Vocabulary

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

- 1- Being an honest person, she was unwilling to ----- Peter in the swindle he had planned.  
1) confirm                    2) abet                    3) jeopardize                    4) impede
- 2- The girl is surrounded by so many possessions that testify to her family's -----.  
1) opulence                    2) activism                    3) propensity                    4) elitism
- 3- The physician advised the ----- man to lose weight if he wanted to not be afflicted with different medical complications.  
1) craven                    2) sturdy                    3) immense                    4) obese
- 4- Enlightened slave owners were willing to ----- their slaves and thus put an end to the evil.  
1) initiate                    2) emancipate                    3) efface                    4) reject
- 5- One of the most striking aspects of Indian cultures was the production of ceremonial costumes and ornaments worn during religious -----.  
1) rituals                    2) subtleties                    3) fashions                    4) prefaces
- 6- The Clarks' ----- spending habits have put them in debt.  
1) extemporaneous                    2) divisive                    3) extravagant                    4) passionate
- 7- The people who had lost their homes in the fire tried to ----- whatever was salvageable from the ruins of that fire.  
1) confront                    2) extinguish                    3) exclude                    4) glean
- 8- The new study will test different doses for safety. And scientists should be able to tell if the antibodies ----- some of Alzheimer's devastating mind-robbing symptoms.  
1) emerge                    2) predict                    3) alleviate                    4) precede
- 9- Coaches often tell their players that a little nervousness is good because it keeps them on their -----.  
1) limbs                    2) toes                    3) fingers                    4) feet
- 10- Without liquids or food, people typically ----- after 10 to 14 days.  
1) diminish                    2) recede                    3) falter                    4) perish

## PART B: Cloze Passage

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

Like most people, students tend to be overconfident about newly learned skills. This self-assessment problem can occur because the common educational practice of "massed training" promotes rapid acquisition of a skill—and self-confidence—but (11) ----- retention of that capability. In mass training, instructors teach students in one or a few intense sessions. Students (12) ----- such instruction quickly obtain the relevant knowledge. Yet skills taught in this way tend to decay rapidly, (13) ----- people remain unaware of this fact. (14) ----- more evident than in driver education. Although millions of dollars (15) ----- on such courses, they do not, the data suggest, produce safer drivers.

- 11- 1) not necessary for the                    2) necessarily none of the  
                  3) not necessarily the                    4) for no necessary
- 12- 1) undergo                    2) undergone                    3) by undergoing                    4) undergoing
- 13- 1) although                    2) however                    3) so that                    4) then

- 14- 1) Nowhere might this problem be  
3) Nowhere might be this problem  
15- 1) spent                            2) are spent

- 2) This problem nowhere might be  
4) Nowhere this problem might be  
3) being spent                          4) that are spent

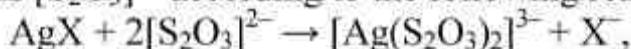
## PART C: Reading Comprehension

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

### PASSAGE 1:

Silver(I) halides darken in light owing to photochemical decomposition. If the halogen produced is kept in close proximity to the finely divided metal which is also formed, the process may be reversed when the source light is cut off; hence the use of AgCl in photochromic glasses.

The light sensitivity of silver halides is fundamental to all types of photography. In a black-and-white photographic film, the emulsion coating consists of a layer of gelatine containing AgBr (or to a lesser extent, AgCl or AgI) in suspension. Exposure of the film produces some submicroscopic particles of Ag; on addition of an organic reducing agent, more AgBr is reduced, the rate of reduction depending on the intensity of illumination during the exposure period. Thus, the parts of the film which were the most strongly illuminated become the darkest. It is this intensification of the latent image first formed that allows the use of short exposure times and causes silver halides to occupy their unique position in photography. Unchanged AgX is washed out using aqueous  $[S_2O_3]^{2-}$  according to the following reaction:



and the photographic negative is converted into a print by allowing light to pass through it on to AgBr-containing photographic paper. This is again treated with thiosulfate. The increasing use of digital cameras is likely to have the effect of considerably decreasing the use of silver halides in photography.

- 16- According to the passage, which of the following reactions occur in photochromic glasses?

- 1)  $2Ag + Cl_2 \rightarrow 2AgCl$   
2)  $AgCl_2 \rightarrow Ag + Cl_2$   
3)  $2AgBr \rightarrow Ag + Br_2$   
4)  $AgCl + 2[S_2O_3]^{2-} \rightarrow [Ag(S_2O_3)_2]^{3-} + Cl^-$

- 17- Which of the following compounds is more abundant in black-and-white photographic films?

- 1) AgI                                    2) AgCl  
3) AgBr                                 4)  $[Ag(S_2O_3)_2]^{3-}$

- 18- According to the passage, which of the following statements is NOT true?

- 1) Both photographic film and photographic paper contain AgBr.  
2) Silver(I) halides decompose to their elements when exposed to light.  
3) In a photographic film, AgBr can be reproduced from silver and bromine in a reversible reaction.  
4) Areas of the film that were more intensely illuminated, react more rapidly with the organic reducing agent.

**19- What is the role of thiosulfate solution in photography with silver halides?**

- 1) It reproduces AgBr on photographic films.
- 2) It reacts with atomic silver to remove the black color.
- 3) It is added to the film prior to photography, in order to reduce the exposure time.
- 4) It is used to dissolve the remaining AgBr from the film and the photographic paper.

**20- The word “latent” in line 11 is closest in meaning to .....**

- |             |           |
|-------------|-----------|
| 1) colorful | 2) hidden |
| 3) large    | 4) late   |

**PASSAGE 2:**

Activated charcoal is a finely divided form of amorphous carbon and is manufactured from organic materials (e.g. peat, wood) by heating in the presence of reagents that promote both oxidation and dehydration. Activated charcoal possesses a pore structure with a large internal surface area: microporous materials exhibit pores <2 nm wide, macroporous refers to activated charcoals with a pore size >50 nm, and mesoporous materials fall in between these extremes. The largest internal surface areas are found for microporous materials ( $>700 \text{ m}^2\text{g}^{-1}$ ). The ability of the hydrophobic surface to adsorb small molecules is the key to the widespread applications of activated charcoal.

Early large-scale applications of activated charcoal were in gas masks in World War I. Various gas-filters including those in cooker extractors and mobile or bench-top laboratory fume-hoods contain activated charcoal filters. About 20% of the activated charcoal that is produced is consumed in the sugar industry, where it is used as a decolouring agent. Water purification uses large amounts of activated charcoal. The porous structure means that activated charcoal is an excellent heterogeneous catalyst, especially when impregnated with a *d*-block metal such as palladium. On an industrial scale, it is used, for example, in the manufacture of phosgene.

The porous skeleton of activated carbon can be used as a template on which to construct other porous materials, for example,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{TiO}_2$  and  $\text{Al}_2\text{O}_3$ . The oxide is first dissolved in supercritical  $\text{CO}_2$  and then the activated carbon template is coated in the supercritical fluid. The carbon template is removed by treatment with oxygen plasma or by calcination in air at 870 K, leaving a nanoporous ('nano' refers to the scale of the pore size) metal oxide with a macroporous structure that mimics that of the activated carbon template.

**21- According to the passage, activated charcoal with a pore size of ~ 5 nm, is a ..... material.**

- |                |                |
|----------------|----------------|
| 1) microporous | 2) hydrophilic |
| 3) macroporous | 4) mesoporous  |

**22- According to the passage, activated charcoal .....**

- 1) is used as an oxidizing agent.
- 2) is a crystalline form of carbon.
- 3) has the ability to adsorb small molecules.
- 4) is an excellent homogeneous catalyst.

**23- Why is the activated charcoal impregnated with palladium?**

- |   |                            |
|---|----------------------------|
| 1) to turn it into a crystalline form of carbon | 2) to make it hydrophobic  |
| 3) to increase its catalytic activity           | 4) to reduce its pore size |

**24- According to the passage, oxygen plasma is used in order to .....**

- |  |                                   |
|--|-----------------------------------|
| 1) reduce the pore size                | 2) react with Ti, Si and Al       |
| 3) produce supercritical $\text{CO}_2$ | 4) react with the carbon template |

25- The phrase “calcination in air” in the last paragraph means .....

- |                                     |                                  |
|-------------------------------------|----------------------------------|
| 1) burning with oxygen              | 2) reacting with calcium oxide   |
| 3) reacting with calcium and oxygen | 4) reacting with any metal oxide |

### PASSAGE 3:

Vanadium is a fairly abundant element (0.02% of Earth's crust) found in several dozen ores. Its principal ores are rather complex, such as vanadinite,  $3\text{Pb}_3(\text{VO}_4)_2 \cdot \text{PbCl}_2$ . The metallurgy of vanadium is not simple, but vanadium of high purity (99.99%) is obtainable. For most of its applications, though, vanadium is prepared as an iron vanadium alloy, ferrovanadium, containing from 35% to 95% V. About 80% of the vanadium produced is for the manufacture of steel. Vanadium-containing steels are used in applications requiring strength and toughness, such as in springs and high-speed machine tools. The most important compound of vanadium is the pentoxide,  $\text{V}_2\text{O}_5$ , used mainly as a catalyst, as in the conversion of  $\text{SO}_2$  to  $\text{SO}_3$  in the contact method for the manufacture of sulfuric acid. The activity of  $\text{V}_2\text{O}_5$  as an oxidation catalyst may be linked to its reversible loss of oxygen occurring from 700 to 1100 °C. In its compounds, vanadium can exist in a variety of oxidation states. In each of these oxidation states, vanadium forms an oxide or ion. The ions display distinctive colors in aqueous solution. The acid base properties of vanadium oxides are in accord with the following factors: If the central metal atom is in a low oxidation state, the oxide acts as a base; in higher oxidation states for the central atom, acidic properties become important. Vanadium oxides with V in the +2 and +3 oxidation states are basic, whereas those in the +4 and +5 oxidation states are amphoteric. Most compounds with vanadium in its highest oxidation state (+5) are good oxidizing agents. In its +2 oxidation state, vanadium (as  $\text{V}^{2+}$ ) is a good reducing agent.

26- What is the most important compound of vanadium?

- |                           |                        |
|---------------------------|------------------------|
| 1) $\text{V}_2\text{O}_5$ | 2) $\text{V}^{2+}$ ion |
| 3) vanadinite             | 4) ferrovanadium       |

27- According to the passage, vanadium-containing steels .....

- 1) are not suitable for use in high-speed machine tools.
- 2) contain 80% vanadium and 20% iron.
- 3) are made directly from vanadinite.
- 4) have high strength and toughness.

28- What happens to vanadium pentoxide when it is heated up to 900 °C?

- 1) it loses oxygen reversibly
- 2) it is converted to  $\text{VO}_3$
- 3) it reacts with  $\text{SO}_3$  to produce sulfuric acid
- 4) it is decomposed to vanadium element and molecular oxygen

29- According to the passage, an aqueous solution of  $\text{V}_2\text{O}_3$  is most likely .....

- 1) acidic
- 2) basic
- 3) a good oxidizing agent
- 4) a good reducing agent

30- The word “ore” in line 2 is closest in meaning to .....

- |            |            |
|------------|------------|
| 1) salt    | 2) mineral |
| 3) complex | 4) alloy   |



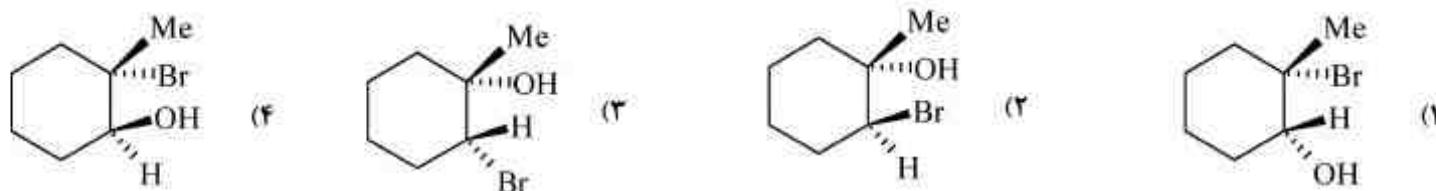
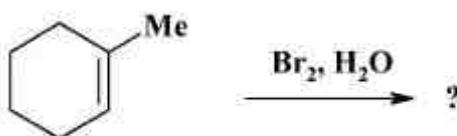
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۷

514C

آزمون مجموعه شیمی

- ۳۵ - محصول اصلی واکنش زیر کدام است؟



- ۳۶ - با توجه به مراحل زیر، نقش حرارت و نور در هالوژناتیون متان با  $\text{Br}_2$  کدام است؟



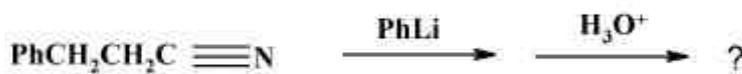
(۱) حرارت برای تأمین انرژی فعال سازی مرحله اول و نور برای تأمین انرژی فعال سازی مرحله دوم

(۲) نور برای تأمین انرژی فعال سازی مرحله اول و حرارت برای تأمین انرژی فعال سازی مرحله دوم

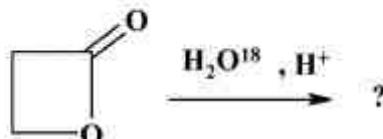
(۳) نور و حرارت هر دو برای تأمین انرژی فعال سازی مرحله اول لازم می باشند

(۴) نور برای تأمین انرژی فعال سازی مرحله اول و حرارت برای افزایش سرعت مرحله سوم

- ۳۷ - محصول نهایی واکنش زیر کدام است؟



- ۳۸ - محصول واکنش زیر کدام است؟



- ۳۹ - حلal مناسب برای واکنش زیر کدام است؟



(۱) تراهیدروفوران

(۲) اتيل استات

(۳) استن

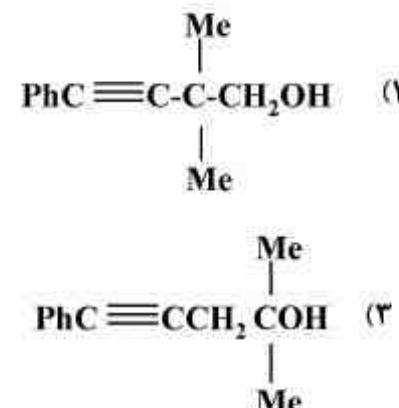
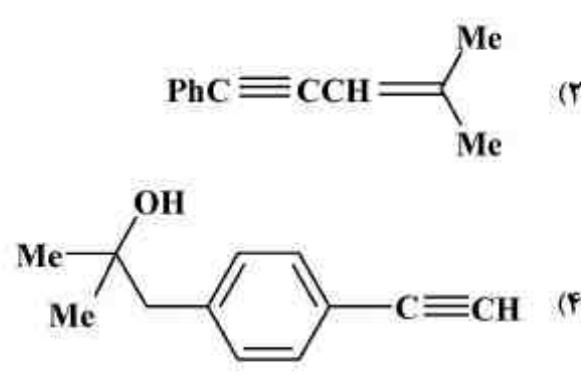
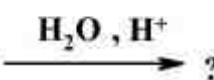
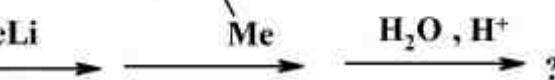
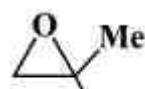
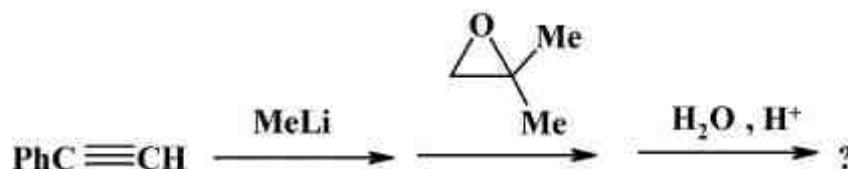
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۸

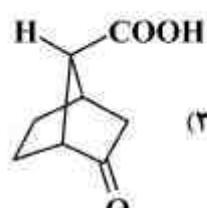
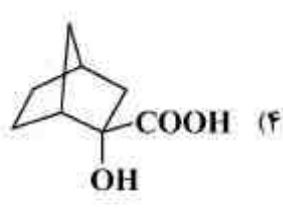
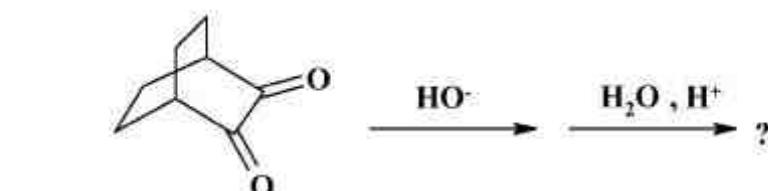
514C

آزمون مجموعه شیمی

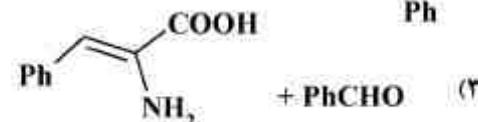
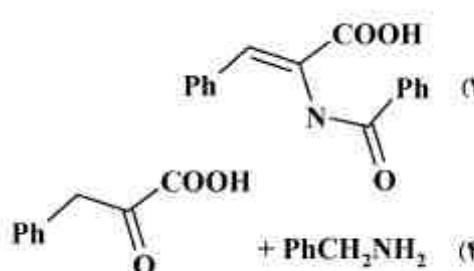
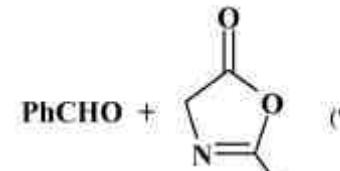
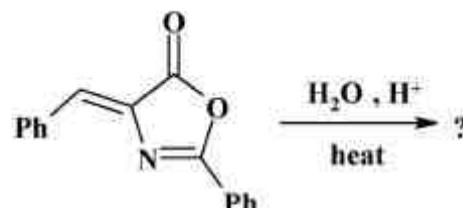
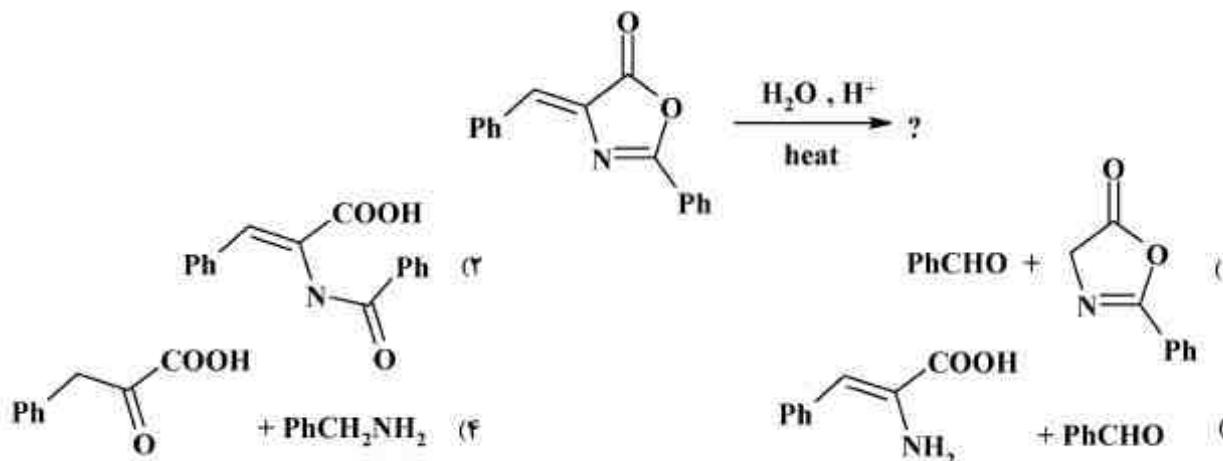
-۴۰ - محصول اصلی و نهایی واکنش‌های زیر کدام است؟



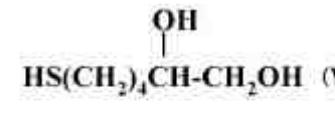
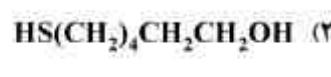
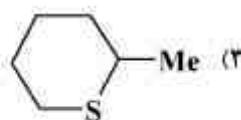
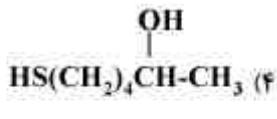
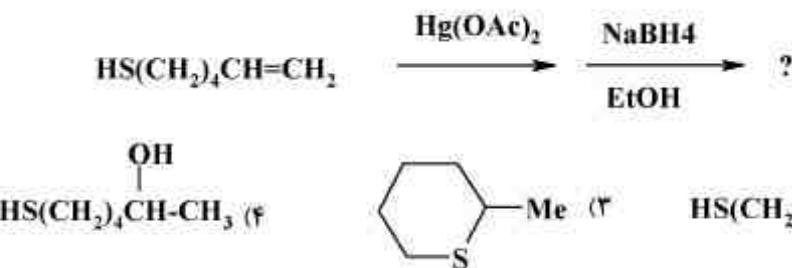
-۴۱ - محصول نهایی واکنش‌های زیر کدام است؟



-۴۲ - محصول واکنش زیر کدام است؟



-۴۳ - محصول واکنش زیر کدام است؟



# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۹

514C

آزمون مجموعه شیمی

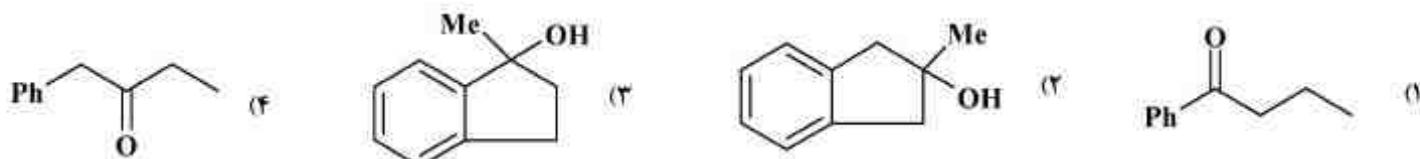
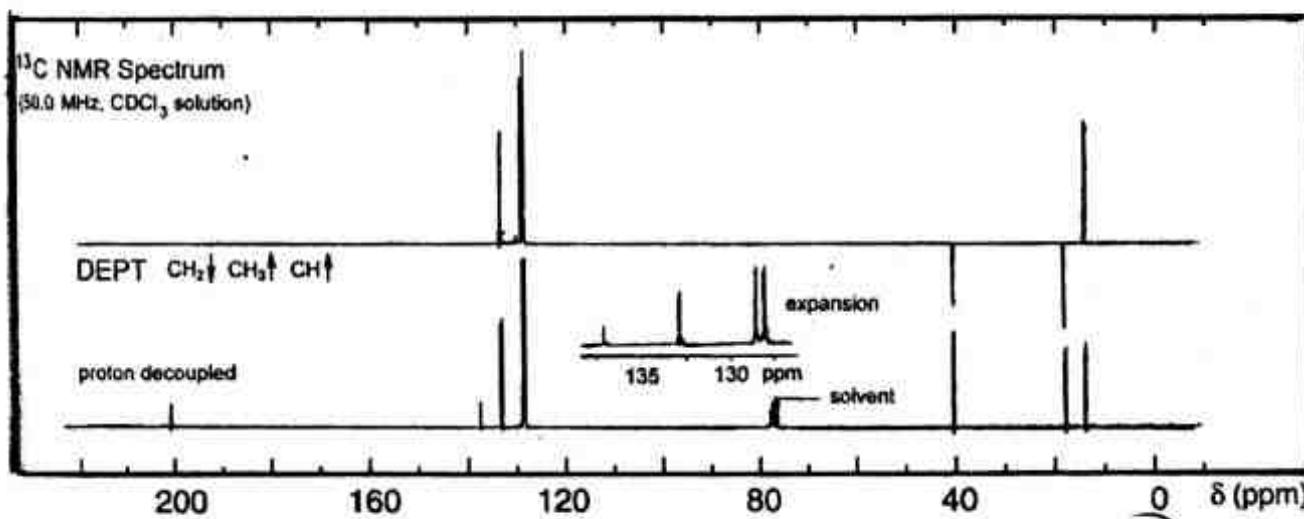
- ۴۴ - یک ترکیب آلی در حلal قطبی حل شده و با افزودن  $\text{AgNO}_3$  تولید  $\text{AgBr}$  می نماید. ساختار صحیح برای این ترکیب کدام است؟



- ۴۵ - کدام یک از ترکیب های زیر با واکنشگر  $\text{PhHNHNH}_2$  قابل شناسایی است؟



- ۴۶ - ترکیب A با فرمول مولکولی  $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}$  طیف  $^{13}\text{CNMR}$  زیر را نشان می دهد. ساختار آن کدام است؟



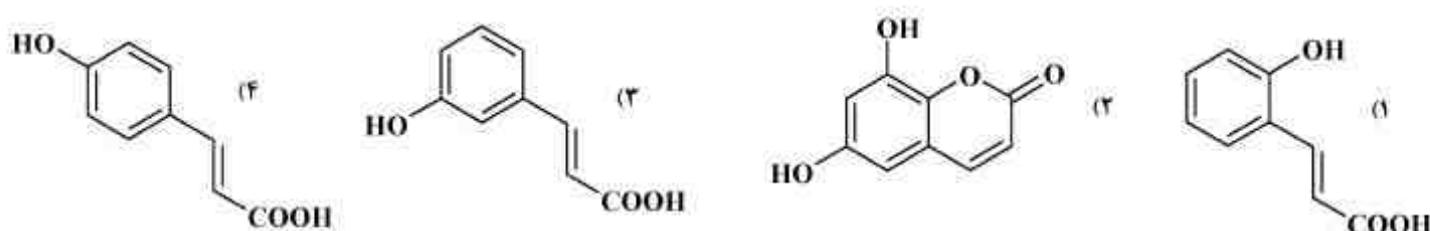
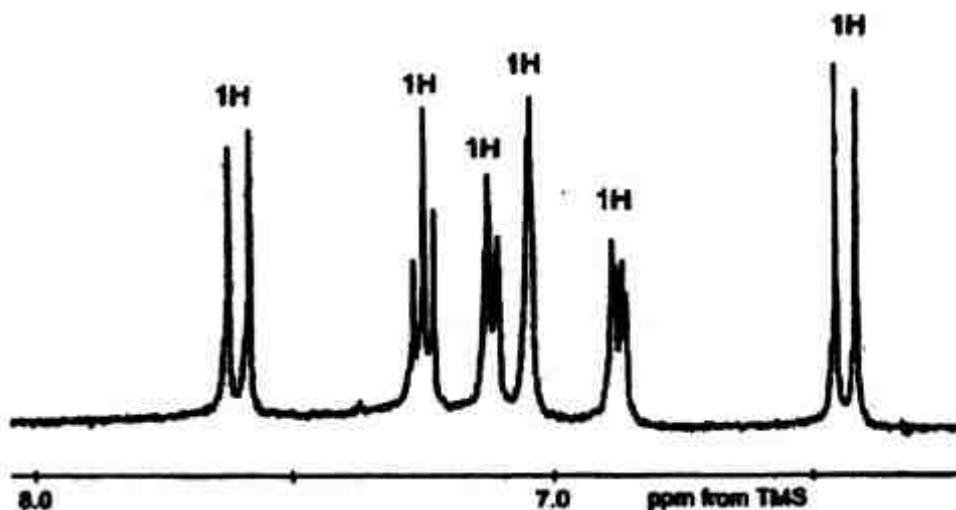
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۱۰

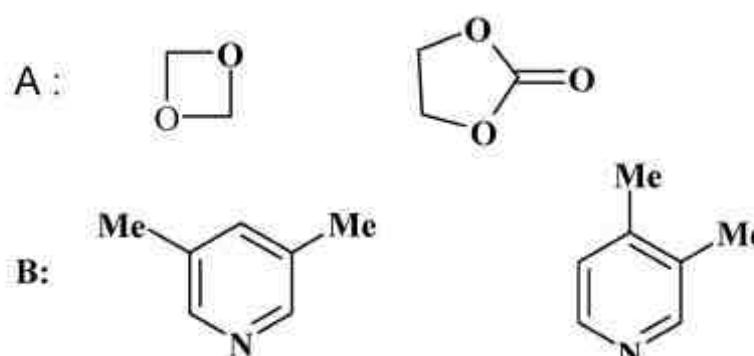
514C

آزمون مجموعه شیمی

- ۴۷- کدام ساختار با طیف زیر مطابقت دارد؟ (طیف با افزودن  $D_2O$  گرفته شده و پروتون های قابل تعویض را نشان نمی دهد).



- ۴۸- مناسب ترین روش برای تشخیص هر جفت ترکیب در سری A و B کدام است؟



$^1H$  NMR A در سری B در سری IR (۲)

(۱) در هر دو سری IR

(۳) در سری A و در سری  $^1H$  NMR B در هر دو سری IR (۴)

- ۴۹- فرکانس ارتعاش C-D در طیف IR کدام ترکیب از همه بیشتر است؟



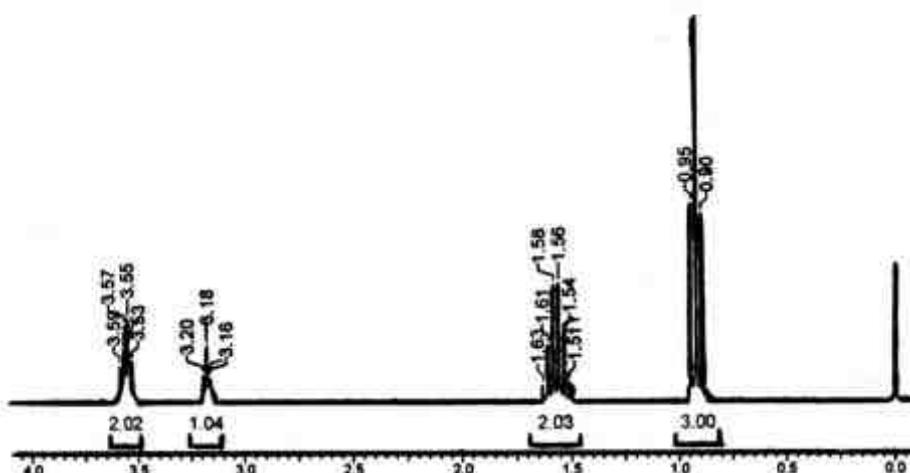
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۱۱

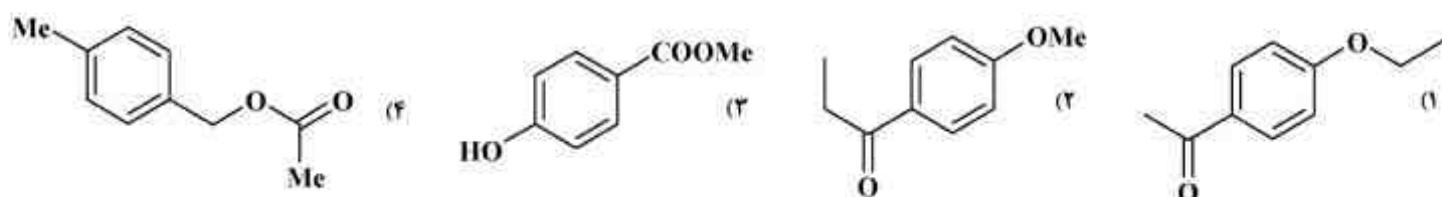
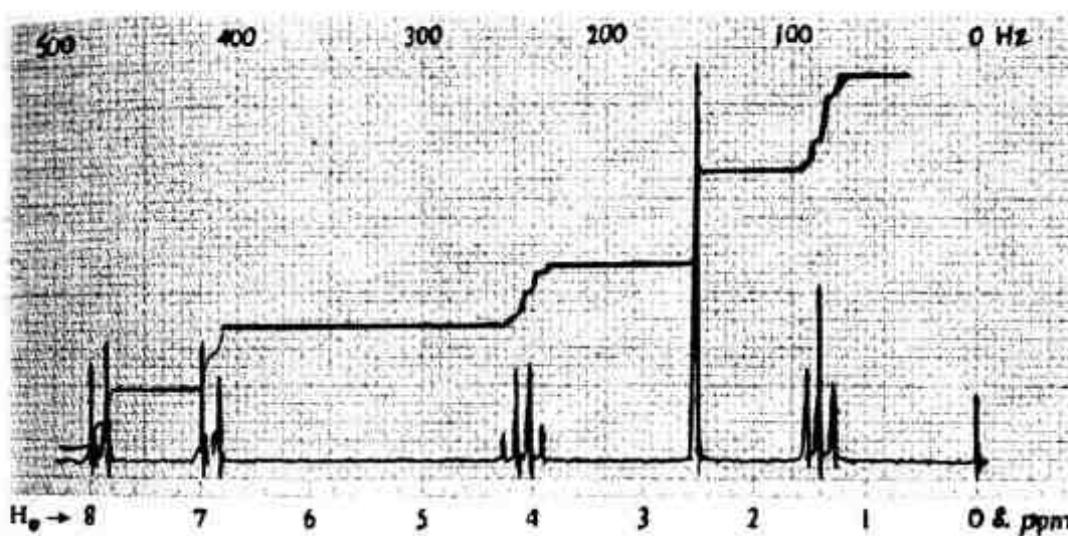
514C

آزمون مجموعه شیمی

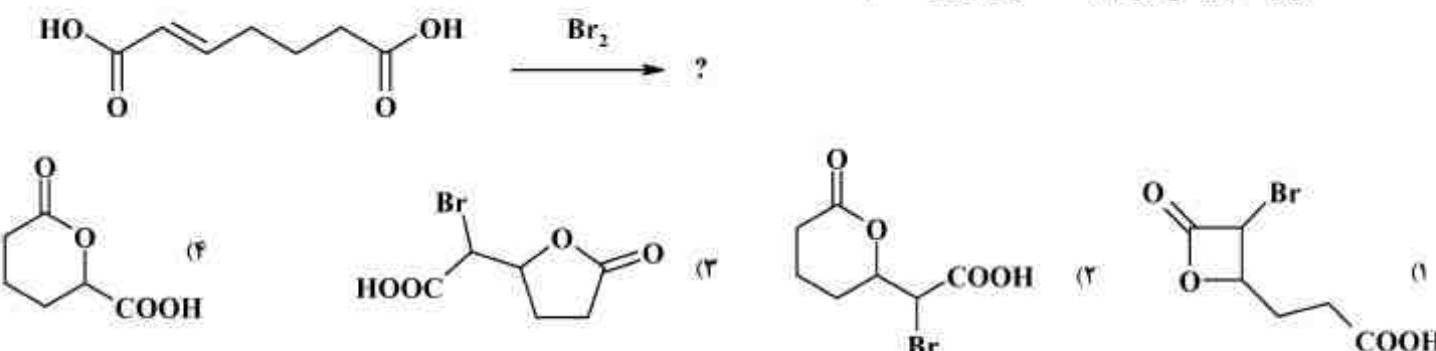
-۵۰- طیف زیر با کدام ترکیب هم خوانی دارد؟



-۵۱- ترکیبی با فرمول مولکولی  $C_6H_{12}O_2$  طیف  $^{13}\text{C}$ HMR زیر را نشان می‌دهد. ساختار آن کدام است؟



-۵۲- محصول افزایش برم به ملکول زیر کدام است؟



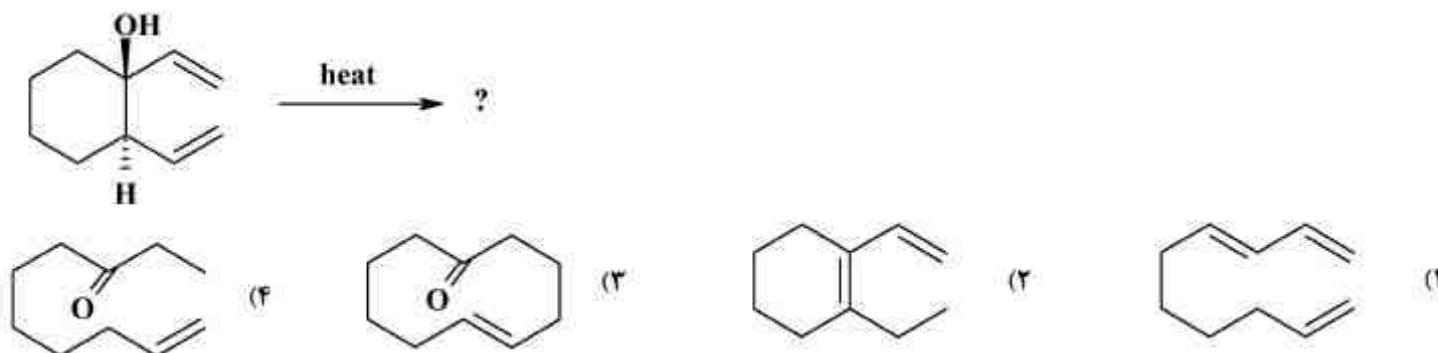
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۱۲

514C

آزمون مجموعه شیمی

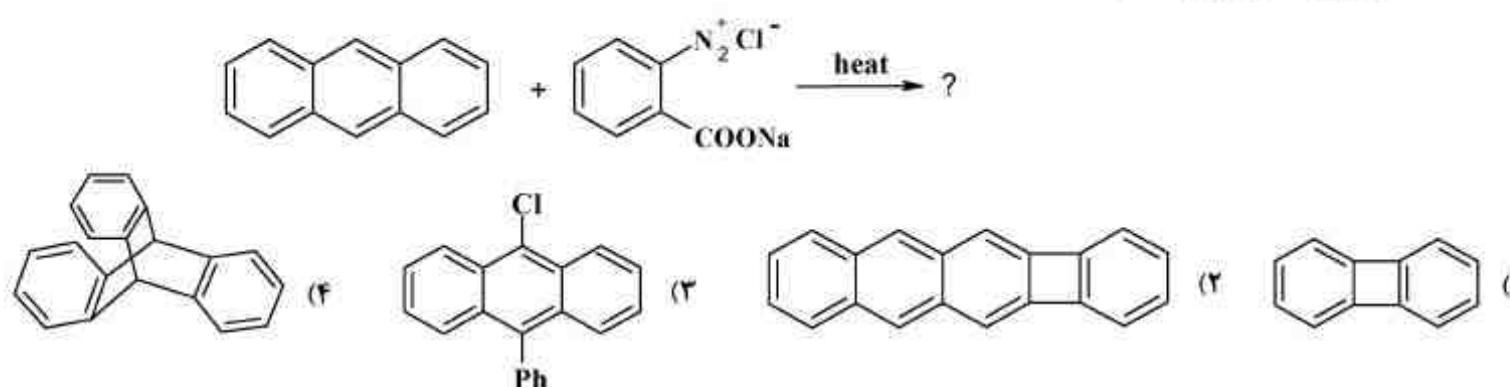
- ۵۳ - محصول واکنش زیر کدام است؟



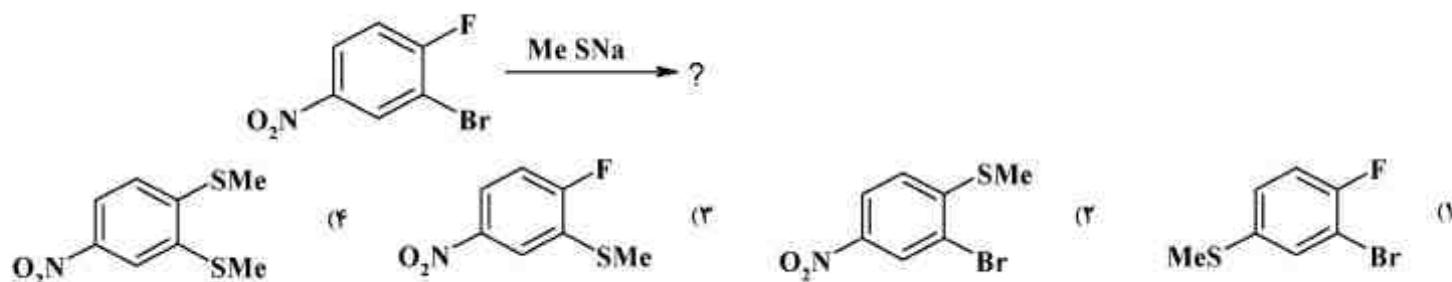
- ۵۴ - کدام واکنش سریعتر انجام می‌شود؟



- ۵۵ - محصول واکنش زیر کدام است؟



- ۵۶ - محصول اصلی واکنش زیر کدام است؟



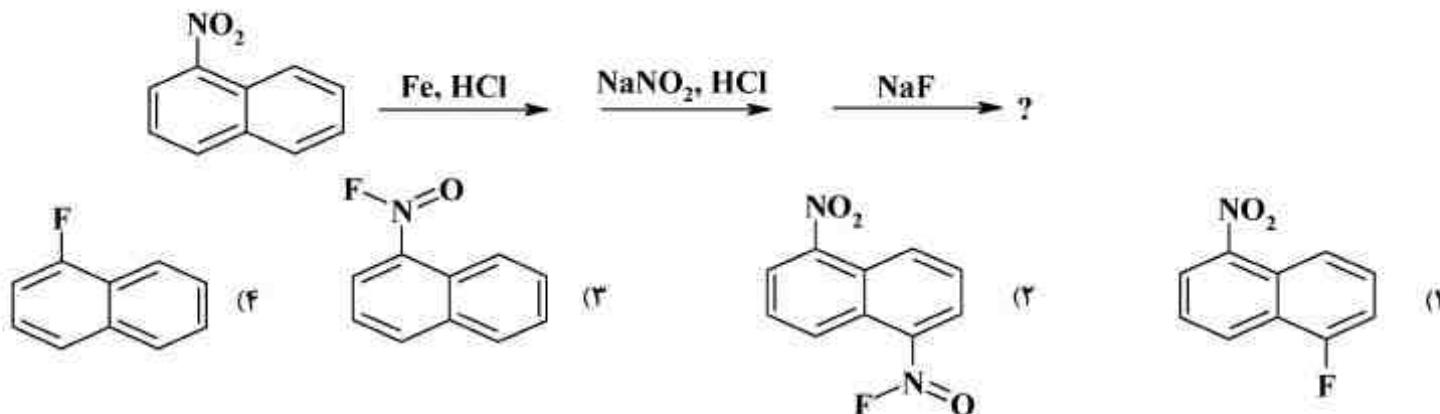
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۱۳

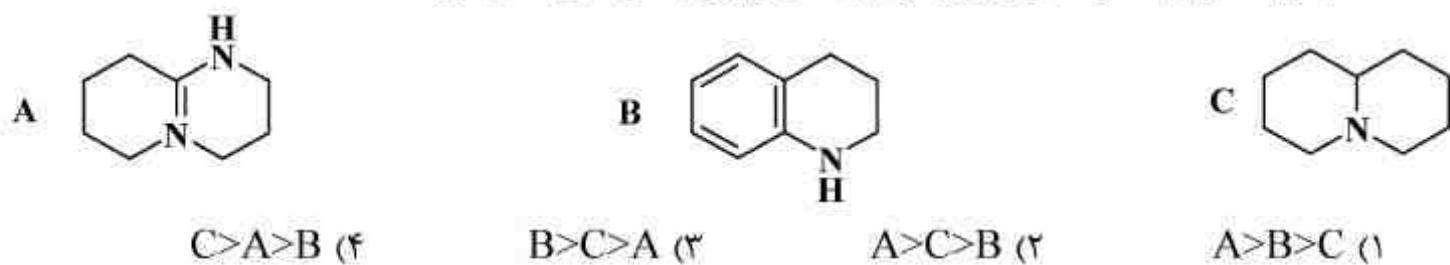
514C

آزمون مجموعه شیمی

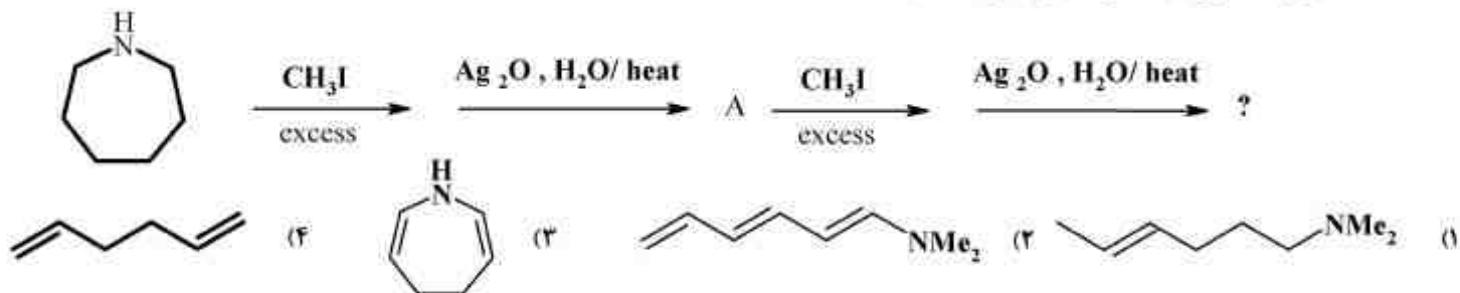
- ۵۷ - محصول نهایی در واکنش‌های زیر کدام است؟



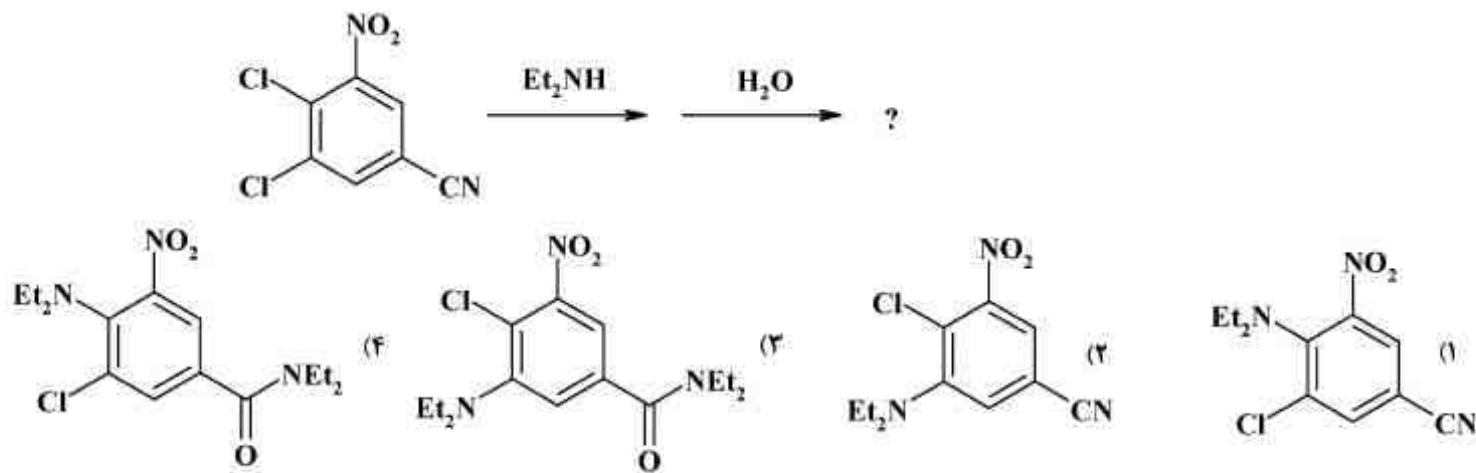
- ۵۸ - کدام گزینه ترتیب قدرت بازی برای ترکیب‌های زیر را به درستی نشان می‌دهد؟



- ۵۹ - محصول نهایی واکنش‌های زیر کدام است؟



- ۶۰ - محصول نهایی واکنش زیر کدام است؟



# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

شیمی معدنی (معدنی ۱ و ۲، آلی فلزی):

۶۱- کدام یک از موارد زیر در مورد خاصیت اسیدی و بازی ترکیبات  $\text{SbF}_5$  و  $\text{KF}$  در حلال  $\text{HF}$  درست است؟

(۱) هر دو به عنوان اسید عمل می‌کنند.

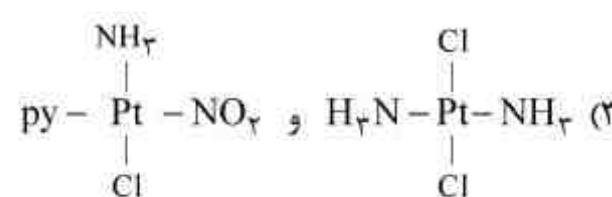
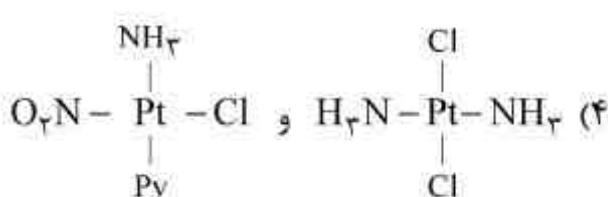
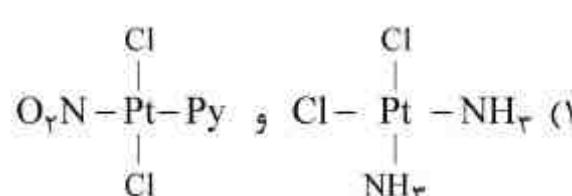
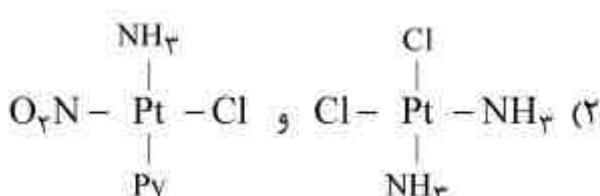
(۲) هر دو به عنوان باز عمل می‌کنند.

(۳)  $\text{SbF}_5$  به عنوان باز و  $\text{KF}$  به عنوان اسید عمل می‌کند.

(۴)  $\text{SbF}_5$  به عنوان اسید و  $\text{KF}$  به عنوان باز عمل می‌کند.

۶۲- محصولات واکنش  $\text{NO}_2^- + \text{PtCl}_4^{\text{trans}}(\text{NH}_3)_2\text{Py} \xrightarrow{2\text{mol NH}_3}$  با  $\text{NO}_2^-$  به ترتیب عبارتند

از:



۶۳- تعداد جهش‌های الکترونی میدان لیگاند برای  $\text{FeF}_6^{4-}$  و  $\text{CoF}_6^{4-}$  برابر است با:

(۱) ۳ و ۳

(۲) ۳ و ۱

(۳) ۰ و ۲

(۴) ۰ و ۱

۶۴- نام کدام گونه با توجه به فرمول آن صحیح است؟

(۱) پتاسیم دی‌کربونیل‌سیانو‌نیتروزیل کبالات (۱)  $\text{K}[\text{Co}(\text{CN})(\text{CO})_4(\text{NO})]$

(۲) ۴-هیدروکسو-بیس (پنتا آمین کروم (۷)) کلرید  $\text{Cr}(\text{NH}_3)_5\text{Cr}-\text{OH}-\text{Cr}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}$

(۳) پتاسیم تری کلرو اتیلن پلاتین (۱)  $\text{K}[\text{PtCl}_3(\text{C}_2\text{H}_4)]$

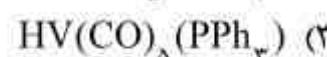
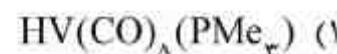
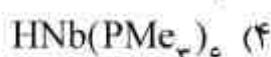
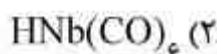
(۴) تریس (اتیلن دی‌آمین) فرات (II) تراکربونیل آهن (II)  $[\text{Fe}(\text{en})_3][\text{Fe}(\text{CO})_4]$

۶۵- همه عبارات زیر در مورد لانتانیدها درست هستند بعجز:

(۱) خواص شیمیایی آن‌ها بسیار شبیه یکدیگر است. (۲) اختلاف اندازه بین عناصر مجاور آن‌ها زیاد است.

(۳) اوربیتال‌های ۴f آن‌ها به طور جزئی پر شده است. (۴) حالت اکسایش متداول آن‌ها +۳ است.

۶۶- کدام یک از هیدریدهای فلزی اسیدی‌تر است.  $\text{V}$  و  $\text{Nb}$  در یک گروه قرار دارند.



# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۱۵

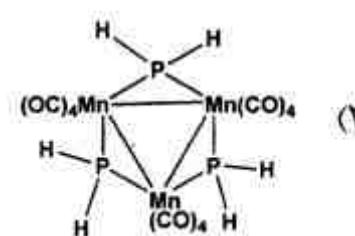
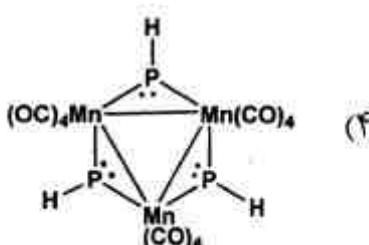
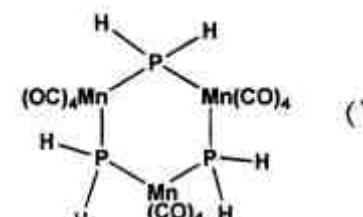
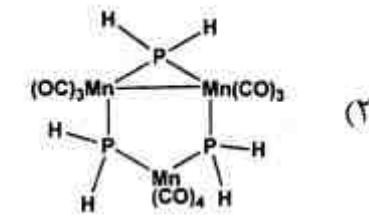
514C

آزمون مجموعه شیمی

-۶۷- ترتیب واکنش پذیری کمپلکس‌های زیر در واکنش افزایش همراه با اکسایش با  $\text{HCl}$  کدام است؟

- |  |                   |
|--|-------------------|
| A : $\text{IrCl}(\text{CO})(\text{PPh}_3)_2$   | D > C > A > B (۱) |
| B : $\text{IrCl}(\text{CO})(\text{PMe}_2)_2$   | A > B > C > D (۲) |
| C : $\text{Ir(Me)}(\text{CO})(\text{PMe}_2)_2$ | C > D > B > A (۳) |
| D : $\text{Ir(Ph)}(\text{CO})(\text{PMe}_2)_2$ | B > A > D > C (۴) |

-۶۸- با استفاده از قاعده ۱۸ الکترون، ساختار کدام کمپلکس سه هسته‌ای با پل‌های فسفیدو زیر صحیح است؟



-۶۹- بر اساس اطلاعات فرکانس‌های ارتعاشی  $\nu_{\text{CO}}$  (cm $^{-1}$ ) در کمپلکس‌های زیر معین کنید کدام یک از لیگاند‌های CO یا CSe یا NS در زوج a و NO در زوج b پذیرنده  $\pi$  (π-acceptor) بهتری است؟

- |   |   |
|---|---|
| a) $(\eta^5 - \text{C}_5\text{H}_5)\text{Re}(\text{CO})_2$ ۲۰۲۴, ۱۹۳۷ cm $^{-1}$            | $(\eta^5 - \text{C}_5\text{H}_5)\text{Re}(\text{CO})_2(\text{CSe})$ ۲۰۳۵, ۱۹۴۶ cm $^{-1}$ |
| b) $(\eta^5 - \text{C}_5\text{H}_5)\text{Cr}(\text{CO})_2(\text{NS})$ ۲۰۳۵, ۱۹۶۱ cm $^{-1}$ | $(\eta^5 - \text{C}_5\text{H}_5)\text{Cr}(\text{CO})_2(\text{NO})$ ۲۰۲۸, ۱۹۵۵ cm $^{-1}$  |

NO(b) و CO(a) (۲)  
NS(b) و CSe(a) (۴)

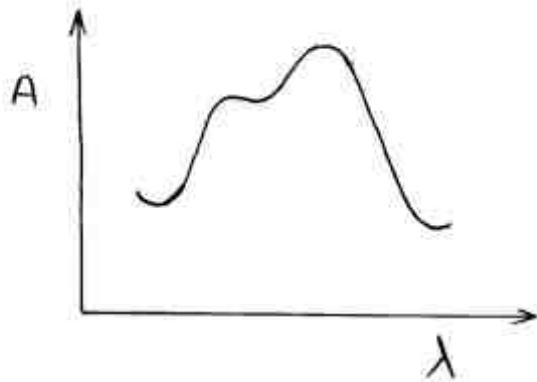
NS(b) و CO(a) (۱)  
NO(b) و CSe(a) (۳)

-۷۰- پایدارترین و ناپایدارترین گونه‌های زیر در مقابل اکسیژن هوا به ترتیب از راست به چپ عبارتند از:

- |   |   |   |
|---|---|---|
| ۱) $[(\eta^5 - \text{C}_5\text{H}_5)_2\text{Mn}]$ | ۲) $[(\eta^5 - \text{C}_5\text{H}_5)_2\text{Mn}]^+$ | ۳) $[(\eta^5 - \text{C}_5\text{H}_5\text{F})_2\text{Mn}]$ |
|---|---|---|
- |           |           |           |
|-----------|-----------|-----------|
| ۱ و ۳ (۱) | ۲ و ۱ (۲) | ۱ و ۲ (۳) |
| ۳ و ۲ (۴) |           |           |

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

- ۷۱ - طیف جذبی کمپلکس  $[\text{Ti}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$  در شکل زیر نشان داده شده است که شامل دو نوار جذبی باشد تقریباً یکسان است. کدام گزینه صحیح است؟



- (۱) هر دو نوار جذبی مربوط به انتقال MLCT است.
  - (۲) حضور دو نوار جذبی به علت وجود اثربان - تلر دینامیکی است.
  - (۳) یک نوار جذبی مربوط به انتقال بار MLCT و یک نوار جذبی دیگر مربوط به انتقال d-d است.
  - (۴) یک نوار جذبی مربوط به انتقال LMCT و نوار جذبی دیگر مربوط به انتقال d-d است.
- ۷۲ - مکانیسم تشکیل  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}$  از ترکیب  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{CO}_2]\text{NO}_2$  در محیط اسیدی HCl کدام است؟

- (۱) واکنش جانشینی الکترون دوستی
- (۲) واکنش روی لیگاند متصل به فلز
- (۳) واکنش جانشینی هسته دوستی
- (۴) واکنش اکسایش - کاهش

- ۷۳ - کمپلکس  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{NO}_2]\text{Cl}$  را می‌توان از ترکیب  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}$  در حضور  $\text{NaNO}_2$  و  $\text{NH}_3$  تهیه کرد، مکانیسم واکنش چیست؟

S<sub>N</sub>CB (۴)      A (۳)      I<sub>a</sub> (۲)      D (۱)

- ۷۴ - اگر دو کمپلکس از  $\text{Pt}^{2+}$  و  $\text{U}^{6+}$  داشته باشیم آیا نحوه کثوردینه شدن دی‌متیل سولفوکسید (DMSO) متفاوت خواهد بود؟

- (۱) بله - بر اساس قاعده اسید - باز نرم و سخت DMSO از سر O به  $\text{U}^{6+}$  و از سر S به  $\text{Pt}^{2+}$  متصل می‌شود.
- (۲) بله - بر اساس قاعده اسید - باز نرم و سخت DMSO از سر O به  $\text{Pt}^{2+}$  و از سر S به  $\text{U}^{6+}$  کثوردینه می‌شود.
- (۳) خیر - DMSO همیشه از سر O کثوردینه می‌شود چون ممانعت فضایی کمتری وجود دارد.
- (۴) خیر - DMSO همیشه از سر S به فلزات واسطه کثوردینه می‌شود.

- ۷۵ - در کمپلکس  $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]^{2+}$  جهش دارای بیشترین انرژی کدام است؟



- ۷۶ - در میان  $[\text{NiCl}_4]^{2-}$ ,  $\text{Ni}(\text{CN})_{\text{f}}^{2-}$  و  $\text{Ni}(\text{CO})_{\text{f}}^{2-}$  در میان

(۱)  $[\text{Ni}(\text{CO})_{\text{f}}^{2-}$  دیا مغناطیس است و  $[\text{Ni}(\text{CN})_{\text{f}}^{2-}$  و  $[\text{NiCl}_4]^{2-}$ ] پارامغناطیس است.

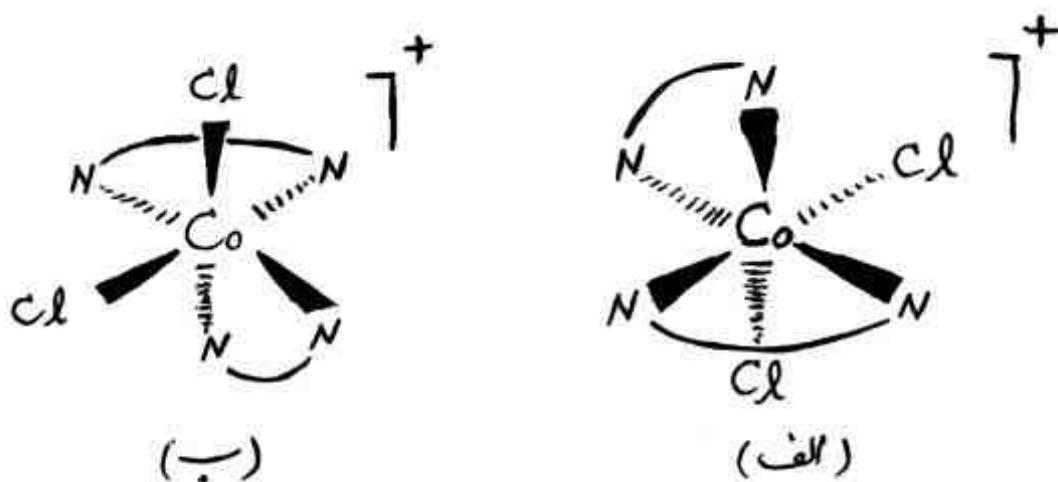
(۲)  $[\text{Ni}(\text{CN})_{\text{f}}^{2-}$  دیا مغناطیس هستند ولی  $[\text{NiCl}_4]^{2-}$  پارا مغناطیس است.

(۳)  $[\text{NiCl}_4]^{2-}$  دیا مغناطیس هستند ولی  $[\text{Ni}(\text{CN})_{\text{f}}^{2-}$  و  $\text{Ni}(\text{CO})_{\text{f}}^{2-}$ ] پارا مغناطیس است.

(۴)  $[\text{Ni}(\text{CN})_{\text{f}}^{2-}$  دیا مغناطیس هستند ولی  $[\text{Ni}(\text{CO})_{\text{f}}^{2-}$  و  $[\text{NiCl}_4]^{2-}$ ] پارا مغناطیس است.

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

- ۷۷ - ترتیب سرعت تبادل آب در کمپلکس‌های  $\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})^{3+}$  و  $\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})^{3+}$  چگونه است؟
- (۱) در  $\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})^{3+}$  سریعتر است، زیرا کمپلکس پراسپین است.
  - (۲) در  $\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})^{3+}$  کندتر است، زیرا پار موثر  $\text{Fe}^{3+}$  بیشتر از  $\text{Cr}^{3+}$  است.
  - (۳) در  $\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})^{3+}$  سریعتر است، زیرا تبادل آب در  $\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})^{3+}$  با مکانیسم تجمعی انجام می‌شود.
  - (۴) در  $\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})^{3+}$  کندتر است، زیرا انرژی پایداری میدان لیگاند (LFSE) آن بزرگتر است.
- ۷۸ - در ارتباط با عوامل تأثیرگذار بر مقدار  $\Delta$  در یک کمپلکس هشت وجهی همهی عبارات زیر صحیح‌اند بجز:
- (۱) شکل هندسی لیگاندها
  - (۲) ماهیت لیگاندها
  - (۳) حالت اکسایش یون فلزی
  - (۴) ماهیت یون فلزی با توجه به عدد کواترمی اوریتال d آنها
- ۷۹ - در کدام کمپلکس‌های  $\text{ML}_6$  زیر بدون توجه به نوع لیگاند، ایزومری هندسی نمی‌تواند وجود داشته باشد؟
- (۱) خطی
  - (۲) چهاروجهی
  - (۳) خطی و چهاروجهی
  - (۴) خطی و مسطح مربعی
- ۸۰ - پیکربندی مطلق کمپلکس‌های زیر به ترتیب عبارت است از:



- (۱) الف)  $\Delta$  و ب)  $\Delta$       (۲) الف)  $\Delta$  و ب)  $\Delta$       (۳) الف)  $\Delta$  و ب)  $\Delta$       (۴) الف)  $\Delta$  و ب)  $\Delta$
- ۸۱ - ترتیب افزایش نقطه ذوب در کدام گزینه صحیح است؟

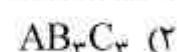
- (۱)  $\text{SiC} > \text{LiF} > \text{CsI} > \text{LiBr}$
- (۲)  $\text{LiF} > \text{CsI} > \text{LiBr} > \text{SiC}$
- (۳)  $\text{LiBr} > \text{CsI} > \text{LiF} > \text{SiC}$
- (۴)  $\text{CsI} > \text{LiF} > \text{LiBr} > \text{SiC}$

- ۸۲ - از واکنش نیکل (II) اکسید با لیتیم اکسید و اکسیژن بلورهای سفیدرنگی با ترکیب‌بندی  $\text{Li}_x\text{Ni}_{1-x}\text{O}$  تشکیل می‌شود که یک نیم رساناست. در صورتی که اندیس  $x$  در این ترکیب‌بندی  $1/0$  باشد، اندیس  $\text{Ni(II)}$  کدام است؟

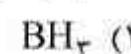
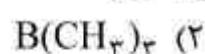
- (۱) ۰/۱      (۲) ۰/۳      (۳) ۰/۸      (۴) ۰/۹

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

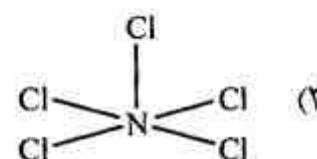
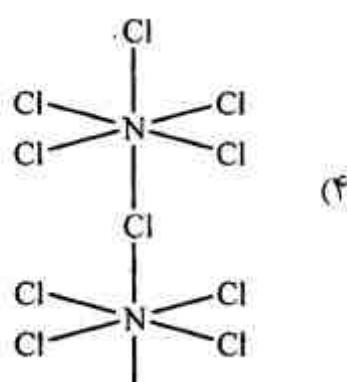
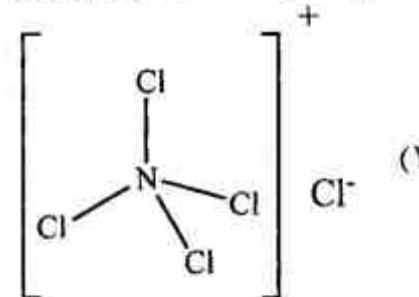
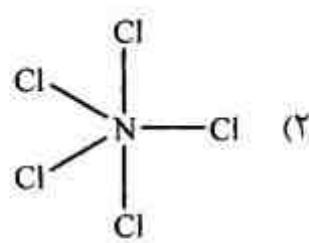
- ۸۳- جسمی دارای یون‌های A، B و C در بلور سلول واحد است. یون‌های A در گوشه‌ها، یون‌های B در مرکز وجهه‌ها و یون‌های C در وسط یال‌ها قرار گرفته‌اند. فرمول بسته این جسم چیست؟



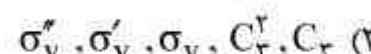
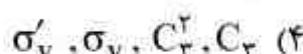
- ۸۴- کدام گونه، به شکل منومر پایدارتر است؟



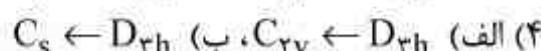
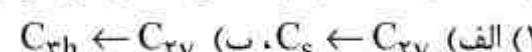
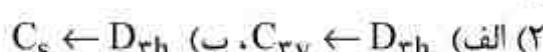
- ۸۵- کدام یک از ساختارهای زیر برای ترکیبی با فرمول تجربی  $NCl_5$  منطقی است؟



- ۸۶- بر اثر تبدیل مولکول  $NH_3Cl$  به  $NH_2Cl$  چه اعمال تقارنی حذف می‌شوند؟



- ۸۷- تغییر تقارن موضعی (اطراف) آئیون نیترات زمانی که (الف) به عنوان لیگاند تک دندانه و (ب) به عنوان لیگاند دو دندانه به یک فلز متصل می‌شود به کدام صورت است؟



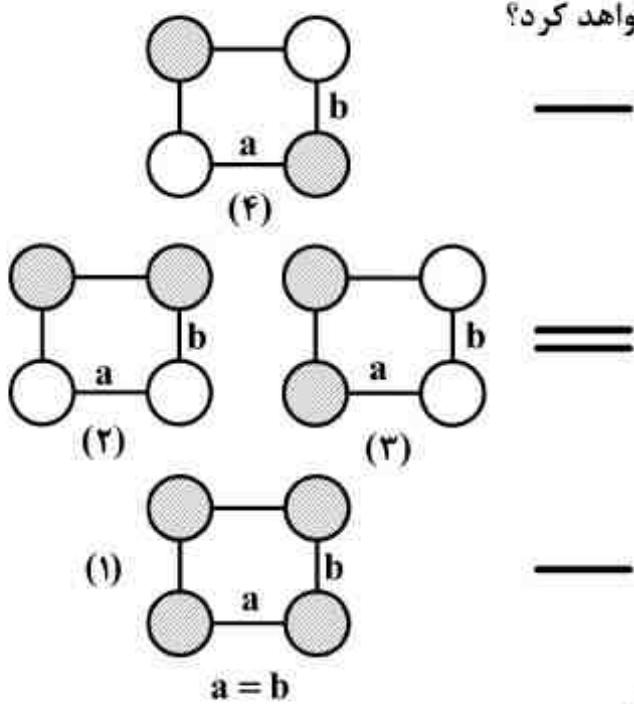
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۱۹

514C

آزمون مجموعه شیمی

- ۸۸ - دیاگرام اوربیتال مولکولی برای مولکول فرضی  $H_4$  (مسطح مربع) در زیر نشان داده شده است. اگر این مربع در طول یکی از ابعاد آن کشیده شود (فرض کنید کشیدگی در بعد a انجام شود به نحوی که  $a > b$ ) انرژی اوربیتال‌های (۱)، (۲)، (۳) و (۴) به چه صورت تغییر خواهد کرد؟



- (۱) انرژی (۱) ، (۲) افزایش و انرژی (۳) و (۴) کاهش می‌یابد.  
 (۲) انرژی (۱) ، (۲) کاهش و انرژی (۳) و (۴) افزایش می‌یابد.  
 (۳) انرژی (۳) ، (۲) کاهش و انرژی (۱) و (۴) افزایش می‌یابد.  
 (۴) انرژی (۱) افزایش و انرژی (۲) و (۳) کاهش می‌یابد.

- ۸۹ - در ترکیب  $Xe(OTeF_5)_4$  حالت اکسایش تلور و نوع اوربیتال‌های هیبریدی زنون کدام است؟

$dsp^3$  ، +۴ (۱)

$sp^3$  ، +۴ (۲)

$dsp^3$  ، +۶ (۳)

$sp^3d^2$  ، +۶ (۴)

- ۹۰ - سطوح گرهی زاویه‌ای اوربیتال  $d_{xz}$ ، که تابع موج زاویه‌ای آن عبارت است از  $Y = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{15}{\pi}} \frac{xz}{r^2}$ ، کدام است؟

(۱) صفحه XY و YZ

(۲) صفحه XZ و YZ

(۳) صفحه XY و XZ

(۴) صفحه XZ و محور y

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

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

- ۹۱ - مقدار  $1\%$  واحد خطأ در pH، معادل چند درصد انحراف استاندارد نسبی در غلظت  $\text{H}_3\text{O}^+$  در pH برابر  $5\%$  است؟

- (۱)  $0/23$
- (۲)  $0/43$
- (۳)  $2/3$
- (۴)  $4/3$

- ۹۲ - چند میلی لیتر محلول  $M=2/00$  از هیدروکلریک اسید بایستی به یک لیتر محلول  $NH_3=0/100$  مولار برای تهیه بافری با  $pH=9/0$  اضافه شود؟  $K_{bNH_3}=1/0 \times 10^{-5}$  فرض شود.

- (۱)  $25/0$
- (۲)  $33/3$
- (۳)  $50/0$
- (۴)  $66/6$

- ۹۳ - در چه غلظتی از HA، درجه تفکیک ( $\alpha$ ) آن با درجه تفکیک محلول  $20\% = 0/20$  مولار HB برابر می‌شود؟  
 $K_{aHB}=2/8 \times 10^{-5}$   
 $K_{aHA}=1/4 \times 10^{-3}$

- (۱)  $0/20\text{M}$
- (۲)  $1/00\text{M}$
- (۳)  $2/00\text{M}$
- (۴)  $0/50\text{M}$

- ۹۴ - ضخامت لایه مضاعف اطراف یک ذره AgCl کلوئیدی در اثر افزایش غلظت  $AgNO_3$  و  $KNO_3$  به ترتیب چه تغییری می‌کند؟  
(۱) کاهش - کاهش  
(۲) کاهش - افزایش  
(۳) افزایش - کاهش  
(۴) افزایش - افزایش

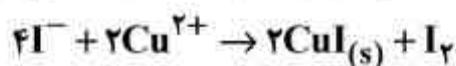
- ۹۵ - کدام یک باعث افزایش حلالیت رسوب  $PbCl_2$  در آب می‌شود؟  
(۱) افزایش الكل  
(۲) افزایش  $KCl$   
(۳) افزایش  $Pb(NO_3)_2$   
(۴) افزایش  $KNO_3$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

- ۹۶ - گرم از نمونه‌ای حاوی یون سولفات ( $\text{SO}_4^{2-}$ ) با  $25^{\circ} \text{ میلی لیتر}$  محلول  $\text{BaCl}_2$  به غلظت  $40^{\circ} \text{ M}$  رسوب داده شد. رسوب حاصل صاف شده و محلول زیر صافی با  $40^{\circ} \text{ میلی لیتر}$  محلول EDTA با غلظت  $20^{\circ} \text{ M}$  مولار در حضور شناساگر مناسب و در  $\text{pH} = 7$  بافر شده تیتر گردید. درصد وزنی سولفات در نمونه کدام است؟  
(S = ۳۲٪، O = ۱۶٪)

- ۱/۹۲ (۱)  
۳/۸۴ (۲)  
۷/۶۸ (۳)  
۱۹/۲ (۴)

- ۹۷ - مس موجود در یک نمونه، پس از انحلال، در واکنش با مقدار اضافی یون یدید ( $\text{I}^-$ ) تعیین می‌گردد:



سپس  $\text{I}_2$  آزاد شده را با محلول استاندارد تیوسولفات ( $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ ) تیتر می‌کنند. هرگاه وزن نمونه  $8000^{\circ}$  گرم باشد و برای تیتراسیون ید آزاد شده به  $40^{\circ} \text{ میلی لیتر}$  محلول  $100^{\circ} \text{ M}$  مولار تیوسولفات نیاز باشد.

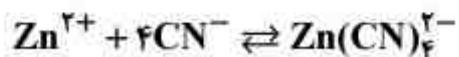
$$(\text{Cu} = 63.5 \frac{\text{g}}{\text{mol}})$$

- ۷/۹۵ (۱)  
۱۵/۹ (۲)  
۲۱/۸ (۳)  
۶۳/۶ (۴)

- ۹۸ - پیل زیر ولتاژی برابر با  $1V$  نشان می‌دهد.



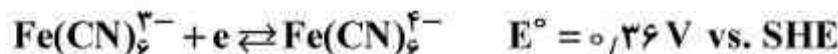
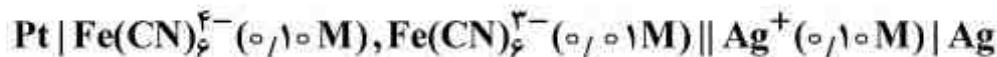
با توجه به اینکه  $E_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}}^\circ = -0.763 \text{ V}$  است، ثابت تعادل واکنش زیر، کدام است؟



$$\left( \frac{2/3 \times 3 \text{ RT}}{\text{F}} = 0.06 \text{ V} \right)$$

- $2/5 \times 10^{-12}$  (۱)  
 $1/0 \times 10^{-15}$  (۲)  
 $2/0 \times 10^{-9}$  (۳)  
 $2/5 \times 10^{-14}$  (۴)

۹۹- مقاومت سل زیر برابر ۸ اهم است و برای غلبه بر انواع قطبش‌های موجود در سل به  $15^{\circ}\text{C}$  ولت اضافه و لتاژ نیاز است. در صورتی که جریانی به شدت  $1\text{ A}$  آمپر از سل گرفته شود، پتانسیل سل چند ولت است؟



$$\frac{2/3 \times 96450 \text{ RT}}{F} = 0.06 \text{ V}$$

(۱)  $0.29$

(۲)  $0.45$

(۳)  $0.59$

(۴)  $0.75$

۱۰۰- برای اندازه‌گیری کمی یک گونه الکترووفعال که واکنش اکسایش الکتروشیمیایی برگشت‌پذیر دارد، کدام روش حساسیت بیشتری دارد؟

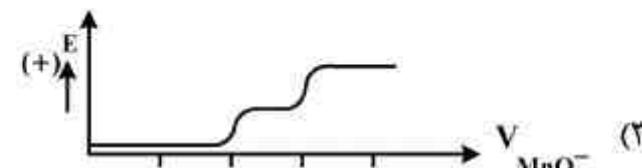
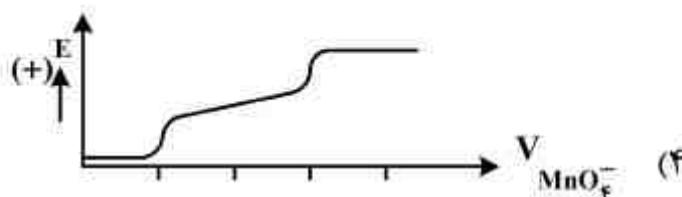
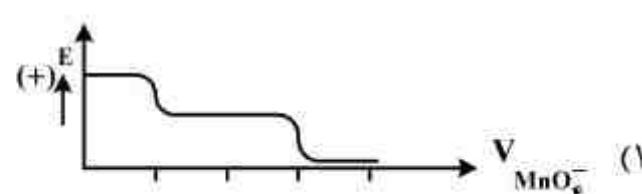
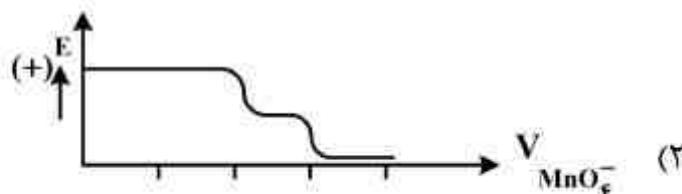
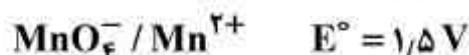
(۱) ولتاوی موج مربعی

(۲) ولتاوی چرخه‌ای

(۳) ولتاوی روبش خطی

(۴) ولتاوی با جریان متناوب

۱۰۱- منحنی تیتراسیون پتانسیومتری محلولی حاوی یون‌های  $\text{Fe}^{2+}$  و  $\text{As}^{\text{III}}$  با غلظت‌های برابر که توسط محلول پتاسیم پرمونگنات در محلول اسیدی تیتر می‌شود، کدام است؟



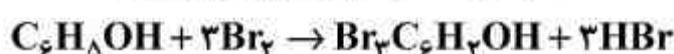
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۲۳

514C

آزمون مجموعه شیمی

۱۰۲- فنل موجود در یک نمونه آب به روش گولن سنجی مورد تجزیه قرار گرفته است.  $50\text{ mL}$  از این محلول کمی اسیدی شده و به آن مقدار کافی  $\text{KBr}$  اضافه شده است. برای تولید  $\text{Br}_2$  جهت واکنش با فنل موجود طبق واکنش زیر، جریان  $100\text{ mA}$  به مدت  $10$  دقیقه مورد نیاز است.



غلظت فنل بر حسب  $\text{ppm}$  کدام است؟

$$F = 96500\text{ C}$$

$$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = 94/\text{mol}$$

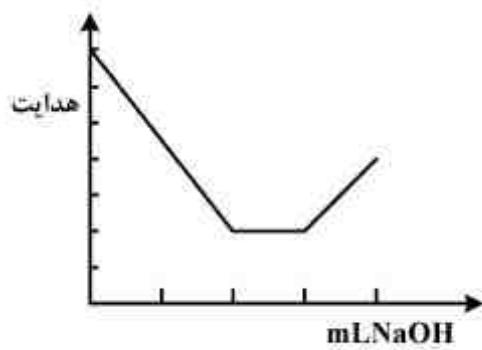
(۱) ۹۸

(۲) ۱۴۷

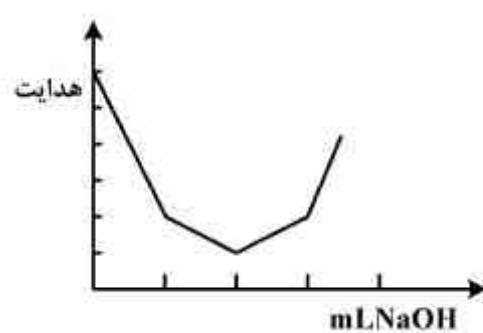
(۳) ۱۹۵

(۴) ۲۹۴

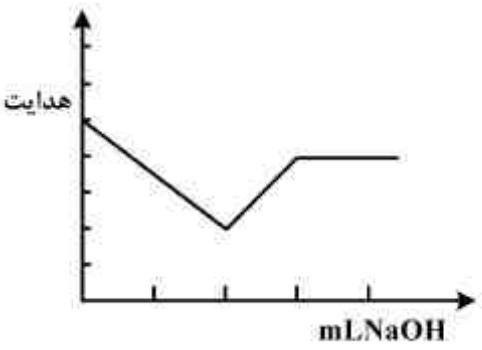
۱۰۳- منحنی تیتراسیون هدایت سنجی محلولی حاوی غلظت‌های یکسان از سه اسید  $\text{HClO}_4$ ,  $\text{HCl}$  و  $\text{CH}_3\text{COOH}$  با محلول استاندارد  $\text{NaOH}$ ، کدام است؟



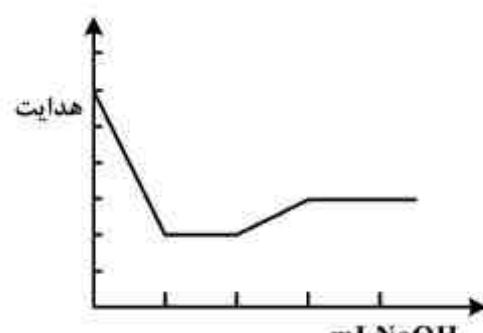
(۲)



(۱)



(۴)



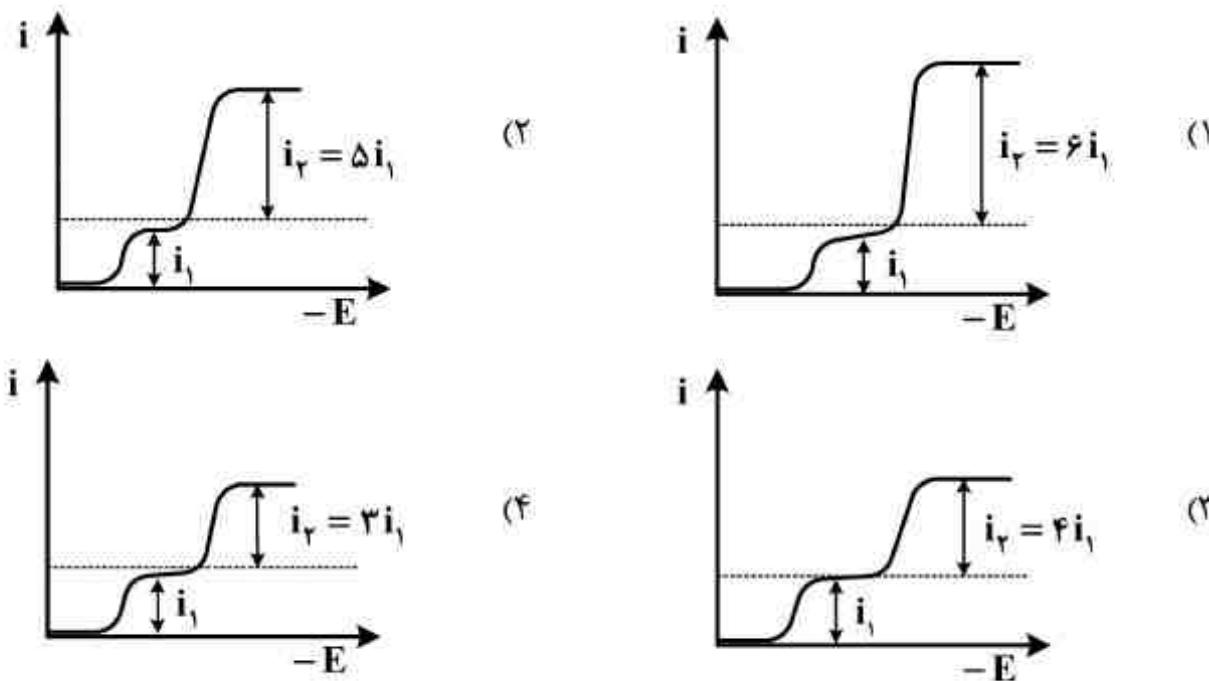
(۳)

۱۰۴- کدام مورد در اندازه‌گیری‌های پلازوگرافی صحیح نیست؟

- (۱) اندازه اضافه ولتاژ سینتیکی با پیچیدگی فرآیند الکتروودی رابطه مستقیم نشان می‌دهد.
- (۲) اضافه ولتاژ بالای سینتیکی آزاد شدن هیدروژن، در اندازه‌گیری یون‌های فلزی محدودیت ایجاد می‌کند.
- (۳) اکسایش جیوه در پتانسیل‌های مثبت، پنجه آندی را برای مطالعه واکنش‌های اکسایشی محدود می‌کند.
- (۴) نمونه‌برداری از جریان در انتهای عمر قطره جیوه، نسبت جریان فاراده‌ای به خازنی را بهبود می‌بخشد.

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

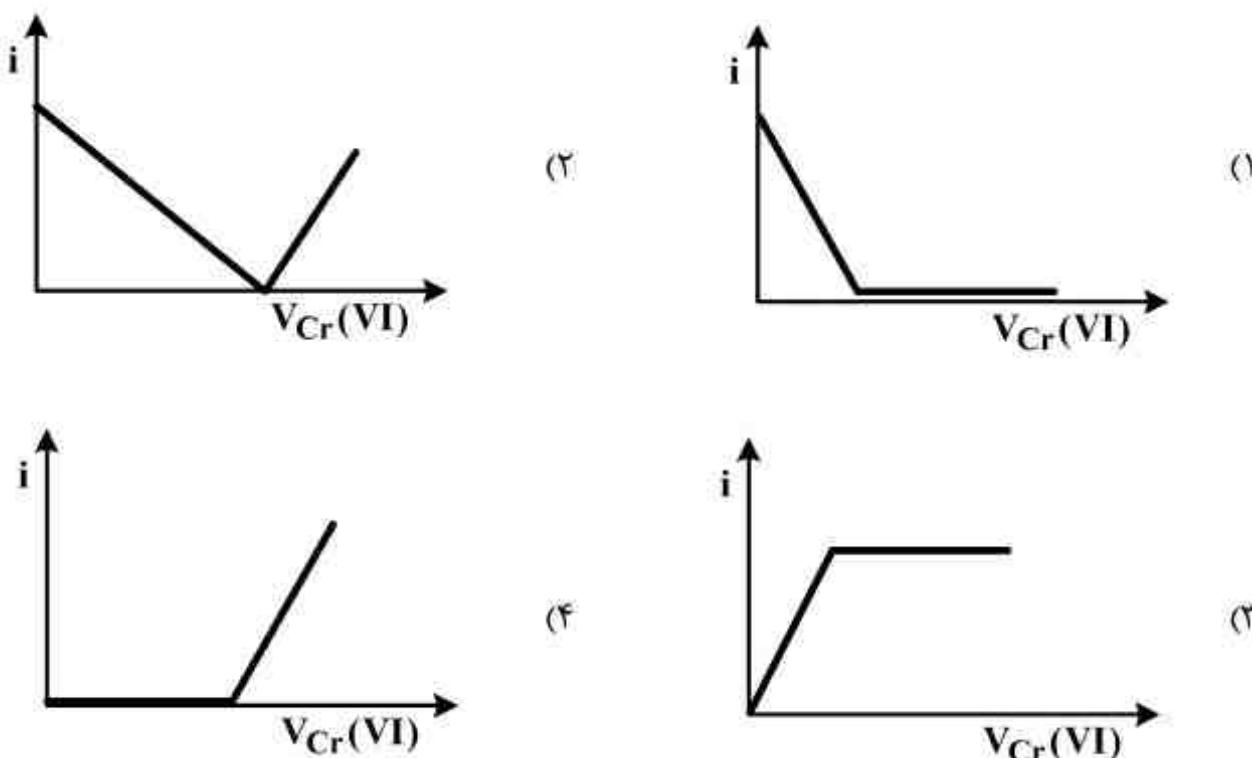
- ۱۰۵- یون اورانیل ( $\text{U(VI)}$ ) می‌تواند در شرایط ویژه‌ای در پلاروگرافی، طی دو فرآیند متوالی به  $\text{U(V)}$  و  $\text{U(III)}$  کاهیده شود. بنابراین پلاروگرام محلولی که دارای  $\text{U(VI)}$  به غلظت یک میلی مولار و  $\text{U(V)}$  به غلظت دو میلی مولار است، کدام است؟



- ۱۰۶- برای اندازه‌گیری کروم در فولاد ابتدا آن را در اسید حل نموده و  $\text{Cr(VI)}$  به  $\text{Cr(III)}$  تبدیل می‌شود. سپس با افزودن بافر مناسب و مقداری هیدروکینون جامد به محلول فوق،  $\text{Cr(III)}$  مجدد به  $\text{Cr(VI)}$  کاهیده می‌شود و اضافی هیدروکینون با استفاده از محلول دی‌کرومات استاندارد تیتر می‌شود. منحنی تیتراسیون آمپرومتری چنانچه  $\Delta E = 0.2 \text{ V}$  بین دو الکترود شناساگر اعمال شود، کدام است؟

$E^\circ_{\text{H}_2\text{O}/\text{Q}} = 0.70 \text{ V vs.SHE}$ : برگشت پذیر

$E^\circ_{\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}/\text{Cr}^{3+}} = 1.33 \text{ V}$ : برگشت ناپذیر



# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

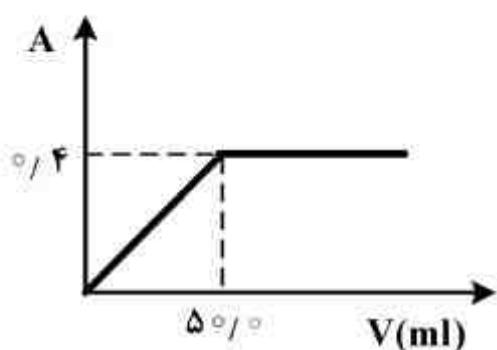
۱۰۷- حداقل اندازه یک توری پراش که بتواند خط جذب اتمی  $500\text{ nm}$  با پهنای  $2\text{ nm}$  را ایجاد کند چند میلی‌متر است؟ (به فرض آنکه توری در مرتبه اول استفاده شده و دارای  $2500$  شیار در هر میلی‌متر باشد.)

(۱)  $10$ (۲)  $20$ (۳)  $100$ (۴)  $200$ 

۱۰۸- چنانچه منابع عدم قطعیت در عبور یک اسپکتروفوتومتر نویه‌های فلیکر منبع و جانسون دتکتور باشد، مقدار عدم قطعیت در عبور ( $S_T$ ) به ترتیب چگونه است؟

(۱) مستقل از  $T$  و متناسب با  $T$ (۲) متناسب با  $T$ ، مستقل از  $T$ (۳) متناسب با  $T$  و  $\sqrt{T^2 + T}$ (۴) در هر دو مورد متناسب با  $T$ 

۱۰۹- برای تیتراسیون فوتومتری  $25$  میلی‌لیتر محلول مس (II) سولفات توسط محلول  $3 \times 10^{-3}$  مolar لیگاند (L)، نمودار زیر بدست آمده است. در کمپلکس  $\text{CuL}_n^{2+}$  کدام است. (ضریب جذب مولی کمپلکس برابر  $400\text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$  و طول سل ۱ cm فرض شود).



(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۱۱۰- در طیف سنجی فلوئورسانس، در مورد پدیده پیش تفکیک کدام عبارت صحیح است؟

(۱) اگر تابش جذب شده الکترون مستقیماً به یک تراز ارتعاشی به قدر کافی برانگیخته شود، باعث پدیده پیش تفکیک می‌گردد.

(۲) در تبدیل بیرونی و درونی اگر الکترون از حالت الکترونی پایین به یک تراز ارتعاشی حالت الکترونی بالاتر ارتقاء یابد، پدیده پیش تفکیک صورت می‌پذیرد.

(۳) اگر در تبدیل بیرونی، الکترون از یک حالت الکترونی بالاتر به یک تراز ارتعاشی بالاتر حالت الکترونی پائین‌تر برود که انرژی آن زیاد باشد، پدیده پیش تفکیک اتفاق می‌افتد.

(۴) اگر در تبدیل درونی، الکترون از یک حالت الکترونی بالاتر به یک تراز ارتعاشی بالاتر حالت الکترونی پائین‌تر برود که انرژی ارتعاشی آن زیاد باشد، باعث گسستگی پیوند می‌شود.

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

۱۱۱- در صورتیکه در FTIR، قدرت تفکیک طیفی  $\text{cm}^{-1}$  باشد طول رانش آینه در تداخل سنج مایکلsson چند سانتی‌متر است؟

- (۱)  $10/\circ$
- (۲)  $5/\circ$
- (۳)  $2/\circ$
- (۴)  $0/2$

۱۱۲- استفاده از کدام منابع در تکنیک FT-Raman، جهت کاهش مزاحمت فلورسانس توصیه می‌شود؟

- (۱)  $\text{Ar}^+(488\text{ nm})$
- (۲)  $\text{Nd-YAG}(1064\text{ nm})$
- (۳)  $\text{He-Ne}(632/8\text{ nm})$  با فرکانس دو برابر شده
- (۴)  $\text{Kr}^+(530/9\text{ nm})$  با فرکانس دو برابر شده

۱۱۳- افزایش شدت میدان مغناطیسی در طیف سنجی NMR باعث کدام اثر می‌شود؟

- (۱) افزایش ثابت جفت شدگی
- (۲) کاهش توان تفکیک
- (۳) بیهود دقت
- (۴) افزایش حساسیت

۱۱۴- فراوانی طبیعی ایزوتوپ‌های کلر  $\text{Cl}^{37} = 25\%$  و  $\text{Cl}^{35} = 75\%$  می‌باشند. اگر ارتفاع یون مولکولی

- $$\frac{m}{z} = 78$$
- در طیف جرمی
- $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
- ، واحد باشد، ارتفاع پیک در
- $80^\circ$
- چقدر خواهد بود؟
- (۱)  $3/33$
  - (۲)  $30/0$
  - (۳)  $33/3$
  - (۴)  $300$

۱۱۵- حساسیت در جذب اتمی به غلظتی از آنالیت گفته می‌شود که  $1\%$  خط نشری لامپ را جذب و  $99\%$  را عبور

دهد، که مطابقت با جذب  $\log(0.99/0.00) = 436$ - دارد. در صورتیکه محلول آهن با غلظت  $\frac{\mu\text{g}}{\text{mL}}$

- جذب  $50\%$  نشان دهد، حساسیت برای اندازه‌گیری در محلول آهن (بر حسب  $\frac{\mu\text{g}}{\text{mL}}$ ) کدام است؟
- (۱)  $0/087$
  - (۲)  $0/115$
  - (۳)  $0/870$
  - (۴)  $11/5$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

۱۱۶- گزینه صحیح کدام است؟

- (۱) در پلاسمای جفت شده القایی (ICP) به دلیل دمای بالاتر، خود جذبی بیشتر از شعله است.
- (۲) طیف بیتی جذب اتمی در مقایسه با نشر و فلوئورسانس اتمی به ناپایداری شعله حساس‌تر است.
- (۳) در طیف جرقه (spark) خط یونی غالب بوده در حالی که در ICP خط اتمی غالب است.
- (۴) مدوله کننده نقش اساسی در دستگاه ICP داشته چون می‌تواند نشر زمینه زیاد آن را حذف کند.

۱۱۷- کدام روش، برای وارد کردن نمونه جامد به درون اتمی کننده مناسب نمی‌باشد؟

- (۱) الکتروترمال
- (۲) تخلیه افروزشی
- (۳) جرقه و قوس الکتریکی
- (۴) تولید هیدرید

۱۱۸- میزان HA باقی مانده در فاز آبی، هنگامی که  $25\text{ mL}$  از محلول HA توسط دو حجم  $25\text{ mL}$  از هگزان در  $\text{pH} = 5$  استخراج شود چند درصد است؟

$$K_a(\text{HA}) = 4 \times 10^{-5}$$

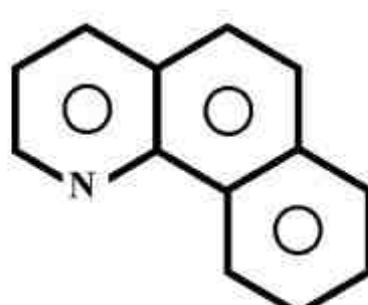
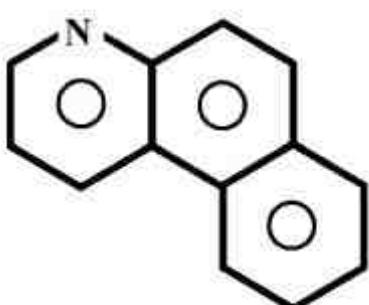
$$K_d = 10$$

- ۱) ۵/۸۳  
۲) ۹/۱  
۳) ۱۱/۱  
۴) ۳۲/۳

۱۱۹- همه گزینه‌های زیر در خصوص کروماتوگرافی صحیح اند جز؟

- (۱) پهن شدگی طولی به سرعت نفوذ مولکول‌های آنالیت بستگی دارد.
- (۲) تعداد کل بشتابک‌های تئوری در ستون‌های کروماتوگرافی گازی بیش از کروماتوگرافی مایع است.
- (۳) قدرت تفکیک ستون به صورت خطی مناسب با تعداد بشتابک‌های تئوری است.
- (۴) تأثیر ماهیت فاز متحرک در کروماتوگرافی مایع، بیش از کروماتوگرافی گازی است.

۱۲۰- از بین روش‌های کروماتوگرافی مایع (LC)، کدامیک برای جداسازی زوج ایزومر زیر مناسب‌تر است؟



- ۱) جذب سطحی  
۲) فاز معکوس  
۳) زوج یون  
۴) اندازه طردی

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

شیمی فیزیک (شیمی فیزیک ۱ و ۲، شیمی کوانتومی و طیف‌سنجی):

۱۲۱ - کمیت‌های  $W$ ,  $q$ ,  $\Delta U$  در انبساط بی‌دوره (آدیباتیک) گاز کامل به خلاه چه مقدار هستند؟

$$W > 0, q > 0, \Delta U < 0 \quad (1)$$

$$W > 0, q < 0, \Delta U = 0 \quad (2)$$

$$W < 0, q > 0, \Delta U = 0 \quad (3)$$

$$W = 0, q = 0, \Delta U = 0 \quad (4)$$

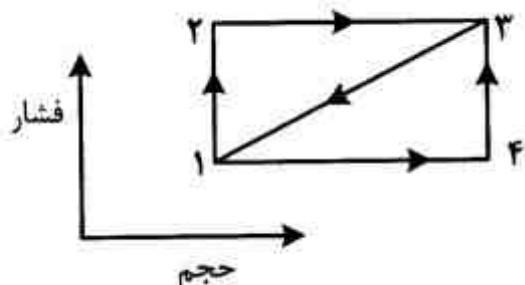
۱۲۲ - در مسیر ۳ - ۲ - ۱ - ۴ - ۳ سیستمی ۱۰۰ KJ گرمای جذب می‌کند و ۶۰ KJ کار انجام می‌دهد. در حالی که در مسیر ۳ - ۴ - ۱ - ۲ - ۳ کار انجام می‌دهد. گرمایی جذب شده در مسیر ۳ - ۴ - ۱ بر حسب KJ چقدر است؟

$$-140 \quad (1)$$

$$-80 \quad (2)$$

$$-40 \quad (3)$$

$$+60 \quad (4)$$



۱۲۳ - برای یک مایع، ضریب تراکم پذیری هم‌دما،  $\beta$ ، برای گسترهای از فشارهای عادی تقریباً ثابت است. اگر  $\beta$  ثابت باشد، کدام عبارت صحیح است؟

$$\frac{P}{P_0} = e^{\beta(V-V_0)} \quad (1)$$

$$\frac{V}{V_0} = e^{-\beta(p-p_0)} \quad (2)$$

$$\frac{V}{V_0} = e^{\beta(p-p_0)} \quad (3)$$

$$\frac{P}{P_0} = e^{-\beta(V-V_0)} \quad (4)$$

۱۲۴ - در فرآیند انبساط آدیباتیک سیستمی از مولکول‌های آب کدام رابطه صحیح است؟ رفتار گاز را ایده‌آل در نظر بگیرید و فرض کنید دما طوری است که سهم ارتعاش در ظرفیت گرمایی را بتوان نادیده گرفت.

$$\frac{P}{P_0} V^\gamma = \text{const} \quad (1)$$

$$\frac{P}{P_0} V^\delta = \text{const} \quad (2)$$

$$\frac{P}{P_0} V^\frac{1}{\gamma} = \text{const} \quad (3)$$

$$\frac{P}{P_0} V^\frac{1}{\delta} = \text{const} \quad (4)$$

۱۲۵ - براساس رابطه بین ضریب دوم ویریال ( $B$ ) و ثابت‌های واندروالس ( $a, b$ ) یعنی  $B = b - \frac{a}{RT}$ ، دمای بویل ( $T_B$ ) برابر کدام است؟

$$\frac{a}{Rb} \quad (1)$$

$$\frac{a}{RB} \quad (2)$$

$$\frac{a}{R} \quad (3)$$

$$\frac{a}{R(b+B)} \quad (4)$$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

۱۲۶- اگر دمای یک مول گاز کامل در فشار ثابت دو برابر شود، تغییر آنتروپی چند  $J\text{K}^{-1}$  است؟  
 $C_V = 10 \text{ Jmol}^{-1}\text{K}^{-1}$ ,  $R = 8 \text{ Jmol}^{-1}\text{K}^{-1}$

$$\Delta S = -10 \ln 2 \quad (1)$$

$$\Delta S = 18 \ln 2 \quad (2)$$

$$\Delta S = -18 \ln 2 \quad (3)$$

$$\Delta S = 10 \ln 2 \quad (4)$$

۱۲۷- یک واکنش شیمیائی که در دماهای پایین به طور خود به خود انجام نمی‌شود، در دماهای بالاتر می‌تواند به طور خود به خود انجام شود. اگر واکنش دارای ..... باشد. (فشار واکنش را ثابت فرض کنید.)

(۱)  $\Delta H$  منفی و  $\Delta S$  مثبت

(۲)  $\Delta S$  و  $\Delta H$  منفی

(۳)  $\Delta S$  و  $\Delta H$  مثبت

(۴)  $\Delta H$  مثبت و  $\Delta S$  منفی

۱۲۸- کدام عامل خود به خود بودن یا نبودن یک فرآیند را مشخص می‌کند؟

(۱) تغییر در آنتروپی اجزاء در گیر در فرآیند

(۲) تغییر در آنتالپی اجزاء در گیر در فرآیند

(۳) تغییر آنتالپی جهان

۱۲۹- در سرد شدن خود به خود یک ظرف آب داغ تغییر آنتروپی کل ( $\Delta S_{\text{کل}}$ ) برابر کدام است؟

$$|q| \left( \frac{1}{T_n} - \frac{1}{T_c} \right) \quad (1)$$

$$\frac{|q|}{T_c} \quad (2)$$

$$\frac{|q|}{T_n} \quad (3)$$

$$|q| \left( \frac{1}{T_c} - \frac{1}{T_n} \right) \quad (4)$$

۱۳۰- در انبساط هم‌دما و برگشت‌پذیر یک گاز کامل تغییر آنتروپی سیستم:

(۱) همواره مثبت است.

(۲) همواره منفی است.

(۳) صفر می‌باشد.

(۴) می‌تواند مثبت یا منفی باشد.

۱۳۱- کارایی یک چرخه کارنو که در آن  $1000^{\circ}\text{C}$  کالری گرمایش از منبع گرم خارج و  $800^{\circ}\text{C}$  کالری گرمایش از منبع سرد وارد شده، چقدر است؟

(۱)  $0/2$

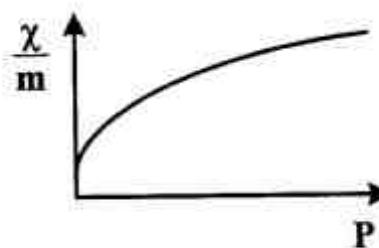
(۲)  $0/25$

(۳)  $0/8$

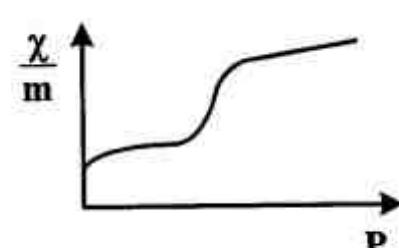
(۴)  $1$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

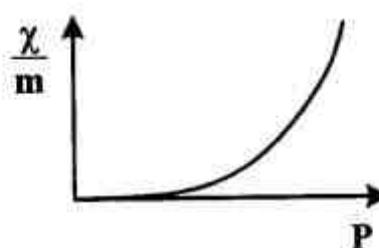
۱۳۲- کدام منحنی همدما زیر را می‌توان با نظریه جذب سطحی لانگمویر توضیح داد؟



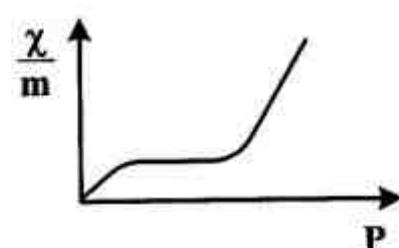
(۲)



(۱)

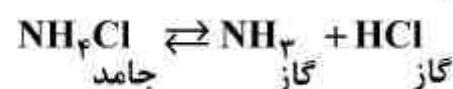


(۴)



(۳)

۱۳۳- تعداد اجزاء سازنده مستقل (C)، تعداد فازهای موجود (P) و درجه آزادی سیستم (F) تعادلی زیر، تحت فشار یک اتسنفر برابر کدام است؟



F = ۲, P = ۳, C = ۳ (۱)

F = ۰, P = ۲, C = ۱ (۲)

F = ۱, P = ۳, C = ۳ (۳)

F = ۱, P = ۳, C = ۲ (۴)

۱۳۴- برای ماده‌ای، در دمای  $T_c = 8^\circ\text{K}$  و  $P_c = ۵^\circ\text{atm}$  می‌شود؟

۵° atm (۱)

۱۰۰ atm (۲)

(۳) هیچگاه مایع نمی‌شود.

(۴) داده‌های مسئله برای محاسبه کافی نیست!

۱۳۵- اگر علاوه بر دما و فشار، میدان‌های مغناطیسی و الکتریکی نیز از متغیرهای شدتی حاکم بر سامانه ترمودینامیکی باشند، در این صورت تعداد درجات آزادی آب خالص در نقطه سه‌گانه آن چند خواهد بود؟

۰ (۱)

۱ (۲)

۲ (۳)

۳ (۴)

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

۱۳۶- یک محلول آبی  $3/0^{\circ}$  مولال از ترکیب AX که به مقدار کمی یونیزه شده در  $90^{\circ}\text{C}$ - منجمد می‌شود. در صورتی که ضریب کاهش نقطه انجماد آب  $\frac{^{\circ}\text{C}}{\text{m}}$  باشد، درصد تفکیک AX کدام است؟

(۱)  $7.3^{\circ}$ (۲)  $7.5^{\circ}$ (۳)  $7.3^{\circ}$ (۴)  $7.5^{\circ}$ 

۱۳۷- کدام گزینه برای یک محلول دو جزئی A و B در حال تعادل با مخلوط بخار هر دو جزء در حال تعادل صحیح است؟ دما و فشار ثابت و نیلانسیل شیمیابی جزء i است.

$$\mu_A \neq \mu_A \text{, } \mu_B \neq \mu_B \quad (1)$$

بخار مایع بخار مایع

$$\mu_A = \mu_A \text{, } \mu_B = \mu_B \quad (2)$$

بخار مایع بخار مایع

$$\mu_A = \mu_A = \mu_B = \mu_B \quad (3)$$

بخار مایع بخار مایع

$$\mu_A = \mu_B \text{, } \mu_A = \mu_B \quad (4)$$

بخار بخار مایع مایع

۱۳۸- پتانسیل استاندارد پیلی در  $25^{\circ}\text{C}$  برابر با  $59V/59^{\circ}$  است. ثابت تعادل به ازاء  $n=1$  کدام است؟

(۱)  $10^{-9}/59$ (۲)  $10^{-10}$ (۳)  $10^0/59$ (۴)  $10^{10}$ 

۱۳۹- برای واکنش  $E + D \rightarrow P$  مکانیسم زیر ارائه شده است. برای کدام یک از اجزاء، تقریب حالت پایا را نمی‌توان به کار برد؟



(۱) E, D, P

(۲) B, F

(۳) E, D

(۴) P

۱۴۰- اگر ثابت سرعت واکنشی برابر با  $(1 \cdot s)^{-1} \cdot 2 \times 10^{-3} (\text{mol} \cdot \text{dm}^{-3})^2$  و غلظت واکنش‌دهنده‌ها بعد از  $3^{\circ}$  ثانیه برابر با  $(25 \cdot \text{mol} \cdot \text{dm}^{-3})^2$  باشد، غلظت آغازی چند  $\text{mol} \cdot \text{dm}^{-3}$  بوده است؟

(۱)  $5/41$ (۲)  $5/31$ (۳)  $5/21$ (۴)  $5/11$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

۱۴۱- حالت پایه‌ی کدام یک از سیستم‌های زیر ویژه تابع عملگر انرژی جتبشی است؟

(۱) اتم هیدروژن

(۲) ذره در چاه مستطیل

(۳) ذره در جعبه‌ی یک بعدی

(۴) نوسانگر هماهنگ یک بعدی

۱۴۲- ناهماهنگی الکتریکی بر کدام یک از خواص طیفی اثر دارد؟

(۱) شدت نوارهای اصلی را افزایش می‌دهد.

(۲) نوارهای حرارتی (hot band) را از نوارهای اصلی جدا می‌سازد.

(۳) نوارهای فرعی (overtone) را فعال می‌سازد.

(۴) فرکانس نوارهای اصلی را کاهش می‌دهد.

۱۴۳- نوع اربیتال زیر کدام است؟

$$\Psi = \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left( \frac{z}{2a} \right)^{\frac{5}{2}} e^{-\frac{zr}{2a}} r \cos \theta$$

۲P<sub>x</sub> (۱)

۲P<sub>x</sub> (۲)

۲P<sub>z</sub> (۳)

۲P<sub>z</sub> (۴)

۱۴۴- کدام گزینه صحیح است؟

(۱) اگر دو عملگر هرمیتی جایه‌جایی پذیر نباشند، آنگاه نمی‌توانند دارای هیچگونه ویژه تابع مشترکی باشند.

(۲) هر ترکیب خطی از جواب‌های معادله مستقل از زمان شرودینگر جوابی برای این معادله است.

(۳) هر ترکیب خطی از جواب‌های معادله وابسته به زمان شرودینگر جوابی برای این معادله است.

(۴) در مکانیک کوانتومی، دانشی از حالت کنونی یک سیستم منزوی اجازه می‌دهد تا بتوان حالت آینده آن را به طور دقیق تعیین کرد.

۱۴۵- اگر برای ذره‌ای که تابع حالت آن ویژه تابعی از عملگر  $\hat{L}_x^2 + \hat{L}_y^2 + \hat{L}_z^2$  با ویژه مقدار  $5\hbar^2$  است،  $\hat{L}_z$  (عملگر مؤلفه z اندازه حرکت زاویه‌ای) اندازه‌گیری شود، نتایج ممکن این اندازه‌گیری عبارتند از:

۰ (۱)

$\pm\hbar$  (۲)

$\pm 2\hbar$  (۳)

$\pm 3\hbar$  (۴)

۱۴۶- ذره‌ای در یک چاه پتانسیل سه بعدی به ابعاد  $L < x < 0$  و  $2L < y < 0$  و  $2L < z < 0$  قرار دارد. چندگانگی تراز سوم چاه چند است؟

۱ (۱)

۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

۱۴۷ - کدام مولکول دارای طیف چرخشی خالص است؟

SF<sub>6</sub> (۱)

XeF<sub>۶</sub> (۲)

C<sub>۶</sub>H<sub>۶</sub> (۳)

CH<sub>۳</sub>F (۴)

۱۴۸ - کدام گزینه ترتیب صحیح ترازهای انرژی الکترونی را برای اتم هیدروژن نشان می‌دهد؟

۴s > ۳d > ۳p = ۳s (۱)

۴s > ۳d > ۳p > ۳s (۲)

۴s > ۳d = ۳p = ۳s (۳)

۳d > ۴s > ۳p > ۳s (۴)

۱۴۹ - تابع موج ذره در جعبه‌ای که طول آن  $3a$  باشد، از رابطه  $\psi = A \sin\left(\frac{n\pi}{3a}x\right)$  به دست می‌آید. مقدار A برابر

کدام است؟

$(\frac{1}{3a})^{\frac{1}{2}}$  (۱)

$(\frac{1}{a})^{\frac{1}{2}}$  (۲)

$(\frac{1}{a})^{\frac{1}{2}}$  (۳)

$(\frac{4}{3a})^{\frac{1}{2}}$  (۴)

۱۵۰ - مقدار جابه‌جاگر عبارت  $[L_y, [L_y, L_z]]$  کدام است؟

$-i\hbar L_z$  (۱)

$\hbar^2 L_z$  (۲)

$-\hbar^2 L_z$  (۳)

$i\hbar L_z$  (۴)

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۳۴

514C

آزمون مجموعه شیمی

دانلود کلیه سوالات آزمون کارشناسی ارشد در مستر تست



