

۱- در کدام گونه مجموع جفت الکترون های پیوندی و ناپیوندی لایه ظرفیت بیشترین است؟



۲- انرژی پیوند S-O در کدام گونه بیشتر است؟



۳- کدام فرمول ساختاری ، زاویه های پیوند ترکیب پروکسی نیترو اسید  $ONOOH$  را با رعایت قاعده اکتت درست نشان می دهد؟



۴- کدام دو ویژگی در هر گروه از جدول تناوبی از بالا به پایین افزایش می یابد؟

(۱) چگالی عناصر گروه دوم - نخستین انرژی یونش عناصر گروه شانزدهم

(۲) نقطه جوش هیدرید عناصر گروه چهاردهم - واکنش پذیری عناصر گروه اول

(۳) نقطه ذوب عناصر گروه اول - نقطه جوش عناصر گروه هفدهم

(۴) شعاع یونی عناصر گروه دوم - نقطه جوش هیدرید عناصر گروه پانزدهم

۵- در کدام گزینه شکل هندسی همه گونه ها مشابه نیست؟



۶- کدام عبارت نادرست است؟

(۱) انرژی شبکه ای بلور  $NaCl$  از  $LiCl$  کم تر است

(۲) شعاع واندروالسی اتم یک عنصر از شعاع کووالانسی آن بزرگتر است

(۳) کلر در دو گونه  $Cl_2O$  و  $ClO_2^-$  عدد اکسایش +۱ دارد

(۴) تعداد پیوند های کووالانسی در  $P_4$  از  $CH_4$  بیشتر است

۷- چه تعداد از ترکیب های زیر ، مولکول های قطبی دارند که همه پیوند های آنها قطبی است؟



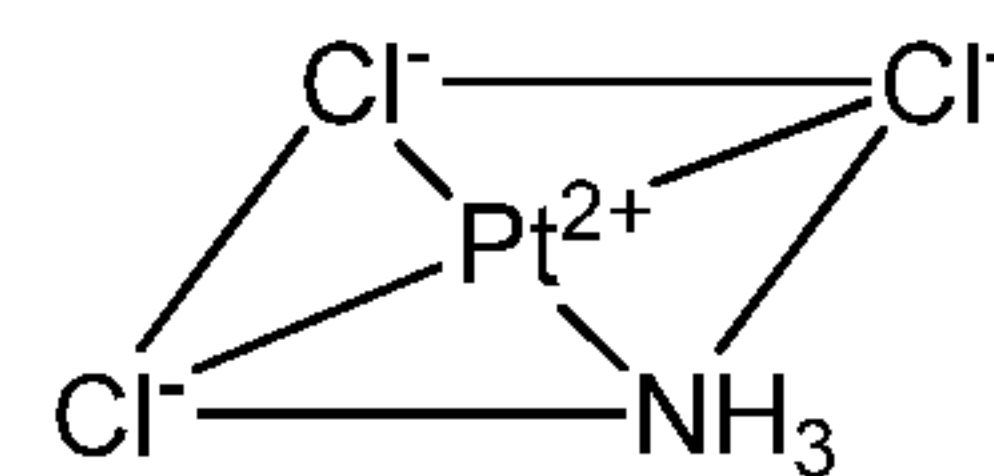
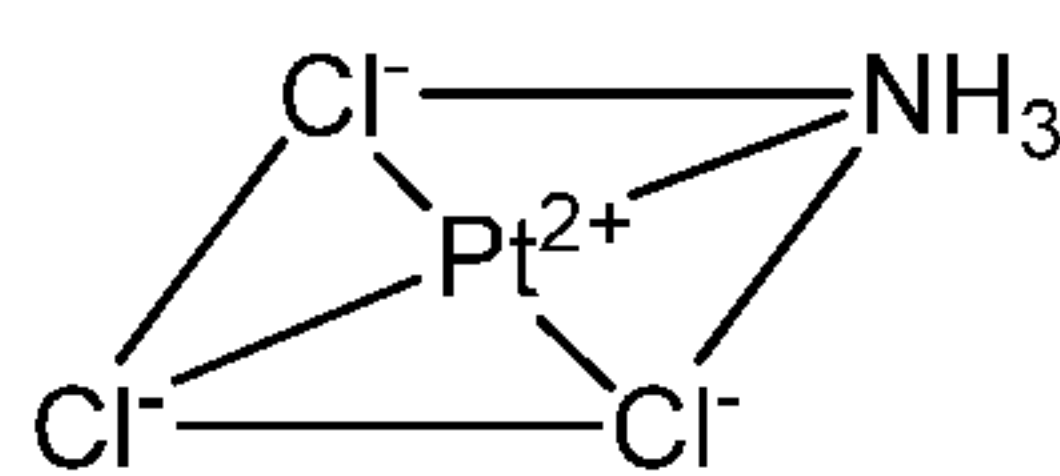
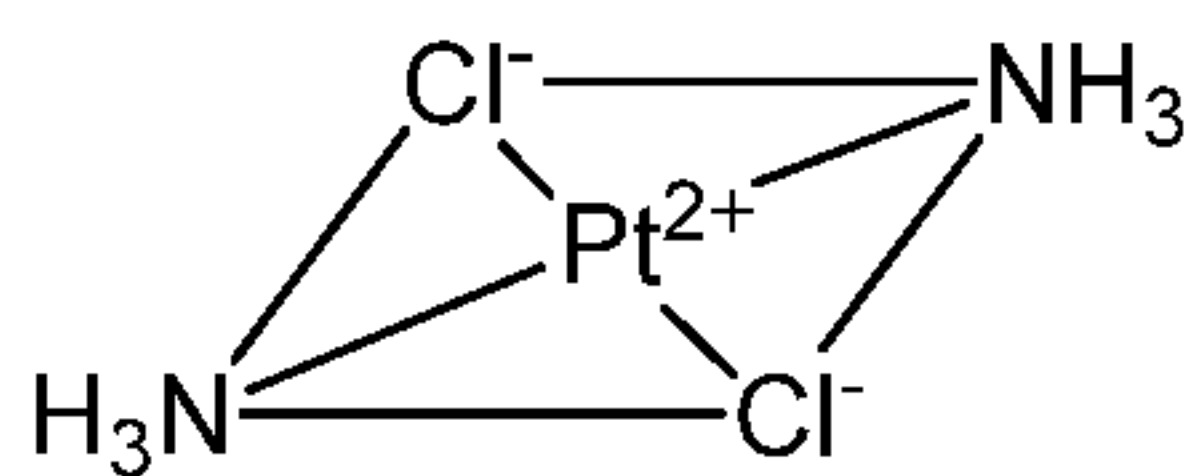
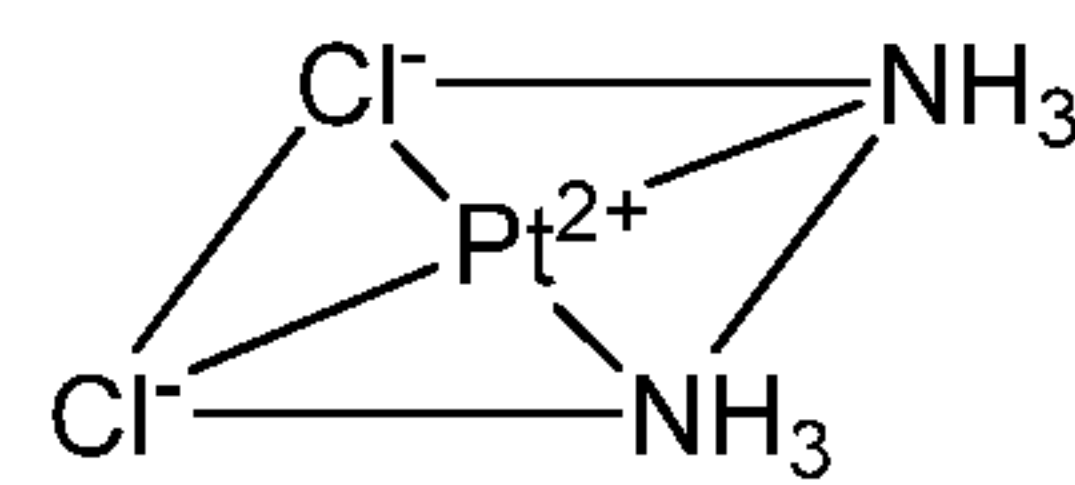
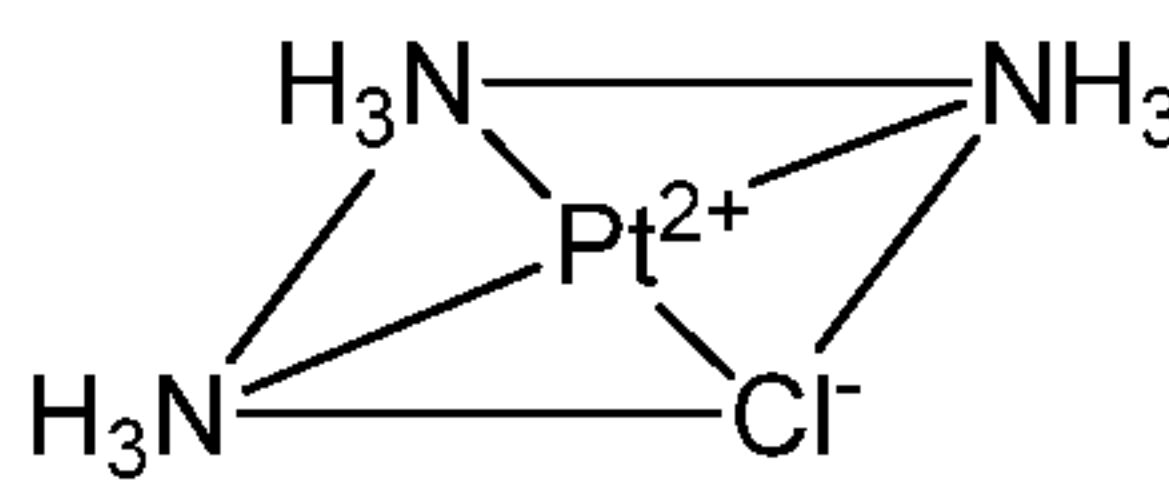
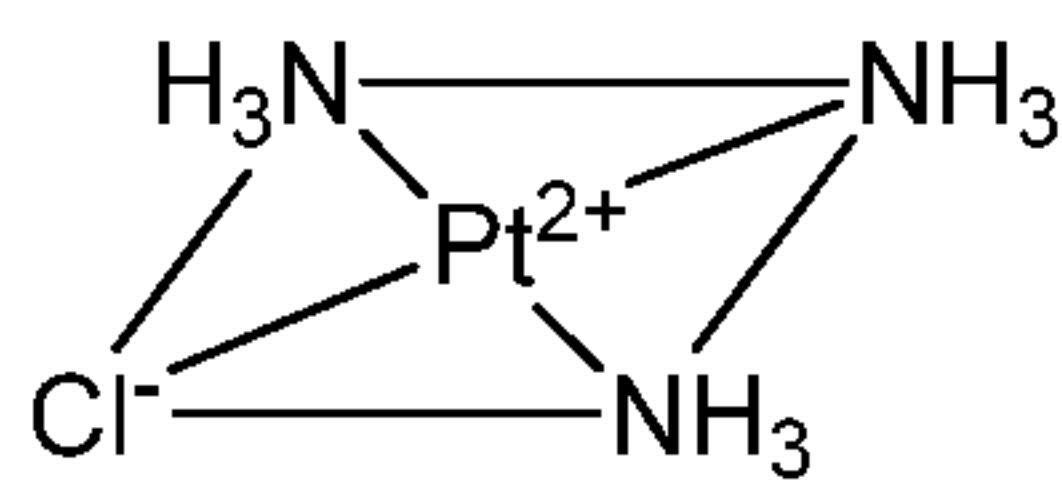
(۴) ۲

(۳) ۱

(۲) ۴

(۱) ۳

۸- به فرمول های گسترده زیر توجه کنید. چند ترکیب متفاوت تشخیص می دهید؟



۶ (۴)

۵ (۳)

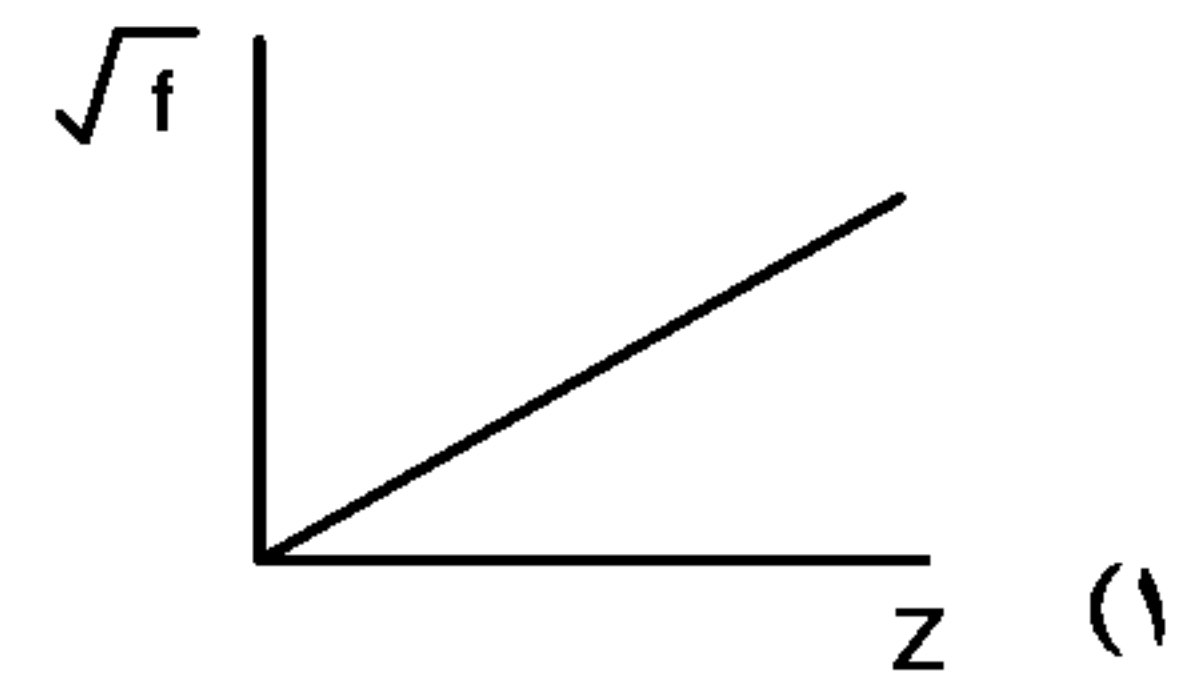
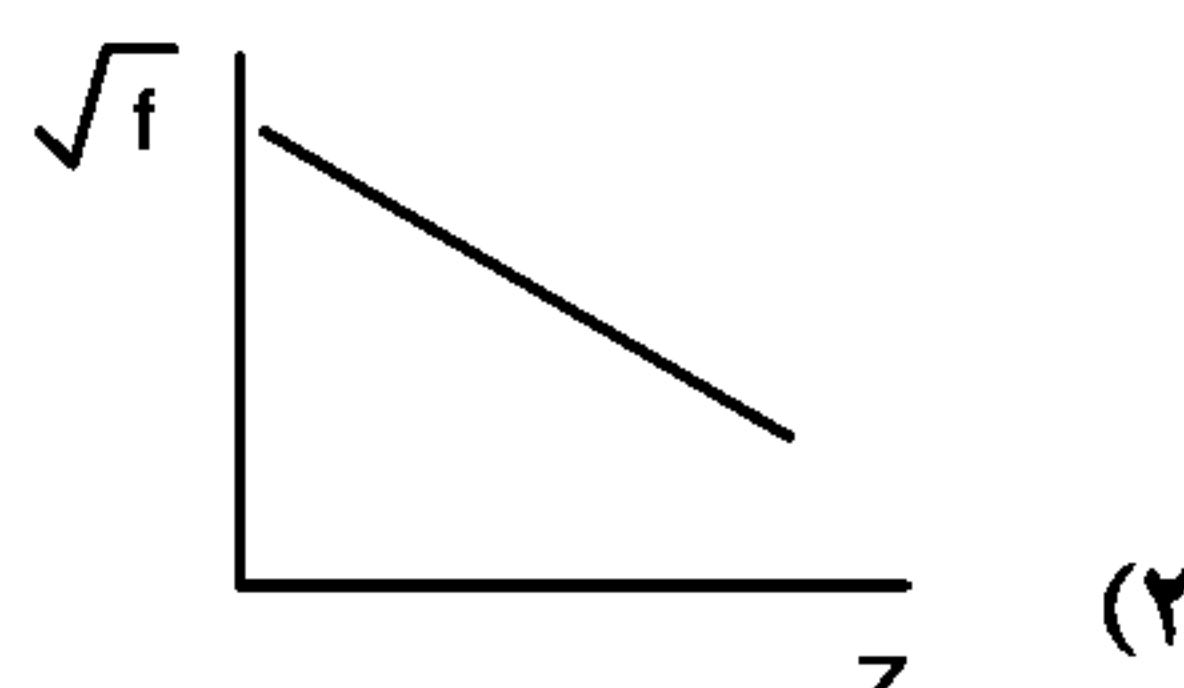
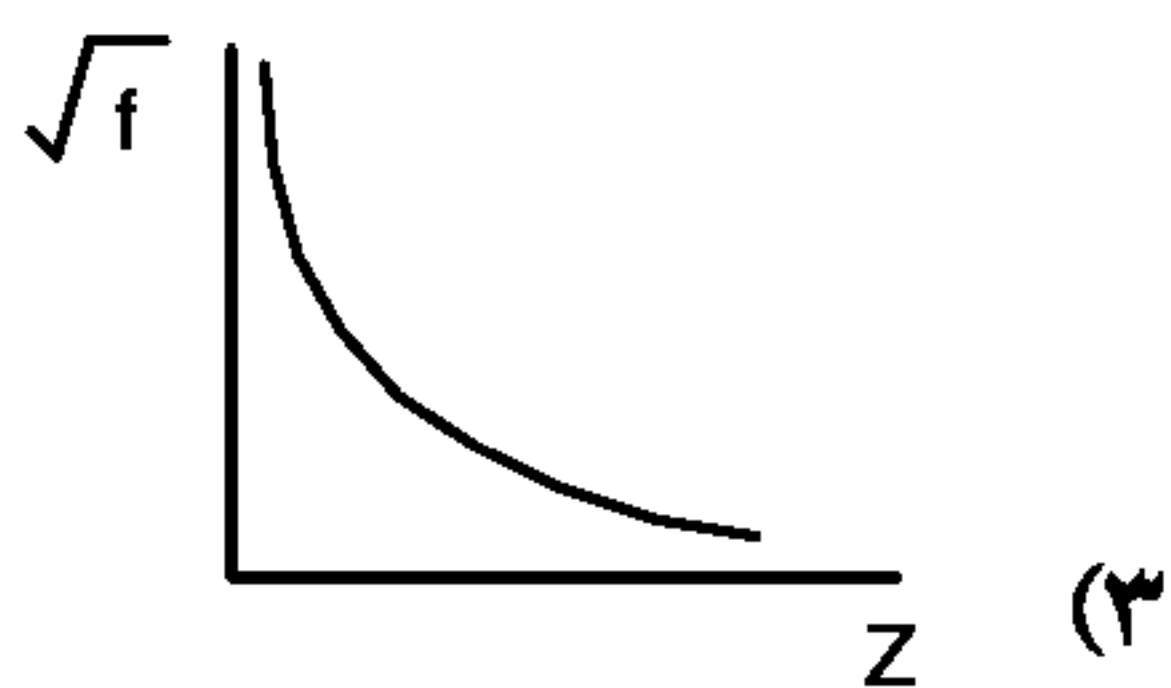
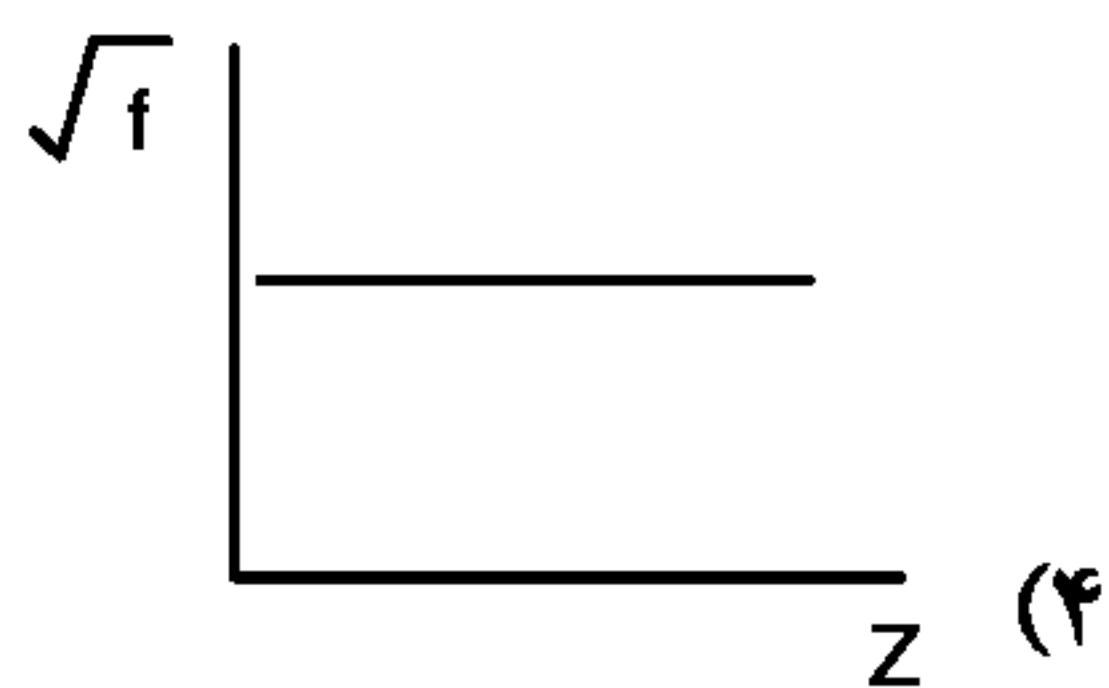
۴ (۲)

۳ (۱)

۹- عدد اکسایش Cu در  $[Zn(NH_3)_4][CuCl_4]$  با عدد اکسایش عنصر مشخص شده در کدام گونه یکسان است؟



۱۰- کدام نمودار، رابطه میان جذر فرکانس ( $\sqrt{f}$ ) پرتوهای X نشر شده از عنصرها با عدد اتمی (Z) آن ها را به درستی نشان می دهد؟



۱۱- تعداد الکترون های  $A^{3+}$  و  $B^{2-}$  با هم برابر است. اگر مجموع تعداد پروتون های این دو یون برابر با ۲۱ باشد کدام عبارت درست است؟

(۱) شعاع اتمی A از B کمتر است

(۲) در گروه شانزدهم جدول تناوبی قرار دارد و فرمول کلرید آن  $BCl_6$  است

(۳) الکترونگاتیوی A از B بیشتر است

(۴) در تناوب سوم و گروه سیزدهم از جدول تناوبی قرار دارد

۱۲- عدد جرمی عنصر X برابر ۲۰۶ است و تعداد نوترون های آن  $1/51$  برابر تعداد پروتون ها می باشد. تعداد الکترون های یون این عنصر در ترکیب XO کدام است؟

۷۸ (۴)

۸۴ (۳)

۸۲ (۲)

۸۰ (۱)

۱۳- ۰/۹۷۵ گرم مس (II) نیترات متبلور را حرارت می دهیم تا به طور کامل به مس اکسید،  $\text{CuO}$ ، تبدیل شود. وزن مس اکسید حاصل ۰/۳ گرم می باشد. تعداد آب تبلور مس نیترات متبلور را مشخص کنید. ( $\text{Cu}=۶۴$ ،  $\text{N}=۱۴$ ،  $\text{O}=۱۶$ ،  $\text{H}=۱$ )

(۱) ۴ (۲) ۲ (۳) ۵ (۴) ۶

۱۴- انرژی یونش در یک گروه از بالا به پایین ..... و بار موثر هسته در یک دوره از چپ به راست ..... می یابد.

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

۱۵- کدام گونه مسطح نیست؟

(۱)  $\text{NO}_3^-$  (۲)  $\text{SO}_2$  (۳)  $\text{COCl}_2$  (۴)  $\text{SO}_3^{2-}$

۱۶- فرمول کدام ترکیب نادرست است؟

(۱) باریم منگنات  $\text{BaMnO}_4$  (۲) کلسیم دی هیدروژن فسفات  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$   
(۳) باریم آزید  $\text{BaN}_3$  (۴) سدیم نیتريت  $\text{NaNO}_2$

۱۷- انرژی شبکه کدام ترکیب بیشتر است؟

(۱)  $\text{CaO}$  (۲)  $\text{MgO}$  (۳)  $\text{Al}_2\text{O}_3$  (۴)  $\text{AlF}_3$

۱۸- معادله دو بروی برای طول موج الکترون به صورت  $\lambda = \frac{h}{mv}$  است که در آن  $\lambda$ ،  $h$ ،  $m$ ،  $v$  به ترتیب طول موج، ثابت پلانک، جرم الکترون و سرعت الکترون هستند. طول موج الکترونی که با سرعت  $۲/۴ \times ۱۰^۶$  متر بر ثانیه حرکت می کند چند سانتی متر است؟ ( $h = ۶/۶۲۶ \times ۱۰^{-۳۴}$  J.s ،  $m = ۹/۱۰۹ \times ۱۰^{-۳۱}$  kg)

(۱)  $۳ \times ۱۰^{-۱۰}$  (۲)  $۳ \times ۱۰^{-۸}$  (۳)  $۳ \times ۱۰^{-۷}$  (۴)  $۳ \times ۱۰^{-۹}$

۱۹- کدام عنصر جدول تناوبی کمترین واکنش پذیری را دارد؟

(۱) Kr (۲) Au (۳) Pt (۴) He

۲۰- آرایش الکترونی  $[\text{Kr}] 4d^4 5s^1$  مربوط به کدام گونه است؟

(۱)  $_{40}\text{Zr}^+$  (۲)  $_{41}\text{Nb}^+$  (۳)  $_{40}\text{Zr}$  (۴)  $_{41}\text{Nb}$

۲۱- کدام ترکیب یونی در آب محلول است؟

AgBr (۱)      CaCO<sub>3</sub> (۲)      PbSO<sub>4</sub> (۳)      CuCl<sub>2</sub> (۴)

۲۲- در اثر افزودن ۰/۱ مول از کدام ترکیب به ۱ لیتر آب خالص، رسانایی الکتریکی بیشتری مشاهده می شود؟

HCl (۱)      BaSO<sub>4</sub> (۲)      HF (۳)      CH<sub>3</sub>OH (۴)

۲۳- انحلال پذیری CO<sub>2</sub> در آب در دمای ۲۵ °C و فشار یک اتمسفر از گاز CO<sub>2</sub> برابر با ۰/۱۴۵ گرم در ۱۰۰ گرم آب می باشد. اگر فشار CO<sub>2</sub> در یک بطری نوشیدنی گازدار ۱/۵ لیتری در بسته تقریباً ۳ اتمسفر باشد، پس از باز شدن در بطری و گذشت زمان کافی در دمای ۲۵ °C، تقریباً چند گرم گاز CO<sub>2</sub> از بطری خارج می شود؟ (چگالی نوشیدنی را ۱ g/mL فرض کنید)

۲/۹ (۱)      ۴/۴ (۲)      ۲/۲ (۳)      ۶/۵ (۴)

۲۴- انحلال پذیری CaSO<sub>4</sub> در دمای ۲۰°C برابر با ۰/۲۱ گرم در ۱۰۰ گرم آب است. غلظت Ca<sup>2+</sup> در یک محلول سیر شده CaSO<sub>4</sub> چند ppm است؟ (O=۱۶، S=۳۲، Ca=۴۰)

۱۵ (۱)      ۲۱۰۰ (۲)      ۶۱۸ (۳)      ۵۲ (۴)

۲۵- انحلال پذیری AgNO<sub>3</sub> در دماهای ۲۰ و ۴۰ درجه سلسیوس به ترتیب برابر با ۲۱۶ و ۳۱۱ گرم در ۱۰۰ گرم آب است. اگر ۲۰۰ گرم از محلول سیر شده AgNO<sub>3</sub> در دمای ۴۰°C را تا دمای ۲۰°C سرد کنیم، چند گرم AgNO<sub>3</sub> ته نشین می شود؟

۴۶ (۱)      ۲۵ (۲)      ۱۵ (۳)      ۹۵ (۴)

۲۶- چهار محلول زیر را در نظر بگیرید که همه از حل کردن NaCl در آب خالص تهیه شده اند. برای تهیه کدام یک مقدار بیشتری NaCl به کار رفته است؟ (Cl = ۳۵/۵، Na=۲۳)

(۱) ۱۰۳ گرم محلول که نسبت به NaCl ۱ مولال است.

(۲) ۱۰۰ میلی لیتر محلول که نسبت به NaCl ۱ مولار است.

(۳) ۱۰ کیلوگرم محلول که در آن غلظت Na<sup>+</sup> برابر با ۲۰۰ ppm است.

(۴) ۱ کیلوگرم محلول که درصد جرمی NaCl در آن ۰/۵ درصد است.



۳۲- کدام گزینه انرژی درونی یک سامانه بسته را به درستی بیان می کند؟

- (۱) مجموع انرژی های جنبشی و پتانسیلی ( ذخیره ای) ذرات تشکیل دهنده سامانه بسته
- (۲) مجموع انرژی پیوندهای موجود در ذرات تشکیل دهنده سامانه بسته
- (۳) تفاوت میان مجموع انرژی های جنبشی مولکول ها و مجموع انرژی های پتانسیلی مولکول ها در سامانه بسته
- (۴) انرژی معادل حاصلضرب فشار در حجم سامانه بسته در دمای ثابت

۳۳- وقتی مقداری انرژی گرمایی به یک نمونه گاز داده می شود، دمای آن افزایش می یابد. در حالت کلی ، کدام گزینه چگونگی توزیع انرژی گرمایی داده شده را دقیق تر توضیح می دهد؟

- (۱) صرف تشدید حرکت انتقالی مولکول های گاز می شود.
- (۲) به طور ویژه ای میان حرکت های انتقالی ، چرخشی و ارتعاشی مولکول های گاز توزیع می شود.
- (۳) در پیوندهای مولکول های گاز ذخیره می شود.
- (۴) بین ارتعاش های مولکول های گاز توزیع می شود.

۳۴- سه دانش آموز تصمیم گرفتند که هر کدام به طور مستقل ظرفیت گرمایی ویژه یک منبع آب با دما و کیفیت یکسان را طبق معادله  $c = \frac{q}{m\Delta T}$  و به کمک وسایل اندازه گیری با دقت یکسان و بدون اشتباه شخصی تعیین نمایند. اولی برای اندازه گیری خود ۱۰ گرم آب ، دومی ۲۰ گرم آب و سومی ۳۰ گرم آب از منبع برداشت. مقایسه پاسخ این سه دانش آموز در خصوص مقدار ظرفیت گرمایی ویژه آب منبع کدام است؟

- (۱) اولی > دومی > سومی
- (۲) اولی = دومی = سومی
- (۳) ( اولی + دومی ) = سومی
- (۴) اولی < دومی < سومی

۳۵- چند گرم از **KCl** با یک گرم **NaCl** مخلوط شود تا نمونه ای محتوی ۵۲ درصد وزنی کلر به دست آید؟ (  $Cl = ۳۵/۵$  ،  $K = ۳۹$  ،  $Na = ۲۳$  )

- (۱) ۰/۸۰
- (۲) ۲/۰
- (۳) ۱/۵۱
- (۴) ۲/۴۳

۳۶- چند میلی لیتر آب بایستی به ۵۰ میلی لیتر محلول هیدروکلریک اسید که دارای چگالی  $g/mL$  ۱/۱۰ و حاوی ۲۰ درصد وزنی **HCl** است اضافه شود تا محلولی با چگالی  $g/mL$  ۱/۰۴ و حاوی ۸/۱۶ درصد وزنی **HCl** به دست آید؟

- (۱) ۷۹/۶
- (۲) ۵۶/۳
- (۳) ۱۲۲/۵
- (۴) ۹۵/۳

۳۷- لیتیم هیدروکسید در اثر واکنش با  $\text{CO}_2$  تولید لیتیم کربنات و آب می کند و به همین دلیل برای جذب  $\text{CO}_2$  در ماشین های قضایی از آن استفاده می شود. ۱ کیلوگرم لیتیم هیدروکسید چند کیلوگرم از گاز  $\text{CO}_2$  را جذب می کند؟ جرم مولی لیتیم هیدروکسید و  $\text{CO}_2$  به ترتیب ۲۳/۹۵ و ۴۴/۰۰ گرم بر مول است.

۰/۸۲ (۱)                      ۱/۸۴ (۲)                      ۰/۴۶ (۳)                      ۰/۹۲ (۴)

۳۸- چند لیتر از اتیلن گلیکول ( $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$ ) ۵۶٪ درصد جرمی شامل ۰/۳۵ مول  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$  می باشد، چنانچه چگالی محلول ۱/۰۷ g/mL باشد؟ ( $\text{C}=۱۲$  ،  $\text{H}=۱$  ،  $\text{O}=۱۶$ )

۰/۳۶۲ (۱)                      ۰/۴۱۵ (۲)                      ۰/۴۱۵ (۳)                      ۰/۳۶۲ (۴)

۳۹- وقتی  $\text{M}_2\text{S}_3(\text{s})$  در هوا حرارت داده می شود به  $\text{MO}_2(\text{s})$  تبدیل می شود. یک نمونه ۴ گرمی از  $\text{M}_2\text{S}_3(\text{s})$  چنانچه در مجاورت هوا حرارت داده شود کاهش جرمی معادل ۰/۲۷۷ گرم ایجاد می کند. جرم اتمی میانگین M کدام است؟ ( $\text{O} = ۱۶/۰۰$  ،  $\text{S} = ۳۲/۰۷$ )

۵۲ (۱)                      ۹۶ (۲)                      ۱۸۴ (۳)                      ۱۹۰ (۴)

۴۰- ۲۳۰ میلی لیتر از محلول ۰/۲۷۵ مولار  $\text{CaCl}_2$  یک شبانه روز بر روی یک صفحه داغ قرار می گیرد. روز بعد غلظت محلول فوق به ۱/۱۰ مولار افزایش یافته است. چند میلی لیتر از آب در این مدت تبخیر شده است؟

۱۲۶/۵ (۱)                      ۱۱۵/۰ (۲)                      ۵۷/۵ (۳)                      ۱۷۲/۵ (۴)

۴۱- ۱/۰ گرم نمونه ناخالص  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  به شدت حرارت داده می شود. جامد باقی مانده، وزنی معادل ۰/۹۸۴۳ گرم دارد. اگر کاهش وزن تنها ناشی از خروج  $\text{O}_2$  از  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  طبق معادله زیر باشد، درصد خلوص  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  در نمونه اولیه کدام است؟ ( $\text{O} = ۱۶/۰$  ،  $\text{Fe}_2\text{O}_3 = ۱۵۹/۷$ )



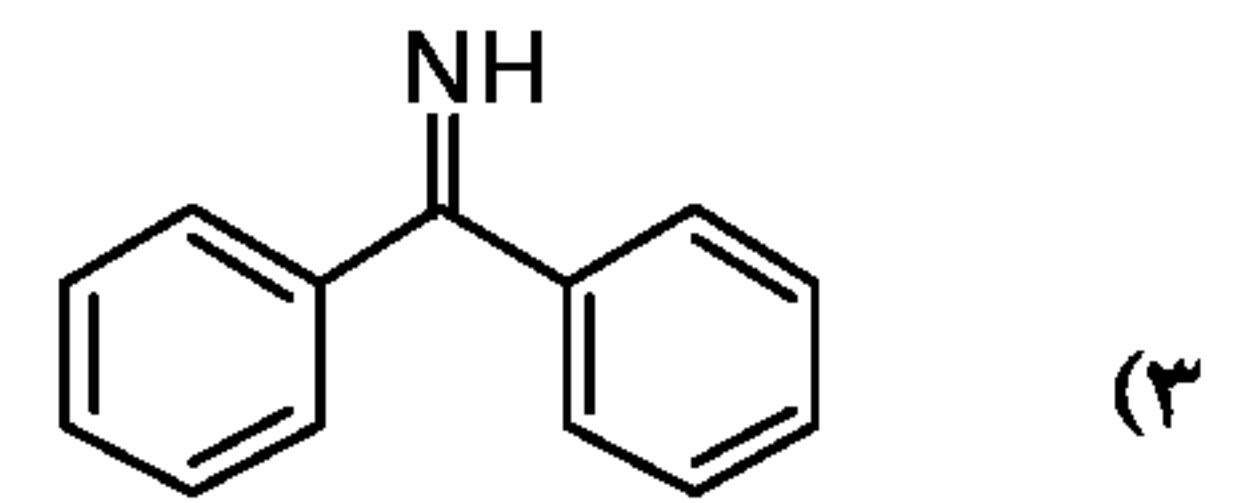
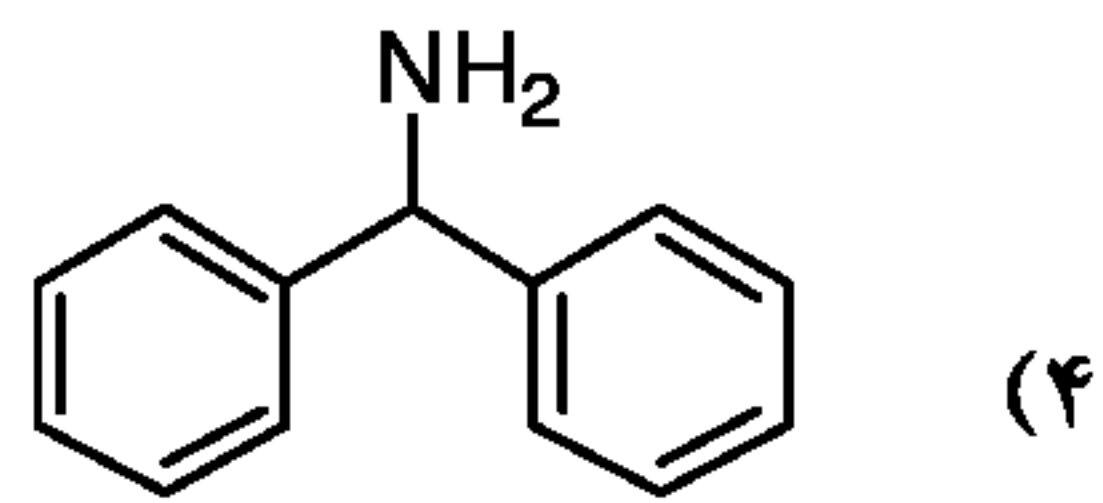
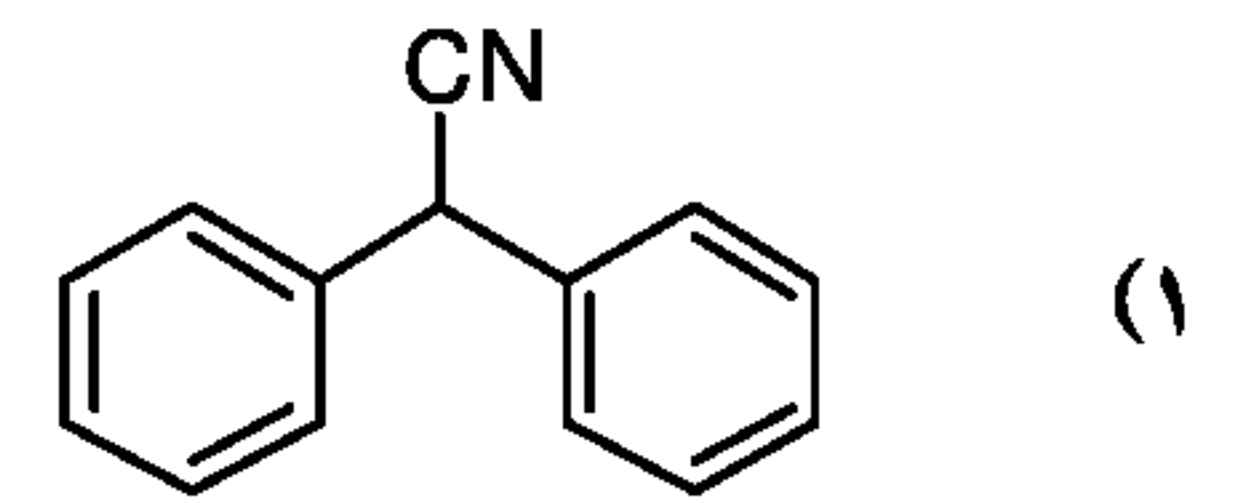
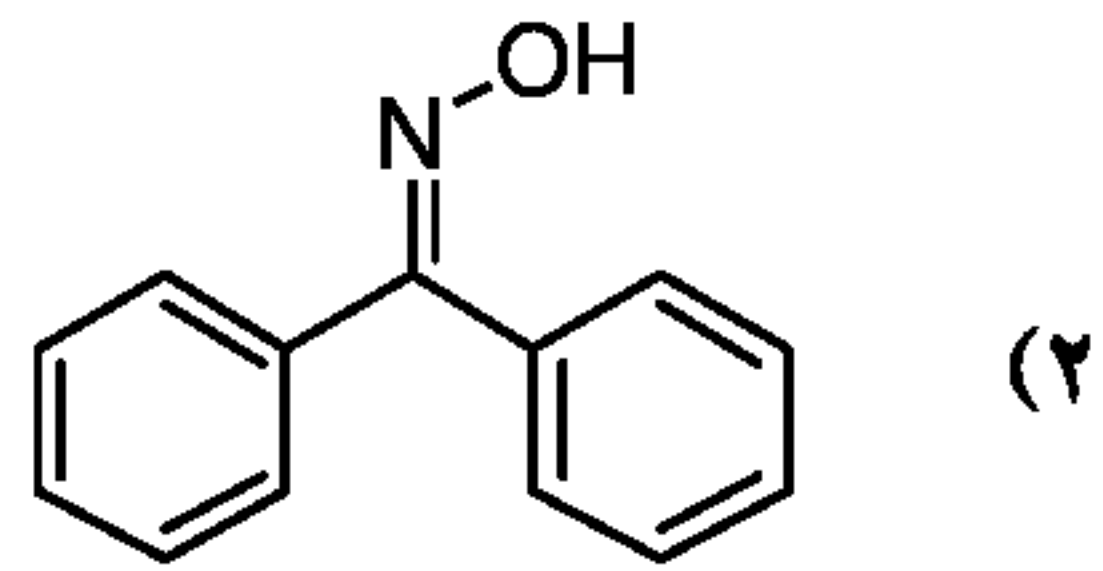
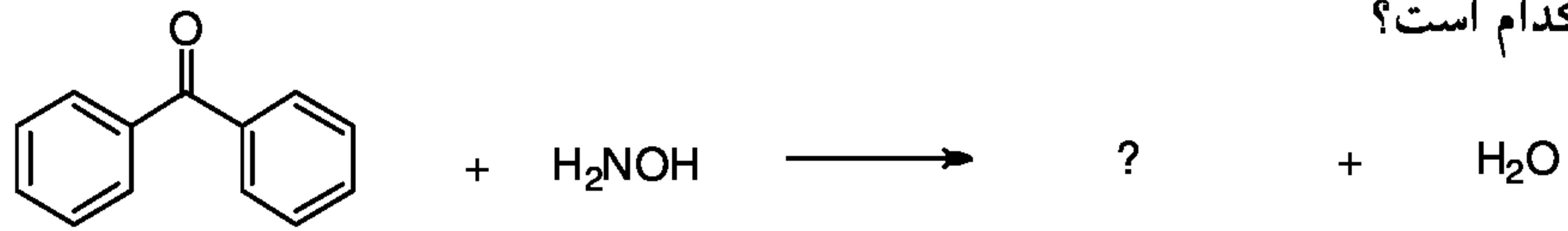
۴۷ (۱)                      ۷۲ (۲)                      ۳۳ (۳)                      ۶۱ (۴)

۴۲- ۰/۲۸۰ گرم از  $\text{KClO}_x$  طبق واکنش زیر به  $\text{KCl}$  تبدیل می شود. از واکنش  $\text{KCl}$  حاصل با نقره نیترات ، ۰/۲۹۰ گرم  $\text{AgCl}$  به دست می آید. X در فرمول  $\text{KClO}_x$  کدام است؟ ( $\text{Cl} = ۳۵/۴۵۳$  ،  $\text{K} = ۳۹/۱۰۲$  ،  $\text{AgCl} = ۱۴۳/۳۲$ )

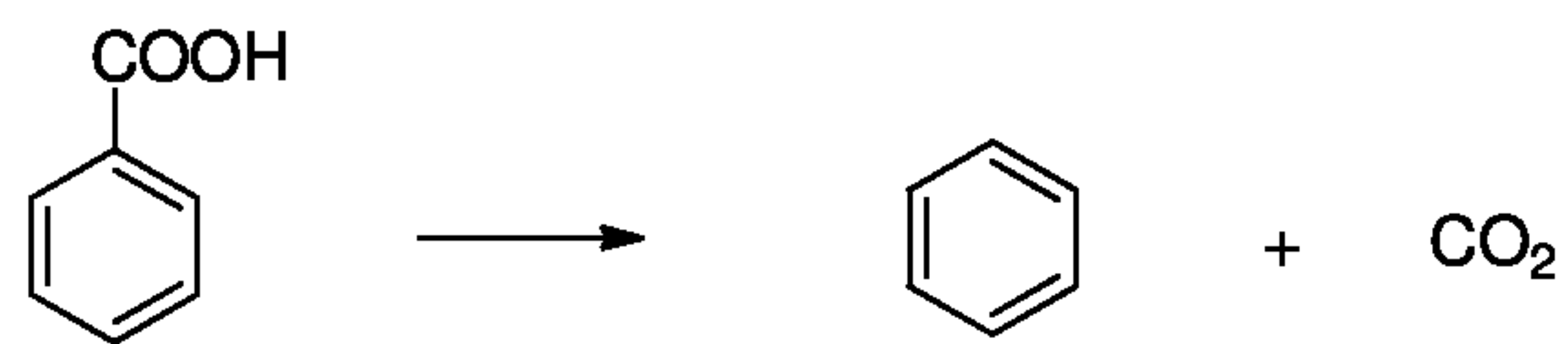


۴ (۱)                      ۳ (۲)                      ۲ (۳)                      ۱ (۴)

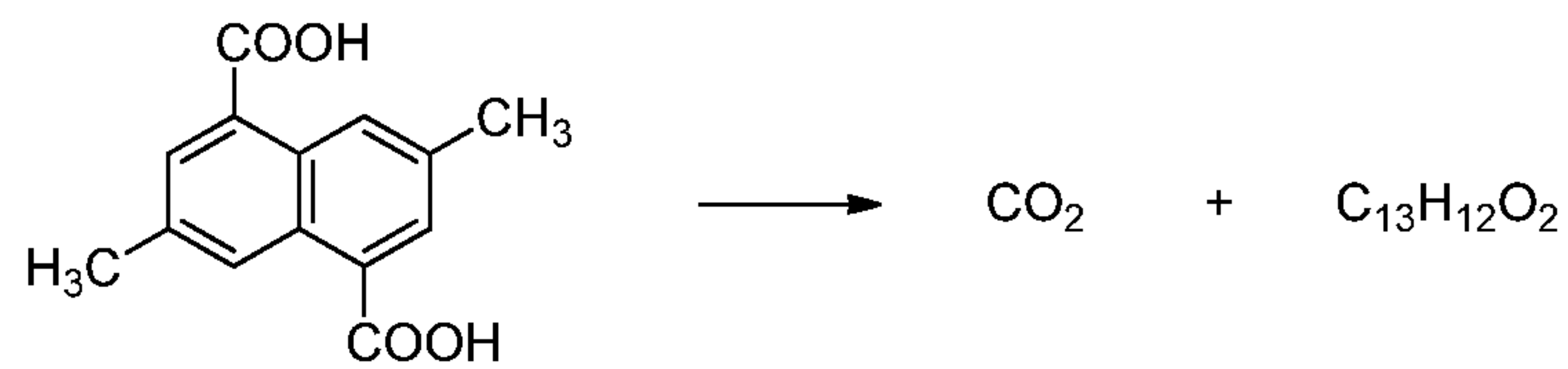
۴۹- محصول واکنش زیر کدام است؟



۵۰- واکنش زیر در شرایط مناسب انجام می شود:



در واکنش داده شده زیر، تحت شرایط مشابه واکنش فوق، احتمال تشکیل چند ترکیب با فرمول بسته  $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{O}_2$  وجود دارد؟



۴ (۴)

۱ (۳)

۲ (۲)

۳ (۱)



# شیمی

نام: \_\_\_\_\_  
 نام خانوادگی: \_\_\_\_\_  
 کد ملی: \_\_\_\_\_  
 شماره سندلی: \_\_\_\_\_  
 حوزه امتحانی: \_\_\_\_\_  
 استان منطقه: \_\_\_\_\_  
 شماره پرونده: \_\_\_\_\_

**مطابق توضیحات دفترچه تکمیل شود**

کد دفترچه

نام و نام خانوادگی خود را با دستخط بنویسید.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

غلط

صحيح

تمام سلول مورد نظر مطابق نمونه صحيح پر شود:

۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۱۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۲۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۲۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۱	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۶	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۲۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۲	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۷	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۲۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۳	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۸	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۲۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۴	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹۹	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
۲۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۵	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۰۰	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

از تغيير علامت‌های دایره‌ای چهار گوشه پاسخنامه جداً خودداری نمایید

سازگار با علامت خوان پایا 1-3-1004-YSC