



جمهوری اسلامی ایران
وزارت آموزش و پرورش
سازمان ملی پرورش استعداد های درخشان



سازمان ملی پرورش استعداد های درخشان
مبارزه علمی برای جوانان، زنده کردن روح جست و جو و کشف واقعیت هاست. «لام خمینی (ره)»

اینجانب (شرکت کننده) این دفترچه را به صورت کامل (۹ برگه با احتساب جلد) دریافت نمودم امضاء

اینجانب (منشی حوزه) تعداد برگه (با احتساب جلد) دریافت نمودم امضاء

دفترچه سوالات سی امین دوره المپیاد شیمی

تاریخ: ۱۳۹۹/۰۴/۲۱

تعداد سوالات	ساعت شروع	مدت آزمون (دقیقه)
۵۰	۰۸:۰۰	۱۱۰

نام و نام خانوادگی :

شماره پرونده:

استان:

کد ملی:

منطقه:

نام پدر:

پایه تحصیلی:

نام مدرسه:

حوزه:



شماره سندلی

کد دفترچه

۱

توضیحات مهم

استفاده از هر نوع ماشین حساب مجاز است

- ۱- کد دفترچه شما یک است. این کد را با کدی که روی پاسخنامه نوشته شده است تطبیق دهید. در صورت وجود مغایرت، در اسرع وقت مسئول جلسه را مطلع کنید.
- ۲- بلافاصله پس از آغاز آزمون تعداد سوالات داخل دفترچه را بررسی نمایید و از وجود همه برگه های دفترچه سوالات مطمئن شوید. در صورت وجود هر گونه نقصی در دفترچه، در اسرع وقت مسئول جلسه را مطلع کنید.
- ۳- یک برگه پاسخنامه برای سوالات چند گزینه ای در اختیار شما قرار گرفته که مشخصات شما بر روی آن نوشته شده است. در صورت نادرست بودن آن، در اسرع وقت مسئول جلسه را مطلع کنید.
- ۴- کلیه جواب ها باید در پاسخنامه وارد شود. بدیهی است پاسخ های نوشته شده در دفترچه سوالات تصحیح نشده و به آن ها هیچ امتیازی تعلق نخواهد گرفت.
- ۵- نام و نام خانوادگی خود را روی کلیه صفحات دفترچه سوالات و پاسخنامه بنویسید.
- ۶- برگه پاسخنامه شما را دستگاه تصحیح می کند. پس آن را تا نکتید و تمیز نگه دارید و بعلاوه پاسخ هر پرسش را با مداد مشکی نرم در محل مربوط علامت بزنید. لطفاً خانه مورد نظر را کاملاً سیاه کنید.
- ۷- همراه داشتن هرگونه کتاب، جدول تناوبی عناصر، جزوه، یادداشت و لوازم الکترونیکی نظیر تلفن همراه، ساعت هوشمند، دستبند هوشمند و لپ تاپ ممنوع است. همراه داشتن این قبیل وسایل حتی اگر از آن استفاده نکنید یا خاموش باشد، تقلب محسوب خواهد شد.
- ۸- دفترچه سوالات باید همراه پاسخنامه به مسئولین جلسه تحویل شود.
- ۹- پاسخ درست به هر سوال ۳ امتیاز مثبت و پاسخ نادرست یک امتیاز منفی دارد.
- ۱۰- دانش آموزان پایه دهم می توانند در آزمون مرحله دوم شرکت کنند اما تنها یک بار مجاز به شرکت در دوره آموزشی تابستان و دوره های بعد از آن خواهند بود.
- ۱۱- چنانچه دانش آموز پایه دهم در دوره آموزشی تابستان پذیرفته شود اما از شرکت در این دوره انصراف دهد، امتیاز وی برای دوره تابستان سال بعد حفظ نمی شود.

۱. قانون نسبت‌های معین با کدام یک از اصول نظریه دالتون هم‌خوانی دارد؟

- (۱) وقتی اتم‌های دو یا بیش از دو عنصر با هم ترکیب شوند، ترکیبات شیمیایی تشکیل می‌شود.
 (۲) هر عنصر از ذرات ریزی به نام اتم تشکیل شده است.
 (۳) تمام اتم‌های یک عنصر یکسان هستند.
 (۴) اتم‌ها نه از بین می‌روند و نه به وجود می‌آیند.

۲. در آزمایش پرتو کاتدی برای مطالعه الکترون، نسبت بار به جرم برای الکترون چه رابطه‌ای با شدت میدان مغناطیسی (H) دارد؟

باشگاه طلایی‌ها

$$\frac{1}{H} \quad (۱) \quad H \quad (۲) \quad H^2 \quad (۳) \quad \frac{1}{H^2} \quad (۴)$$

۳. در آزمایش میلیکان برای تعیین بار الکترون، سرعت سقوط قطره در میدان الکتریکی به ترتیب چه رابطه‌ای با شعاع قطره و مقاومت هوا دارد؟

- (۱) معکوس، مستقیم
 (۲) مستقیم، مستقیم
 (۳) معکوس، معکوس
 (۴) مستقیم، معکوس

۴. یک یون هیدروژن-مانند هسته‌ای با بار $Z > 1$ و یک الکترون دارد. مطابق نظریه بوهر انرژی هر مدار بوهر به صورت زیر است:

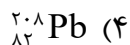
$$E_n = -k \frac{Z^2}{n^2} \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

n عدد کوانتومی و k انرژی یونش حالت پایه اتم هیدروژن است. در صورتی که حد همگرایی سری لیمان اتم هیدروژن متناظر با فرکانس $1.0^{15} \times 3/287$ هرتز باشد، k بر حسب $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ کدام است؟

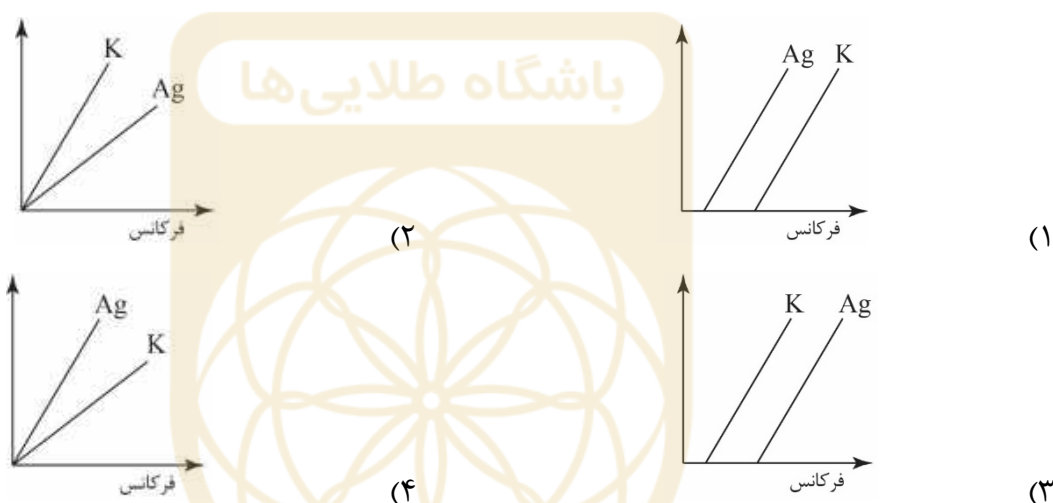
$$h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$$

- (۱) ۱۲۱۳ (۲) ۱۳۱۲ (۳) ۱۳۲۱ (۴) ۲۱۱۳

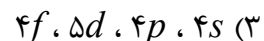
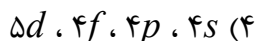
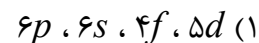
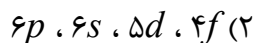
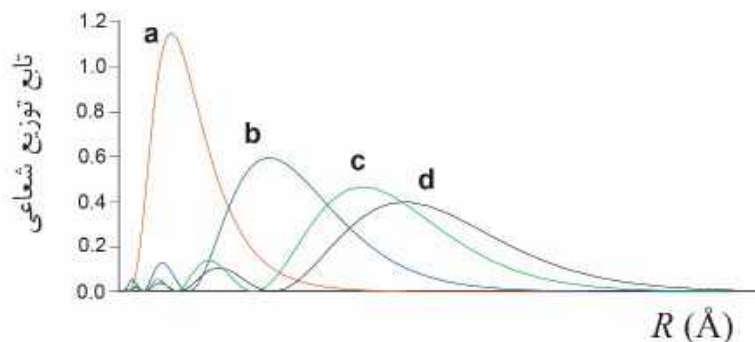
۵. عنصر اورانیم در طبیعت به صورت مخلوطی از ^{238}U درصد ۹۹/۲۸ و ^{235}U درصد ۰/۷۲ وجود دارد. ^{238}U طی چند مرحله به ایزوتوپی از سرب تبدیل می‌شود و طی این فرایند ۸ ذره آلفا (α) ساطع می‌شود. در این فرایند کدام ایزوتوپ سرب تشکیل می‌شود؟



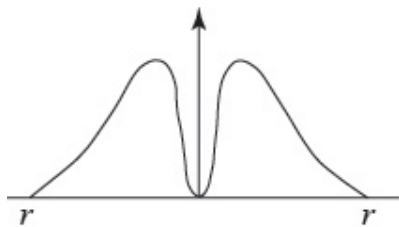
۶. کدام نمودار انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها را برحسب فرکانس در اثر فوتوالکتریک برای فلز پتاسیم و نقره درست نشان می‌دهد؟



۷. نمودار زیر تابع توزیع شعاعی را برای یون Sm^{3+} نشان می‌دهد. a ، b ، c و d به ترتیب از راست به چپ نشان‌دهنده‌ی کدام اوربیتال‌ها هستند؟ (عدد اتمی Sm برابر ۶۲ است.)



۸. شکل زیر برای اوربیتال های p نشان دهنده چیست؟ (ψ تابع موج اوربیتال است که از حل معادله شرودینگر به دست می آید).



(۴) $\frac{1}{\psi^2}$

(۳) ψ

(۲) $\frac{1}{\psi}$

(۱) ψ^2

۹. کدام گزینه ترتیب نفوذپذیری اوربیتال های اتمی را بهتر نشان می دهد؟

(۲) $f > d > p > s$

(۱) $s > p > d > f$

(۴) $s = p > d = f$

(۳) $f = d > p = s$

۱۰. در نظریه VSEPR شکل مولکول ها با استفاده از موقعیت گروه های پیوندی و ناپیوندی تعیین می شود. جاهای خالی در مراحل تعیین شکل مولکولی در این روش از راست به چپ در کدام گزینه آمده است؟



(۱) فرمول مولکولی، فرمول ساختاری، زاویه های دوجهی

(۲) فرمول تجربی، فرمول مولکولی، زاویه های پیوندی

(۳) فرمول تجربی، آرایش گروه های الکترونی، زاویه های دوجهی

(۴) فرمول مولکولی، آرایش گروه های الکترونی، زاویه های پیوندی

۱۱. در آرایش الکترونی مولکولی C_2 ، N_2 ، O_2 و F_2 در اوربیتال مولکولی σ_{2p} هر مولکول چند الکترون وجود دارد؟

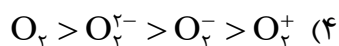
(۴) صفر، ۲، ۲، ۲

(۳) صفر، صفر، ۲، ۲

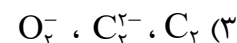
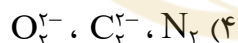
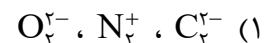
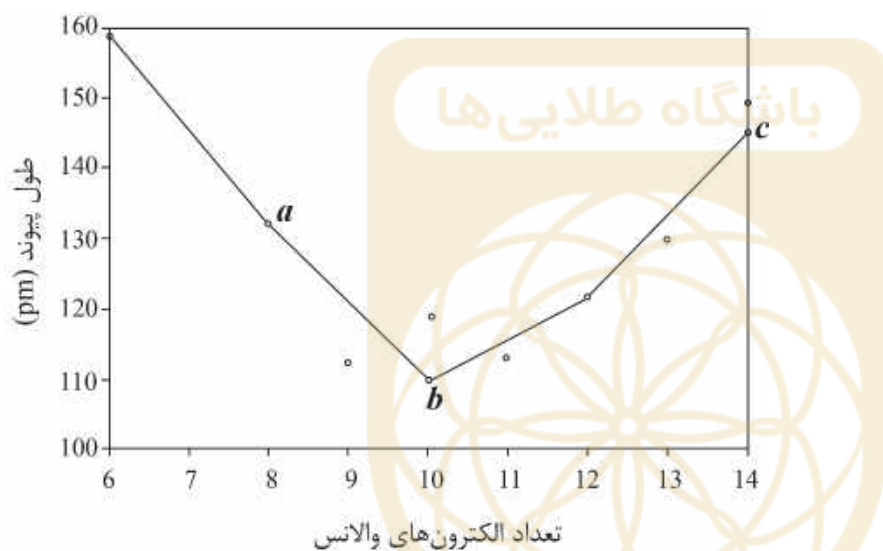
(۲) ۲، ۲، ۲، ۲

(۱) ۲، ۲، صفر، صفر

۱۲. کدام گزینه برای مقایسه انرژی‌های پیوند درست است؟



۱۳. نمودار داده‌شده طول پیوند برحسب pm را برای گونه‌های C_2 , N_2 , N_2^+ , C_2^- , O_2 , O_2^+ , O_2^- , F_2 و O_2^{2-} نشان می‌دهد. نقاط a , b , c به ترتیب مربوط به کدام گونه‌هاست؟ (عدد اتمی C, N, O و F به ترتیب ۶, ۷, ۸ و ۹ است.)



۱۴. کدام عبارت برای گازهای حقیقی درست است؟

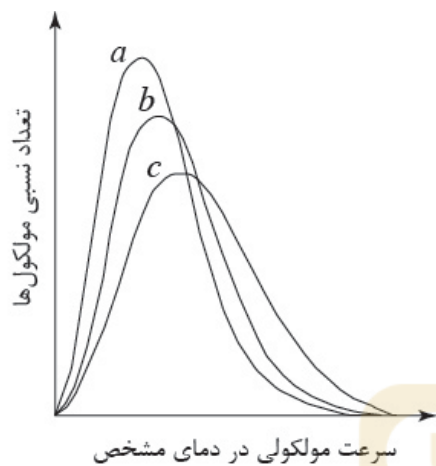
(۱) $\frac{pV}{RT} > 1$: تأثیر حجم‌های مولکولی غالب است؛ $\frac{pV}{RT} < 1$: تأثیر دافعه‌های بین‌مولکولی غالب است.

(۲) $\frac{pV}{RT} < 1$: تأثیر حجم‌های مولکولی غالب است؛ $\frac{pV}{RT} > 1$: تأثیر جاذبه‌های بین‌مولکولی غالب است.

(۳) $\frac{pV}{RT} > 1$: تأثیر حجم‌های مولکولی غالب است؛ $\frac{pV}{RT} < 1$: تأثیر جاذبه‌های بین‌مولکولی غالب است.

(۴) $\frac{pV}{RT} < 1$: تأثیر حجم‌های مولکولی غالب است؛ $\frac{pV}{RT} > 1$: تأثیر دافعه‌های بین‌مولکولی غالب است.

۱۵. شکل زیر تعداد نسبی مولکول‌های با سرعت مشخص را بر حسب سرعت در دمای یکسان نشان می‌دهد. نمودارهای a ، b و c به ترتیب از راست به چپ مربوط به کدام گازها هستند؟



- O_2, H_2O, N_2 (۴) H_2O, N_2, O_2 (۳) O_2, N_2, H_2O (۲) H_2O, O_2, N_2 (۱)

۱۶. ترکیبی از کلر و فلوئور با فرمول ClF_x در دمای $75^\circ C$ با اورانیم واکنش می‌دهد. بر اثر واکنش مقدار معینی از این ترکیب با اورانیم، $5/63$ گرم اورانیم هگزاfluورید و 457 mL کلرfluورید در دمای $75^\circ C$ و فشار $3/00 \text{ atm}$ تشکیل می‌شود. مقدار x کدام است؟

(U: $238/03$, F: $19/00 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

- ۳ (۴) ۷ (۳) ۵ (۲) ۴ (۱)

۱۷. تیازاب سلطانی (مخلوطی از هیدروکلریک اسید و نیتریک اسید با نسبت حجمی سه به یک) تنها حلالی است که می‌تواند طلا را حل کند. فراورده‌های حاصل از این واکنش عبارتند از $HAuCl_4(aq)$ ، $NO(g)$ و $H_2O(l)$. برای واکنش با 25 گرم طلا، چند میلی‌لیتر هیدروکلریک اسید $12 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ و چند میلی‌لیتر HNO_3 $16 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ لازم است؟ (اعداد گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید).

(Au: $197 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

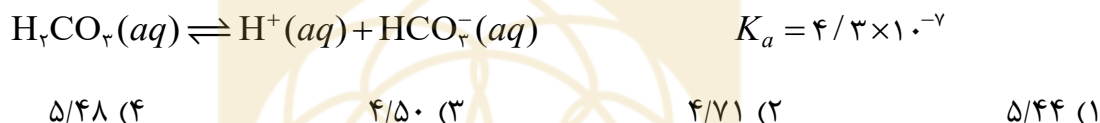
- $7/9$ و $48/2$ (۴) $10/5$ و $48/2$ (۳) $7/9$ و $42/3$ (۲) $10/5$ و $42/3$ (۱)

۱۸. غلظت هیدروکلریک اسید در اسید معده تقریباً $0.02 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ است. یک قرص ضداسید به جرم تقریبی 330 mg دارای 41% منیزیم هیدروکسید، $36/2\%$ سدیم هیدروژن کربنات و $22/8\%$ سدیم کلرید است. این قرص با چند لیتر از اسید معده به‌طور کامل واکنش می‌دهد؟

(Mg: 24 , H: 1 , O: 16 , Na: 23 , C: $12 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

- (۱) 0.5 (۲) 0.1 (۳) 0.3 (۴) 0.8

۱۹. طی 40 سال اخیر میزان CO_2 موجود در جو زمین از حدود 315 ppm به 380 ppm رسیده است. با فرض اینکه در هوای سالم امروزی pH باران برابر $5/40$ باشد، pH باران در هوای سالم 40 سال قبل چه مقدار بوده است؟ فرض کنید که تمام CO_2 حل‌شده به‌صورت H_2CO_3 درآمده باشد و تنها عامل مؤثر بر pH آب باران، واکنش زیر باشد:



۲۰. به 0.350 L محلول $0.500 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ HBr مقداری جامد Zn(OH)_2 افزوده می‌شود و مخلوط واکنش به‌خوبی به‌هم زده می‌شود. کاغذ pH در این محلول سرخ‌رنگ می‌شود. در ادامه $88/5 \text{ mL}$ محلول سود سوزآور با غلظت $0.500 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ به محلول اضافه می‌شود. کاغذ pH در محلول نهایی تغییر رنگ نمی‌دهد. جرم اولیه Zn(OH)_2 کدام است؟

(Zn(OH)_2 : $99/41 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

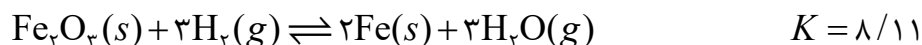
- (۱) $13/02$ (۲) $14/82$ (۳) $7/41$ (۴) $6/50$

۲۱. کاپروئیک اسید با فرمول شیمیایی $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{COOH}$ به مقدار کمی در روغن پالم وجود دارد. غلظت محلول سیرشده‌ی این اسید $11/00 \text{ g}\cdot\text{L}^{-1}$ و pH آن برابر $2/94$ است. K_a این اسید کدام است؟

($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{COOH}$: $116/16 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

- (۱) $1/4 \times 10^{-5}$ (۲) $1/2 \times 10^{-5}$ (۳) $1/4 \times 10^{-4}$ (۴) $1/2 \times 10^{-4}$

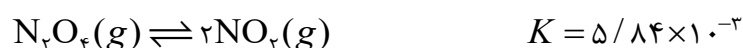
۲۲. تعادل زیر در دمایی معین برقرار شده است:



در این دما درصد H_2 واکنش‌نکرده کدام است؟

- (۱) ۲۲/۲ (۲) ۴۴/۲ (۳) ۱۱/۱ (۴) ۳۳/۲

۲۳. در محفظه‌ای به حجم ۲/۰۰ L، مقدار ۴/۰۰ گرم N_2O_4 تا برقراری تعادل زیر تجزیه می‌شود:

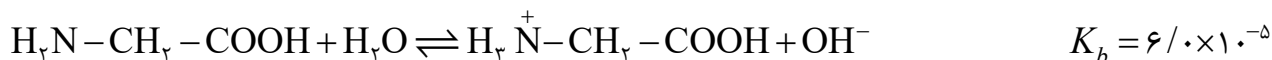
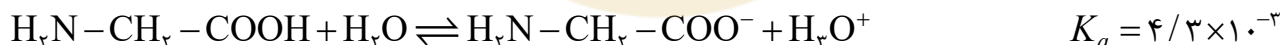


اگر حجم محفظه سریع به نصف کاهش یابد، غلظت تعادلی جدید N_2O_4 و NO_2 به ترتیب از راست به چپ کدام است؟

(N_2O_4 : $92 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

- (۱) ۰/۰۴۲ ، ۰/۰۲۵۱ (۲) ۰/۰۳۶ ، ۰/۰۱۴۵ (۳) ۰/۰۴۸ ، ۰/۰۲۴۵ (۴) ۰/۰۳۲ ، ۰/۰۱۲۸

۲۴. بر اثر حل شدن آمینواسید گلی‌سین در آب در دمای 25°C تعادل‌های زیر برقرار می‌شود:



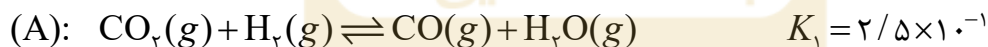
ثابت تعادل واکنش $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{N}^+-\text{CH}_2-\text{COO}^-$ در دمای یادشده به‌طور تقریبی کدام است؟

- (۱) $4/8 \times 10^6$ (۲) $2/6 \times 10^6$ (۳) $2/6 \times 10^7$ (۴) $4/8 \times 10^7$

۲۵. امروزه استفاده از سوخت‌های سنتزی بر پایه‌ی CO_2 در حال توسعه است. فرض کنید 0.1 mol از CO و 0.1 mol بخار آب به ظرفی 20 لیتری در دمای 900°C اضافه شود و در نتیجه‌ی واکنش آنها، CO_2 و H_2 به دست آید. در صورتی که در لحظه‌ی تعادل، $[\text{CO}] = 2/24 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ باشد، فشار کل در ظرف در حال تعادل بر حسب اتمسفر کدام است؟

- (۱) 0.48 (۲) $1/56$ (۳) 0.96 (۴) $2/28$

۲۶. دانش‌آموزی از دو ظرف در بسته‌ی A و B برای انجام یک آزمایش استفاده می‌کند. ظرف A با مخلوطی از CO_2 و H_2 به نسبت $1:1$ و ظرف B با پروپان پر شده است. هر دو ظرف در فشار ثابت تا 527°C گرم می‌شود. در این شرایط واکنش‌های به تعادل رسیده‌ی زیر انجام می‌شود:



دانش‌آموز متوجه می‌شود که فشار در دو ظرف یکسان و مقدار پروپان در ظرف B برابر 80 درصد حجمی است. فشار کل در ظرف B کدام است؟

- (۱) 692 kPa (۲) 721 kPa (۳) 583 kPa (۴) 891 kPa

۲۷. Na_2SiF_6 کریستالی کامل است که در سال 2011 از آن برای محاسبه دقیق عدد آووگادرو استفاده شده است. با حرارت دادن این کریستال در دماهای بالای 300°C ، یک جامد کریستالی سفیدرنگ (A) و یک گاز بی‌رنگ (B) آزاد می‌شود. مواد A ، B و شکل هندسی مولکول‌های B به ترتیب کدامند؟

- (۱) Na ، SiF_6 ، هشت‌وجهی (۲) NaF ، SiF_6 ، هشت‌وجهی
(۳) Na ، SiF_4 ، چهاروجهی (۴) NaF ، SiF_4 ، چهاروجهی

۲۸. کدام یک از گزینه‌های زیر باز قوی‌تری محسوب می‌شود؟

- (۱) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (۲) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ (۳) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ (۴) $\text{Al}(\text{OH})_3$

۲۹. برای تیتراسیون ۱۰ میلی‌لیتر محلول H_2Y^{2-} با غلظت $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ، به این محلول 10 mmol کلسیم کلرید جامد اضافه و حل می‌شود. سپس محلول تا تغییر رنگ شناساگر فنل فتالین با سود $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ تیتراسیون می‌شود. اگر نقطه‌ی تغییر رنگ شناساگر حدود $\text{pH} = 8.7$ در نظر گرفته شود، حجم سود مصرفی برای مشاهده‌ی تغییر رنگ چقدر است؟

$$pK_1(H_2Y^{2-}) = 6.2, \quad pK_2(H_2Y^{2-}) = 10.3, \quad pK_c(CaY^{2-}) = 10.7$$

(۱) ۱۰ میلی‌لیتر (۲) ۲۵ میلی‌لیتر (۳) ۲۰ میلی‌لیتر (۴) ۱۵ میلی‌لیتر

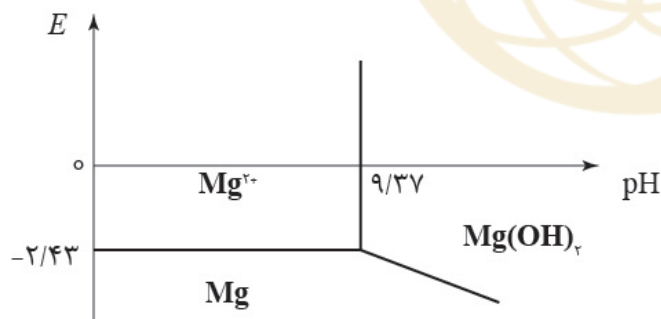
۳۰. عناصر زیر برحسب پتانسیل اکسایش مرتب شده‌اند. کدام یک از عناصر در جای درست خود قرار نگرفته است؟

باشگاه طلایی‌ها

Li – K – Al – Fe – Cd – Co – H_v – Pb – Cu – Hg – Pd – Pt – Au

Cu (۴) Pb (۳) Fe (۲) Hg (۱)

۳۱. در شکل زیر وابستگی پتانسیل ردوکس (E) به pH برای منیزیم در دمای 298 K نشان داده شده است (غلظت یون Mg^{2+} برابر $0.2 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ است). پتانسیل استاندارد جفت Mg^{2+}/Mg و حاصل ضرب حلالیت $Mg(OH)_2$ در کدام گزینه آمده است؟



(۲) $2/1 \times 10^{-10}$ ، $-2/43 \text{ V}$

(۱) $5/1 \times 10^{-10}$ ، $-2/83 \text{ V}$

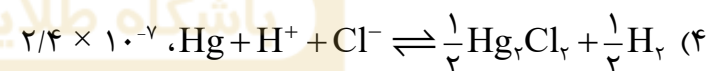
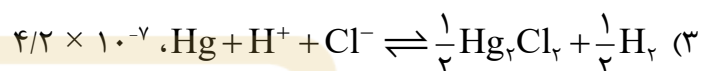
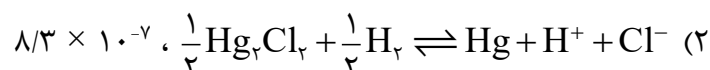
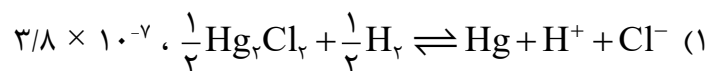
(۴) $1/1 \times 10^{-11}$ ، $-2/38 \text{ V}$

(۳) $3/0 \times 10^{-11}$ ، $-2/17 \text{ V}$

۳۲. با توجه به داده‌های زیر، معادله موازنه‌شده‌ی پیل تشکیل‌شده و حلالیت Hg_2Cl_2 برحسب $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ به ترتیب کدام است؟ (ثابت فارادی (F) برابر با 96500 کولن بر مول است و $R = 8/314 \text{ J}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$).

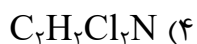
$$E^\circ([\text{Hg}_2]^{2+} / \text{Hg}) = 0.789 \text{ V}$$

$$E^\circ(\text{Hg} / \text{Hg}_2\text{Cl}_2(s) / \text{Cl}^-) = 0.268 \text{ V}$$

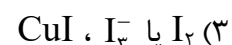
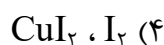
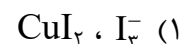


۳۳. مقدار $7/40$ گرم از نمونه‌ای شامل کربن، هیدروژن، نیتروژن و کلر در مقدار اضافی اکسیژن می‌سوزد و $11/05$ گرم CO_2 و $2/26$ گرم H_2O می‌دهد. نمونه دیگری از این ترکیب با جرم $5/24$ گرم شامل $2/10$ گرم کلر است. فرمول تجربی این ترکیب کدام است؟

(C: 12 , Cl: $35/5$, N: $14 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)



۳۴. برای تشخیص وجود مس در محلولی شامل یون‌های Cu^{2+} ، پتاسیم یدید اضافه می‌شود. رنگ محلول قهوه‌ای مایل به زرد می‌شود و یک رسوب خاکستری مایل به سفید تشکیل می‌شود. عامل رنگ محلول و رسوب تشکیل‌شده به ترتیب از راست به چپ کدامند؟



۳۵. چند عبارت از عبارتهای زیر درست است؟

- فشار، حجم، انرژی درونی (E) و آنتالپی (H) تابع حالت‌اند.
- ΔH همان گرمای مبادله‌شده در فشار ثابت (q_p) است.
- گرماسنج بمبی ΔE را اندازه‌گیری می‌کند.
- در یک فرایند هم‌حجم $\Delta E = q_v$ است.
- ظرفیت گرمایی در فشار ثابت کمتر از ظرفیت گرمایی در حجم ثابت است.

(۱) دو (۲) پنج (۳) سه (۴) چهار

۳۶. چند عبارت از عبارتهای زیر درست است؟

- قانون هس همان قانون اول ترمودینامیک برای واکنش‌های ترموشیمیایی است.
- قانون هس برای جمع‌زنی گرما در فشار ثابت است.
- تغییر آنتالپی یک فرایند کلی با مجموع تغییرات آنتالپی مراحل منفرد آن برابر است.
- قانون هس نتیجه‌ی تابع حالت بودن آنتالپی است.

(۱) چهار (۲) دو (۳) سه (۴) یک

۳۷. وابستگی دمایی فشار بخار SO_2 جامد از رابطه $\log p = 10.5916 - \frac{1871}{T}$ و برای SO_2 مایع از رابطه

$\log p = 8.3186 - \frac{1425}{T}$ تبعیت می‌کند (در هر دو رابطه p برحسب تور و دما برحسب کلوین است). فشار

برحسب تور و دمای نقطه سه‌گانه SO_2 برحسب کلوین در کدام گزینه آمده است؟

(۱) ۱۸۳/۶ ، ۱۲/۳ (۲) ۱۹۶/۳ ، ۱۱/۵

(۳) ۲۰۲/۵ ، ۱۳/۱ (۴) ۱۷۲/۹ ، ۸/۹۳

۳۸. دو بشر یکی حاوی آب خالص و دیگری حاوی محلول NaCl غلیظ در یک ظرف دربسته قرار داده می‌شود. با گذاشتن زمان، کدام جمله درباره این دو بشر درست است؟

(۱) حجم محلول کم و حجم آب زیاد می‌شود.

(۲) حجم محلول زیاد و حجم آب خالص کم می‌شود.

(۳) حجم محلول و آب ثابت باقی می‌ماند.

(۴) به تناوب حجم هر کدام زیاد و کم می‌شود.

۳۹. محلول‌های «متانول و آب»، «بنزن و متانول»، «آب و اتیل استات»، «هگزان و هپتان» و «آب و

هیدروکلریک اسید» به ترتیب چه انحرافی از قانون راولت نشان می‌دهند؟

(۱) منفی، منفی، مثبت، منفی، مثبت

(۲) بدون انحراف، مثبت، مثبت، مثبت، مثبت، منفی

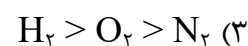
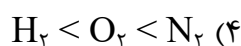
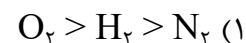
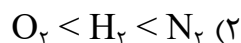
(۳) مثبت، مثبت، بدون انحراف، مثبت، منفی

(۴) مثبت، مثبت، بدون انحراف، منفی

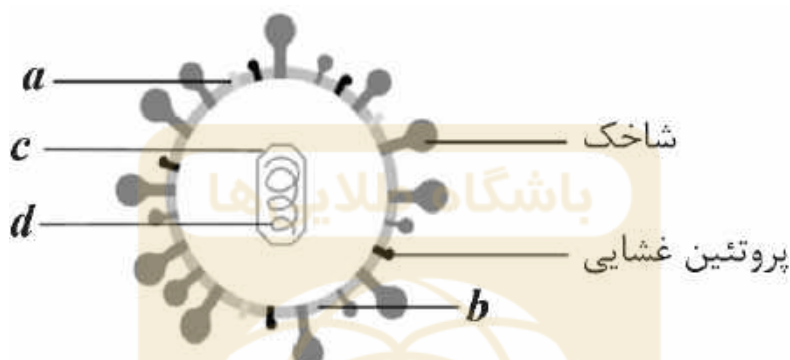
۴۰. در جدول زیر ثابت هنری برای چند گاز در آب در دمای 20°C داده شده است:

گاز	ثابت هنری ($\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{atm}^{-1}$)
اکسیژن	$1/3 \times 10^{-3}$
نیتروژن	$7/0 \times 10^{-4}$
هیدروژن	$8/5 \times 10^{-4}$

کدام گزینه درباره حلالیت این گازها در آب درست است؟



۴۱. شکل زیر ویروسی از خانواده کروناویروس‌ها را نشان می‌دهد. این ویروس ذره‌ای کروی است که چند شاخک از آن بیرون زده است. هر ذره ویروس چهار پروتئین ساختاری دارد که عبارتند از پروتئین‌های شاخکی (S)، پوششی (E)، غشایی (M) و نوکلئوکپسیدی (N). وظیفه N نگهداشتن RNA در مرکز ویروس است. اطراف N یک پوشش ویروسی است. این پوشش شامل یک دولایه لیپیدی است که پروتئین‌های غشایی، پوششی و شاخکی به آن متصل‌اند. شاخک‌ها مسئول متصل کردن ویروس به غشا سلول میزبان هستند. با این توضیحات صابون روی کدام بخش از ویروس مؤثر است؟



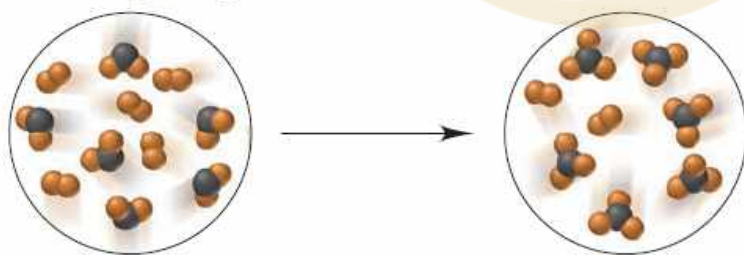
b (۲)

a (۱)

d (۴)

c (۳)

۴۲. واکنش شیمیایی بین AB_2 و B_2 به صورت زیر نمایش داده می‌شود. اگر در ابتدا $3/0$ مول B_2 و $5/0$ مول AB_2 موجود باشد، پس از انجام واکنش چند مول واکنشگر اضافی در ظرف باقی می‌ماند؟



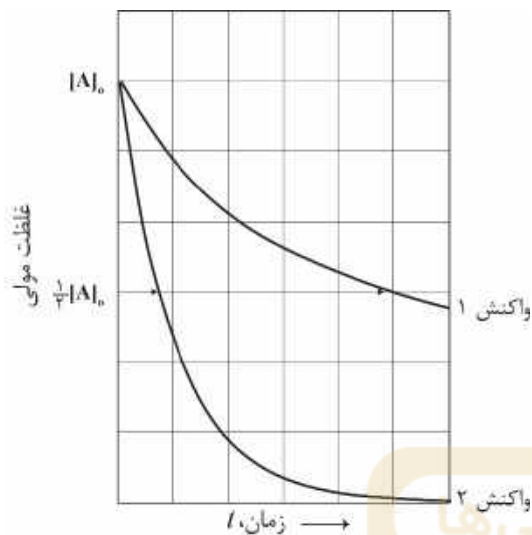
$0/35$ (۴)

$0/50$ (۳)

$0/75$ (۲)

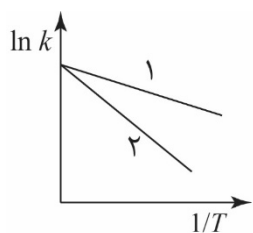
$0/25$ (۱)

۴۳. کدام مقایسه برای دو واکنش مرتبه اول نشان داده شده در نمودار زیر درست است؟

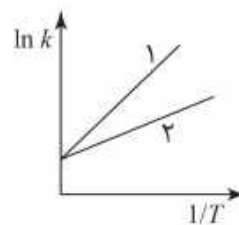


- (۱) واکنش $k_2 < k_1$ و واکنش $t_{1/2}(2) < t_{1/2}(1)$ (واکنش $t_{1/2}(1) < t_{1/2}(2)$)
 (۲) واکنش $k_2 > k_1$ و واکنش $t_{1/2}(2) < t_{1/2}(1)$ (واکنش $t_{1/2}(1) < t_{1/2}(2)$)
 (۳) واکنش $k_2 < k_1$ و واکنش $t_{1/2}(2) > t_{1/2}(1)$ (واکنش $t_{1/2}(1) > t_{1/2}(2)$)
 (۴) واکنش $k_2 > k_1$ و واکنش $t_{1/2}(2) > t_{1/2}(1)$ (واکنش $t_{1/2}(1) > t_{1/2}(2)$)

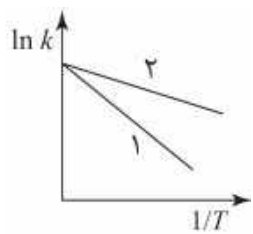
۴۴. دو واکنش با دو انرژی فعال‌سازی متفاوت را در نظر بگیرید که انرژی فعال‌سازی برای واکنش ۱ بیشتر از واکنش ۲ است. کدام نمودار وابستگی ثابت سرعت (k) به دما را برای این دو واکنش بهتر نشان می‌دهد؟



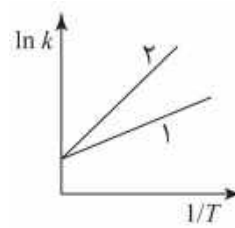
(۲)



(۱)

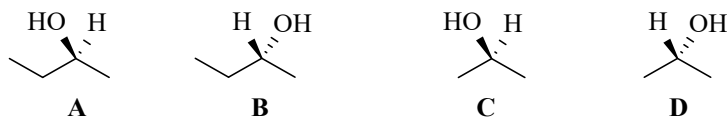


(۴)

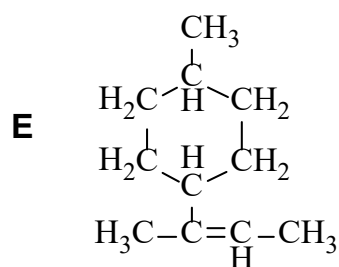


(۳)

۴۵. به ترکیبات زیر دقت کنید:



در **A** و **B** که فرمول بسته یکسان دارند، نحوه اتصال اتم‌ها یکسان است، اما آرایش فضایی اتم‌ها یا گروه‌ها متفاوت است؛ یعنی نسبت به هم ایزومرهای فضایی هستند. از طرف دیگر **C** و **D** نمایش یک ترکیب یکسان از دو زاویه مختلف هستند. با استفاده از اطلاعات داده شده و نحوه آرایش فضایی اتم‌ها یا گروه‌ها، چند ساختار برای **E** (شکل زیر) می‌توان رسم کرد که نسبت به هم ایزومر فضایی باشند؟



۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

(۱) بیشتر از ۴

۴۶. وقتی یک اتم نیتروژن در ترکیب **A** با ایزوتوپ ^{15}N علامت‌گذاری می‌شود، فقط یک ترکیب **A*** بدست می‌آید. آبکافت ترکیب **A*** که در ساختار آن پیوند آمیدی وجود دارد در دو شرایط مختلف (الف) و (ب) بررسی می‌شود. در شرایط (الف)، بعد از آبکافت کامل **A***، فقط ترکیب‌های **B** و **B*** با ساختار یکسان و فرمول بسته $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$ به دست می‌آید که فقط **B*** ایزوتوپ نیتروژن دارد. از آبکافت **A*** در شرایط (ب)، سه ترکیب با فرمول بسته یکسان و ساختار یکسان به دست می‌آید که همگی دارای ایزوتوپ نیتروژن، اما در موقعیت‌های متفاوت هستند. چند ساختار برای **A** می‌توان رسم کرد؟ (ایزومرهای فضایی مورد نظر نیست؛ وجود ایزوتوپ نیتروژن هیچ اثری بر انجام واکنش آبکافت ندارد.)

۴ (۴) بیشتر از ۳

۳ (۳)

۱ (۲)

(۱) ۲

۴۷. برای ترکیب غیرحلقوی **A** با فرمول بسته $C_2H_4N_2$ اگر یکی از اتم‌های هیدروژن با دوتریم جایگزین شود، سه ایزومر ساختاری بدست می‌آید. چند ساختار برای **A** می‌توان رسم کرد؟ (ایزومرهای فضایی مورد نظر نیست.)

- (۱) ۳ (۲) ۲ (۳) ۴ (۴) بیشتر از ۴

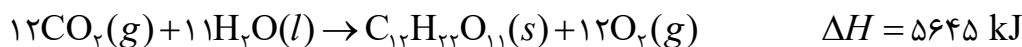
۴۸. در اثر آبکافت ترکیب خالص **A** با فرمول بسته $C_7H_{12}O_2$ که در ساختار آن گروه عاملی استری وجود دارد، ترکیب **B** با فرمول بسته $C_7H_{14}O_3$ به دست می‌آید. **B** در اثر واکنش اکسایش با یک اکسنده‌ی مناسب به ترکیب **C** با فرمول بسته $C_7H_{12}O_4$ تبدیل می‌شود. از واکنش یک مول **C** با یک مول اتانول با در نظر گرفتن ایزومرهای فضایی فقط یک ترکیب تشکیل می‌شود. با لحاظ کردن ایزومرهای فضایی چند ساختار برای **A** وجود خواهد داشت؟

- (۱) بیشتر از ۴ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۴۹. از آبکافت پیوند آمیدی در ترکیبی با فرمول بسته $C_{13}H_8Br_3NO$ دو ترکیب آروماتیک **A** و **B** به دست می‌آید. از واکنش یک مول **A** با یک مول استیک انیدرید ($CH_3COOCOCH_3$) در شرایط مناسب، ترکیبی با فرمول بسته C_8H_8BrNO به دست می‌آید و فقط یک مول استیک اسید (CH_3COOH) آزاد می‌شود. چند ساختار برای **B** امکان‌پذیر است؟

- (۱) ۶ (۲) ۴ (۳) ۵ (۴) بیشتر از ۶

۵۰. نور خورشید به‌ازای هر متر مربع، انرژی‌ای معادل $1/0 \text{ kW}$ فراهم می‌کند ($1 \text{ W} = 1 \text{ J}\cdot\text{s}^{-1}$). گیاهان طی یک ساعت به‌ازای یک متر مربع دریافت انرژی حدود $0/2$ گرم ساکاروز مطابق معادله زیر تولید می‌کنند:



چند درصد از نور خورشید صرف تولید ساکاروز می‌شود؟

($C_{12}H_{22}O_{11}$: $342/3 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

- (۱) $0/92$ (۲) $0/82$ (۳) $1/25$ (۴) $1/85$

لطفا در این کادر چیزی ننویسید.

مسئله شماره ۲۱، گزینه صحیح ۱ است.

[Handwritten signature]

۹۹,۴/۲

مطابق توضیحات دفترچه تکمیل شود.

کد دفترچه



غلط

صحیح

لطفا گزینه را به صورت کامل و فقط با مداد مشکی نرم پر کنید.

۱	<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"/>
۳	<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"/>
۵	<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"/>
۷	<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"/>
۹	<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"/>

۲۱	<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"/>
۲۳	<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"/>
۲۵	<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"/>
۲۷	<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"/>
۲۹	<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"/>

۴۱	<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"/>
۴۳	<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"/>
۴۵	<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"/>
۴۷	<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"/>
۴۹	<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"/>

۶۱	<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"/>
۶۳	<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"/>
۶۵	<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"/>
۶۷	<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"/>
۶۹	<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"/>

۱۱	<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"/>
۱۳	<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"/>
۱۵	<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"/>
۱۷	<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"/>
۱۹	<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"/>

۳۱	<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"/>
۳۳	<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"/>
۳۵	<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"/>
۳۷	<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"/>
۳۹	<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"/>

۵۱	<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"/>
۵۳	<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"/>
۵۵	<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"/>
۵۷	<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"/>
۵۹	<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"/>

۷۱	<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"/>
۷۳	<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"/>
۷۵	<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"/>
۷۷	<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"/>
۷۹	<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"/>

محل امضاء

اینجانب فرزند با کد ملی

مطابقت اطلاعات مندرج در پاسخ برگ را با مشخصات خود تایید می نمایم.