

راهنمای استفاده از کتاب

برای کسب بهترین نتیجه در امتحانات مدرسه و کنکور گام‌های زیر را به ترتیب برای هر فصل طی کنید.

ویژگی‌های فیلم آموزشی

گام ۱

فیلم

۱. هر فصل به تعدادی قسمت تقسیم شده است.
۲. برای استفاده از فیلم‌های آموزشی هر قسمت QR-Code های صفحه بعد را اسکن کنید.
۳. در هر قسمت مطالب کتاب درسی به طور کامل تدریس شده است.

ویژگی‌های درسنامه آموزشی

گام ۲

درسنامه

۱. هر فصل به تعدادی قسمت تقسیم شده است.
۲. در هر قسمت آموزش کاملی به همراه مثال و تست ارائه شده است.
۳. آموزش ارائه شده به گونه‌ای است که دانش‌آموز را هم‌زمان برای کنکور و امتحانات آماده می‌سازد.
۴. قسمت‌هایی تحت عنوان ((یک فنجان شیمی)) و ((ویژه علاقمندان)) برای مطالعه آزاد می‌باشد.

ویژگی‌های پرسش‌های تشریحی

گام ۳

پرسش
تشریحی

۱. هر فصل به تعدادی قسمت (دقیقاً منطبق بر قسمت‌بندی گام دوم) تقسیم شده است.
۲. سوالات از ساده به دشوار و موضوعی مرتب شده‌اند.
۳. سوالات دارای پاسخ تشریحی هستند.

ویژگی‌های پرسش‌های چهارگزینه‌ای

گام ۴

تست

۱. هر فصل به تعدادی قسمت (دقیقاً منطبق بر قسمت‌بندی گام دوم و سوم) تقسیم شده است.
۲. هر قسمت نیز دارای ریزطبقه‌بندی است.
۳. تست‌ها از ساده به دشوار و موضوعی مرتب شده‌اند.
۴. تمامی تست‌های کنکور داخل و خارج از کشور قابل استفاده و منطبق بر کتاب درسی جدید آورده شده است.
۵. تست‌ها دارای پاسخ تشریحی هستند.

به جای آن‌که چندین کتاب بخوانید، کتاب‌های گاج را چندین بار بخوانید

درسنامه آموزشی

فصل اول: کیهان زادگاه الفبای هستی

- قسمت اول: چگونگی تشکیل عناصرها ۱۰
- قسمت دوم: عناصرها و ایزوتوپها ۱۴
- قسمت سوم: طبقه‌بندی عناصرها ۲۲
- قسمت چهارم: نور و شناسایی عناصرها ۳۵
- قسمت پنجم: توزیع الکترون‌ها در اتم (آرایش الکترونی) ۴۳
- قسمت ششم: عناصرها و پیوندهای شیمیایی ۵۷

فصل دوم: ردپای گازها در زندگی

- قسمت اول: زمین و لایه‌های گازی اطراف آن ۷۰
- قسمت دوم: اکسیژن، گازی واکنش پذیر در هواکره ۷۶
- قسمت سوم: ساختار لوویس ۸۲
- قسمت چهارم: اکسیدها در فراورده‌های سوختن ۸۷
- قسمت پنجم: رفتار اکسیدهای فلزی و نافلزی ۸۹
- قسمت ششم: واکنش‌های شیمیایی و قانون پایستگی جرم ۹۳
- قسمت هفتم: چه بر سر هواکره می‌آوریم؟ ۹۸
- قسمت هشتم: رفتار گازها ۱۰۷

فصل سوم: آب، آهنگ زندگی

- قسمت اول: آب، آهنگ زندگی ۱۱۹
- قسمت دوم: غلظت ۱۲۸
- قسمت سوم: آیا نمک‌ها به یک اندازه در آب حل می‌شوند؟ ۱۴۰
- قسمت چهارم: رفتار آب و دیگر مولکول‌ها در میدان الکتریکی ۱۵۰
- قسمت پنجم: آب و دیگر حلال‌ها ۱۶۱
- قسمت ششم: ردپای آب در زندگی ۱۷۲

FILM

فصل اول: کیهان زادگاه الفبای هستی

- قسمت اول: چگونگی تشکیل عناصرها 50 min
- قسمت دوم: عناصرها و ایزوتوپها 135 min
- قسمت سوم: طبقه‌بندی عناصرها 184 min
- قسمت چهارم: نور و شناسایی عناصرها 48 min
- قسمت پنجم: توزیع الکترون‌ها در اتم (آرایش الکترونی) 147 min
- قسمت ششم: عناصرها و پیوندهای شیمیایی 34 min

فصل دوم: ردپای گازها در زندگی

- قسمت اول: زمین و لایه‌های گازی اطراف آن 117 min
- قسمت دوم: اکسیژن، گازی واکنش پذیر در هواکره 98 min
- قسمت سوم: ساختار لوویس 105 min
- قسمت چهارم: اکسیدها در فراورده‌های سوختن 17 min
- قسمت پنجم: رفتار اکسیدهای فلزی و نافلزی 18 min
- قسمت ششم: واکنش‌های شیمیایی و قانون پایستگی جرم 133 min
- قسمت هفتم: چه بر سر هواکره می‌آوریم؟ 97 min
- قسمت هشتم: رفتار گازها 492 min

فصل سوم: آب، آهنگ زندگی

- قسمت اول: آب، آهنگ زندگی 90 min
- قسمت دوم: غلظت 204 min
- قسمت سوم: آیا نمک‌ها به یک اندازه در آب حل می‌شوند؟ 87 min
- قسمت چهارم: رفتار آب و دیگر مولکول‌ها در میدان الکتریکی 67 min
- قسمت پنجم: آب و دیگر حلال‌ها 78 min
- قسمت ششم: ردپای آب در زندگی 51 min

پرسش‌های چهارگزینه‌ای

فصل اول: کیهان زادگاه الفبای هستی

- قسمت اول: چگونگی تشکیل عناصرها ۱۷۷
- قسمت دوم: عناصرها و ایزوتوپها ۱۷۹
- قسمت سوم: طبقه‌بندی عناصرها ۱۸۲
- قسمت چهارم: نور و شناسایی عناصرها ۱۸۸
- قسمت پنجم: توزیع الکترون‌ها در اتم (آرایش الکترونی) ۱۹۴
- قسمت ششم: عناصرها و پیوندهای شیمیایی ۲۰۳

فصل دوم: ردپای گازها در زندگی

- قسمت اول: زمین و لایه‌های گازی اطراف آن ۲۳۸
- قسمت دوم: اکسیژن، گازی واکنش‌پذیر در هواکره ۲۴۳
- قسمت سوم: ساختار لوویس ۲۴۶
- قسمت چهارم: اکسیدها در فراورده‌های سوختن ۲۴۹
- قسمت پنجم: رفتار اکسیدهای فلزی و نافلزی ۲۵۰
- قسمت ششم: واکنش‌های شیمیایی و قانون پایستگی جرم ۲۵۲
- قسمت هفتم: چه بر سر هواکره می‌آوریم؟ ۲۵۷
- قسمت هشتم: رفتار گازها ۲۶۲

فصل سوم: آب، آهنگ زندگی

- قسمت اول: آب، آهنگ زندگی ۲۹۵
- قسمت دوم: غلظت ۳۰۱
- قسمت سوم: آیا نمک‌ها به یک اندازه در آب حل می‌شوند؟ ۳۱۱
- قسمت چهارم: رفتار آب و دیگر مولکول‌ها در میدان الکتریکی ۳۱۸
- قسمت پنجم: آب و دیگر حلال‌ها ۳۲۳
- قسمت ششم: ردپای آب در زندگی ۳۲۹
- تست‌های کنکور سراسری ۱۴۰۰ ۳۶۶

پرسش‌های تشریحی

فصل اول: کیهان زادگاه الفبای هستی

- قسمت اول: چگونگی تشکیل عناصرها ۳۶۹
- قسمت دوم: عناصرها و ایزوتوپها ۳۷۰
- قسمت سوم: طبقه‌بندی عناصرها ۳۷۰
- قسمت چهارم: نور و شناسایی عناصرها ۳۷۱
- قسمت پنجم: توزیع الکترون‌ها در اتم (آرایش الکترونی) ۳۷۳
- قسمت ششم: عناصرها و پیوندهای شیمیایی ۳۷۵

فصل دوم: ردپای گازها در زندگی

- قسمت اول: زمین و لایه‌های گازی اطراف آن ۳۸۳
- قسمت دوم: اکسیژن، گازی واکنش‌پذیر در هواکره ۳۸۶
- قسمت سوم: ساختار لوویس ۳۸۷
- قسمت چهارم: اکسیدها در فراورده‌های سوختن ۳۸۷
- قسمت پنجم: رفتار اکسیدهای فلزی و نافلزی ۳۸۸
- قسمت ششم: واکنش‌های شیمیایی و قانون پایستگی جرم ۳۸۹
- قسمت هفتم: چه بر سر هواکره می‌آوریم؟ ۳۹۰
- قسمت هشتم: رفتار گازها ۳۹۲

فصل سوم: آب، آهنگ زندگی

- قسمت اول: آب، آهنگ زندگی ۴۰۱
- قسمت دوم: غلظت ۴۰۴
- قسمت سوم: آیا نمک‌ها به یک اندازه در آب حل می‌شوند؟ ۴۰۵
- قسمت چهارم: رفتار آب و دیگر مولکول‌ها در میدان الکتریکی ۴۰۷
- قسمت پنجم: آب و دیگر حلال‌ها ۴۰۸
- قسمت ششم: ردپای آب در زندگی ۴۰۹

فصل ۱

قسمت اول

چگونگی تشکیل عنصرها

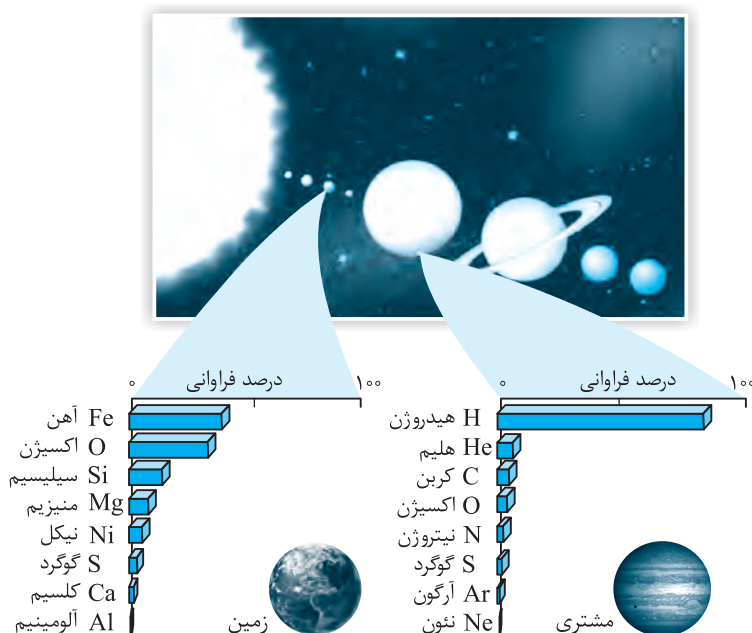
شناخت کیهان

آسمان بالای سر ما، خورشید و ستارگان از دیرباز برای انسان همواره شگفت‌انگیز و پر رمز و راز بوده است. شواهد تاریخی از جمله سنگ‌نبشته‌ها و نقاشی‌های درون غارها نشان می‌دهد که انسان اولیه با نگاه به آسمان و مشاهده ستارگان در پی فهم نظام و قانون‌مندی در آسمان بوده است. ستارگان پرفروغ با نوری که بر ما می‌تابانند، اطلاعات ارزشمندی را برای ما ارسال می‌کنند. تلاش دانشمندان برای شناخت کیهان هم‌چنان ادامه داشته است. در همین راستا دو فضایی‌ویجر ۱ و ۲ در سال ۱۹۷۷ میلادی سفر طولانی و تاریخی خود را آغاز کردند. مأموریت فضایی‌های ویجر ۱ و ۲ تهیه و ارسال **شناسنامه فیزیکی و شیمیایی** سیاره‌های مشتری، زحل، اورانوس و نپتون بوده و هدف آن شناخت بیش‌تر سامانه خورشیدی می‌باشد.

- ۱- نوع عنصرهای سازنده سیاره
- ۲- ترکیب‌های شیمیایی موجود در اتمسفر سیاره
- ۳- ترکیب درصد مواد تشکیل‌دهنده سیاره

عنصرها چگونه پدید آمدند؟

دانشمندان توانسته‌اند به کمک فرایندهایی که درون ستاره‌ها رخ می‌دهد، از روند پیدایش عنصرها اطلاعاتی به‌دست آورند. برخی سیاره‌های سامانه خورشیدی مانند مشتری از جنس گاز و برخی مانند زمین از جنس سنگ هستند. همان‌طور که در شکل زیر مشاهده می‌شود؛ سیاره‌های مشتری به‌طور عمده از گازهای **هیدروژن** و **هلیوم** متراکم تشکیل شده و این در حالی است که در کره زمین، دو عنصر **آهن** و **اکسیژن** از فراوانی بیش‌تری برخوردارند. البته لازم است یادآور شویم که در کره زمین آهن و اکسیژن اغلب به شکل ترکیب با سایر عنصرها دیده می‌شوند.

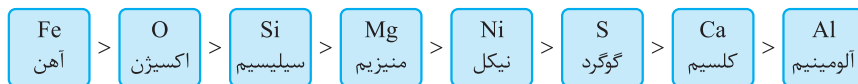


شناسنامه مشتری و زمین

نکته دو عنصر اصلی سیاره مشتری عبارتند از H (هیدروژن) و He (هلیوم) و دو عنصر اصلی کره زمین عبارتند از Fe (آهن) و O (اکسیژن).

توجه برخی سیاره‌ها با این‌که از جنس گاز هستند، ولی شدت تراکم این گازها چنان بالاست که منجر به شکل‌گیری این نوع سیاره‌ها شده است.

ترتیب فراوان‌ترین عناصرها در زمین:



ترتیب فراوان‌ترین عناصرها در مشتری:



۱- اکسیژن فراوان‌ترین عنصر در پوسته زمین است ولی فراوان‌ترین عنصر در کل کره زمین فلز آهن (Fe) می‌باشد.

۲- چگالی سیاره زمین از سیاره مشتری بیشتر است (زیرا سیاره مشتری از جنس گاز است).

۳- در بین عنصرهای فراوان زمین، ۵ عنصر فلزی (Fe, Ni, Mg, Ca, Al)، یک عنصر شبه‌فلز (Si) و ۲ عنصر نافلزی (S, O) وجود دارد.

۴- اختلاف درصد فراوانی دو عنصر فراوان‌تر در سیاره مشتری، بیش‌تر از این اختلاف در سیاره زمین است.

۵- در مقایسه فراوانی، فراوان‌ترین عنصر مشتری (هیدروژن حدود ۹۰٪) بیش‌تر از فراوان‌ترین عنصر زمین (آهن حدود ۴۰٪) است.

۶- در دمای ۲۵°C عنصرهای مشتری همگی به‌جز کربن و گوگرد گازی‌شکل هستند (کربن و گوگرد جامدند).

چند نکته در مورد
۸ عنصر فراوان
زمین و مشتری

تست: فراوان‌ترین عنصر موجود در دو سیاره مشتری و زمین به‌ترتیب از راست به چپ، کدام است؟

O - H (۴)

Fe - He (۳)

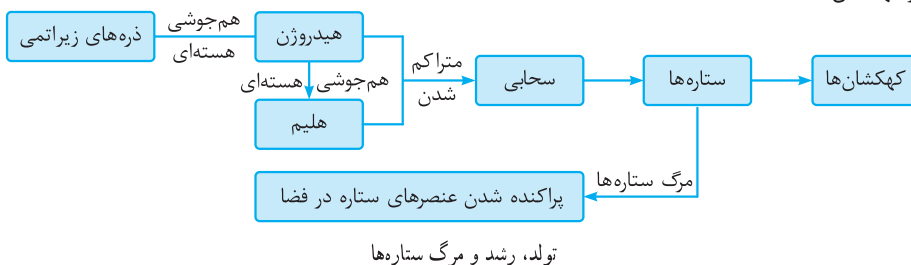
O - He (۲)

Fe - H (۱)

پاسخ: گزینه (۱) صحیح است.

آیا می‌دانید؟ **اخترشیمی:** یکی از شاخه‌های جذاب شیمی است و به مطالعه مولکول‌هایی می‌پردازد که در فضاها بین ستاره‌ها یافت می‌شوند. اخترشیمی‌دان‌ها توانسته‌اند وجود مولکول‌های گوناگونی را در مکان‌های بسیار دور ثابت کنند که تاکنون پای هیچ انسانی به آن‌جا نرسیده است. **مهبانگ (انفجار بزرگ):** برخی دانشمندان معتقدند که سرآغاز کیهان با انفجاری مهیب (مهبانگ) همراه بوده که طی آن، انرژی بسیار زیادی آزاد شده است. در شرایط مهبانگ، ابتدا ذره‌های زیراتمی مانند الکترون، نوترون و پروتون پدید آمده و سپس عنصرهای هیدروژن، هلیوم و ایزوتوپ‌های آن‌ها طی واکنش‌های هسته‌ای به‌وجود آمده‌اند.

با گذشت زمان و با کاهش دما، گازهای هیدروژن و هلیوم تولیدشده، فشرده شده و مجموعه‌های گازی به نام **سحابی** ایجاد کردند. بعدها این سحابی‌ها سبب پیدایش ستاره‌ها و کهکشان‌ها شدند.



ستاره‌ها متولد می‌شوند؛ رشد می‌کنند و پس از چندین میلیون سال نورافشانی و گرمابخشی، می‌میرند. مرگ ستاره‌ها با یک انفجار بزرگ همراه است که سبب می‌شود عنصرهای موجود درون آن‌ها در فضا پراکنده شوند.

آیا می‌دانید؟ سحابی بومرنگ، سردترین مکان شناخته‌شده در جهان هستی با دمای -۲۷۲°C است که حدود ۵۰۰۰ سال نوری از زمین فاصله دارد و در صورت فلکی سنطروس (قنطروس) واقع شده است.

تشکیل عنصرهای دیگر

ستارگان را می‌توان کارخانه‌های تولید عنصرها دانست.

کهنکشان‌ها و ستاره‌ها \Rightarrow سحابی \Rightarrow He و H \Rightarrow ذره‌های زیراتمی \Rightarrow مه‌بانگ

در طی دیگر واکنش‌های هسته‌ای، عنصرهای سنگین‌تر مانند کربن، نیتروژن، اکسیژن و ... به‌وجود آمدند.

نکته دما و اندازه یک ستاره، تعیین‌کننده نوع عنصرهای ساخته شده در آن ستاره است. هر چه دمای ستاره بیش‌تر باشد، شرایط تشکیل عنصرهای سنگین‌تر مانند آهن، طلا و اورانیم فراهم می‌شود. به این ترتیب به دلیل وقوع مه‌بانگ، ۹۲ عنصر در طبیعت پدید آمدند.

فرایند کلی تشکیل عنصرها در جهان را می‌توان در شکل زیر مشاهده کرد.



فرایند کلی تشکیل عنصرها در جهان

تاکنون ۱۱۸ عنصر شناخته شده است. از این میان ۹۲ عنصر در طبیعت یافت می‌شوند و ۲۶ عنصر ساخته دست بشر هستند.

انواع واکنش‌های هسته‌ای ویژه علاقمندان

واکنش‌های هسته‌ای: واکنش‌هایی هستند که در آن‌ها، هسته اتم تغییر می‌کند. این واکنش‌ها فقط در شرایط ویژه و در دماهای بسیار بالا انجام می‌شوند. اغلب واکنش‌های هسته‌ای به دو دسته زیر طبقه‌بندی می‌شوند:

(۱) هم‌جوشی هسته‌ای (Fusion): ذره‌های زیراتمی و هسته‌های سبک‌تر به هم جوش خورده و عنصرهای سنگین‌تر تشکیل می‌شوند.

(۲) شکافت هسته‌ای (Fission): عنصرهای سنگین‌تر شکافته شده و به عنصرهای سبک‌تر تجزیه می‌شوند.

آیا می‌دانید؟ نزدیک‌ترین ستاره به ما خورشید است. دمای سطح خورشید حدود 6000°C و دمای درون آن به حدود 10^7 میلیون درجه سلسیوس می‌رسد. انرژی گرمایی و نورانی خیره‌کننده خورشید، حاصل واکنش‌های هسته‌ای است مانند تبدیل اتم‌های هیدروژن به هلیوم؛ به طوری‌که در هر ثانیه حدود ۵ میلیون تن از جرم خورشید کاسته و به انرژی خورشیدی تبدیل می‌شود.

تست: چند مورد از عبارتهای زیر درست است؟

(آ) ستاره‌ها کارخانه‌های ساخت مولکول‌ها هستند.

(ب) ترکیب و درصد عنصرهای سیاره‌های مشتری و زمین شبیه هم هستند.

(پ) برخی واکنش‌های هسته‌ای در شرایط ویژه و در دماهای بسیار بالا انجام می‌شوند.

(ت) سحابی‌ها مجموعه متراکمی از گازهای هیدروژن و هلیوم هستند که محل زایش ستاره‌ها می‌باشند.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

پاسخ: فقط مورد (ت) درست است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(آ) ستاره‌ها کارخانه‌های ساخت عنصرها هستند.

(ب) ترکیب و درصد عنصرهای مشتری با زمین متفاوت است.

(پ) تمام واکنش‌های هسته‌ای در شرایط ویژه و دماهای بسیار بالا انجام می‌شوند.

بنابراین گزینه (۱) صحیح است.

در مورد خورشید

خورشید نزدیک‌ترین ستاره به زمین است که دمای بسیار بالایی دارد.

نور خیره‌کننده و گرمای بسیار زیاد خورشید به دلیل تبدیل هیدروژن به هلیوم در واکنش‌های هسته‌ای است.

در واکنش‌های هسته‌ای، انرژی هنگفتی آزاد می‌شود، به طوری‌که این انرژی آنقدر زیاد است که می‌تواند صدها میلیون تن فولاد را ذوب کند.

نکته در واکنش‌های شیمیایی که در پدیده‌های طبیعی پیرامون ما و در زندگی روزانه رخ می‌دهد، مقدار انرژی مبادله شده بسیار اندک است.

محاسبه انرژی هسته‌ای: در واکنش‌های هسته‌ای، قانون پایستگی جرم رعایت نمی‌شود و جرم مواد قبل از واکنش و پس از واکنش برابر نخواهد بود، زیرا در واکنش‌های هسته‌ای مقداری از جرم به انرژی و یا انرژی به جرم تبدیل می‌شود. این انرژی که به انرژی هسته‌ای (انرژی اتمی) معروف است، از تغییر در هسته اتم‌ها حاصل می‌شود. تغییر در تعداد پروتون‌ها، نوترون‌ها و یا تغییر در جرم هسته، منجر به تولید انرژی هنگفتی می‌شود.

$$E = mc^2$$

اینشتین فیزیک‌دان معروف قرن بیستم توانست رابطه مقابل را برای تبدیل جرم به انرژی به دست آورد: در این رابطه داریم:

$$m: \text{جرم ماده برحسب کیلوگرم}, c: \text{سرعت نور برحسب متر بر ثانیه} (c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}) \text{ و } E: \text{انرژی هسته‌ای آزاد شده برحسب ژول} (1J = 1kg \cdot m^2 \cdot s^{-2})$$

مثال: در هم‌جوشی مقداری مشخص از نوترون با پروتون، $0.024g$ ماده به انرژی تبدیل می‌شود.

(آ) حساب کنید در این واکنش هسته‌ای چند کیلوژول انرژی تولید می‌شود؟

(ب) این مقدار انرژی چند تن آهن را ذوب خواهد کرد؟ گرمای لازم برای ذوب یک کیلوگرم آهن را $250kJ$ فرض کنید.

$$E = mc^2 = 0.024 \times 10^{-3} \times (3 \times 10^8)^2 = 2.16 \times 10^{11} J \Rightarrow E = 2.16 \times 10^8 kJ$$

(پاسخ: آ)

(ب) روش اول:

$$\frac{250kJ}{2.16 \times 10^8 kJ} \times 1 \times 10^{-3} \text{ ton Fe} \Rightarrow x = 864 \text{ ton Fe}$$

$$\text{روش دوم: } 2.16 \times 10^8 kJ \times \frac{1kg Fe}{250kJ} = 8.64 \times 10^5 kg Fe$$

هر تن برابر $1000kg$ است، پس مقدار آهن ذوب شده برحسب تن با این مقدار انرژی:

$$? \text{ ton Fe} = 8.64 \times 10^5 kg \times \frac{1 \text{ ton Fe}}{1000 kg} = 8.64 \times 10^2 = 864 \text{ ton Fe}$$

تست: اگر خورشید روزانه 10^{22} ژول انرژی به سوی زمین گسیل کند، به تقریب محاسبه کنید سالانه چند تن از جرم خورشید تنها برای گرم

کردن کره زمین کاسته می‌شود؟ (یک سال را برابر 365 روز در نظر بگیرید.)

$$1 \times 10^7 \quad (1) \quad 4 \times 10^4 \quad (2) \quad 4 \times 10^7 \quad (3) \quad 1 \times 10^4 \quad (4)$$

(پاسخ: مقدار جرم کاسته شده خورشید بابت انرژی گسیل شده به سمت زمین برای یک سال برابر است با: $E = 365 \times 10^{22} J$)

$$E = mc^2 \Rightarrow 365 \times 10^{22} = m \times (3 \times 10^8)^2 \Rightarrow m = \frac{365 \times 10^{22}}{9 \times 10^{16}} \approx 4 \times 10^7 kg$$

$$? \text{ ton} = 4 \times 10^7 kg \times \frac{1 \text{ ton}}{10^3 kg} = 4 \times 10^4 \text{ ton}$$

حال جرم کاسته شده از خورشید را برحسب تن محاسبه می‌کنیم:

بنابراین گزینه (۲) صحیح است.

قسمت دوم

فصل

۱

عنصرها و ایزوتوپها

نماد شیمیایی عنصرها

شیمی دانها ماده‌ای را عنصر می‌نامند که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد. همان‌طور که در درس علوم آموخته‌اید، نماد شیمیایی یک عنصر، یک یا دو حرف از ابتدای نام لاتین عنصر است که حرف اول، بزرگ و حرف دوم آن کوچک است. مانند Al برای آلومینیم و H برای هیدروژن. در نوشتن نماد شیمیایی کامل یک عنصر، عدد اتمی (Z) و عدد جرمی (A) را در سمت چپ نشانه آن می‌نویسند. اگر E حرف نخست واژه Element به معنای عنصر، نماد شیمیایی یک عنصر باشد، نماد کامل E به صورت زیر نوشته می‌شود:

$$\begin{matrix} \leftarrow \text{عدد جرمی} & A \\ E & \\ \leftarrow \text{عدد اتمی} & Z \end{matrix}, \quad A = Z + n$$

نکته عدد اتمی (Z) برابر با تعداد پروتون‌های اتم و عدد جرمی (A) برابر با مجموع تعداد پروتون‌ها و نوترون‌های اتم است.
 $Z = p$, $A = Z + n$ یا $A = p + n$

مثال: اگر اتم سدیم دارای ۱۱ پروتون و ۱۲ نوترون باشد، نماد شیمیایی کامل سدیم به چه صورت است؟

پاسخ: نماد شیمیایی سدیم Na است، عدد اتمی آن برابر با تعداد پروتون‌ها یعنی ۱۱ و عدد جرمی آن مجموع پروتون‌ها و نوترون‌ها و برابر با ۲۳ می‌باشد.

$$Z = 11, \quad A = Z + n = 11 + 12 = 23$$

پس نماد شیمیایی کامل اتم سدیم به صورت ${}_{11}^{23}\text{Na}$ می‌باشد.

یادآوری اتم دارای دو قسمت است: ۱- هسته ۲- خارج هسته

هسته خود دارای ۲ نوع ذره بنیادی پروتون و نوترون است.

پروتون ذره‌ای مثبت است که در درون هسته قرار دارد.

نوترون ذره‌ای خنثی است که در درون هسته قرار دارد و جرم آن کمی بیش‌تر از جرم پروتون می‌باشد.

در خارج هسته، الکترون‌ها در لایه‌های مختلف به دور هسته در حال گردش می‌باشند و دارای بار منفی هستند.

اندازه بار الکتریکی هر الکترون با اندازه بار الکتریکی هر پروتون برابر می‌باشد، ولی جرم هر الکترون حدود $\frac{1}{1836}$ برابر جرم یک پروتون است.

در مجموع هر اتم خنثی می‌باشد، زیرا تعداد الکترون‌ها و پروتون‌های یک اتم با یکدیگر مساوی است. اما در یک یون، تعداد پروتون‌ها و الکترون‌ها برابر نمی‌باشند، به همین دلیل یون دارای بار الکتریکی است.

توجه در اتم‌های خنثی، تعداد الکترون‌ها با تعداد پروتون‌ها برابر است. بنابراین با داشتن عدد اتمی در واقع تعداد الکترون‌های اتم نیز مشخص می‌باشد. به عنوان مثال عنصر ${}_{36}^{36}\text{Kr}$ ، دارای ۳۶ پروتون و ۳۶ الکترون است.

مثال: آنیون X^{-} دارای ۱۸ الکترون و ۱۸ نوترون است. نماد شیمیایی کامل آن را بنویسید.

پاسخ: با توجه به این‌که اتم خنثی X یک الکترون کم‌تر از آنیون X^{-} دارد، بنابراین تعداد الکترون‌ها و پروتون‌های (عدد اتمی) اتم X برابر ۱۷

$$Z = 17$$

$$\begin{cases} e = 18 \Rightarrow Z = 18 - 1 = 17 \\ n = 18 \Rightarrow A = Z + n = 35 \end{cases} \Rightarrow {}_{17}^{35}\text{X}$$

بوده است. یعنی:

مثال: تفاوت تعداد الکترون‌ها و نوترون‌ها در اتم ${}_{26}^{56}\text{Fe}$ را به دست آورید.

$$e = p = Z = 26$$

پاسخ: در اتم‌های خنثی تعداد الکترون‌ها و پروتون‌ها برابر است. پس:

$$n = 56 - 26 = 30 \Rightarrow n - e = 30 - 26 = 4$$

تست: عدد جرمی عنصر X برابر ۸۵ و تعداد نوترون‌های اتم آن، ۱/۵ برابر تعداد الکترون‌های آن است. عدد اتمی عنصر X کدام یک از گزینه‌های زیر می‌باشد؟

- ۳۲ (۱) ۳۴ (۲) ۳۳ (۳) ۳۶ (۴)

پاسخ: چون عنصر X خنثی می‌باشد، پس تعداد الکترون‌ها و پروتون‌های آن برابر است.

گزینه (۲) صحیح است. $A = Z + n \xrightarrow{n=1/5Z} A = Z + 1/5Z \Rightarrow 85 = 2/5Z \Rightarrow Z = 34$

مثال: تعداد الکترون‌ها، پروتون‌ها و نوترون‌ها را در مولکول کربن دی‌اکسید (CO_2) به دست آورید. ($^{12}_6C, ^{16}_8O$)

پاسخ: CO_2 دارای یک اتم کربن و دو اتم اکسیژن است. هر اتم کربن دارای ۶p، ۶e، ۶n و هر اتم اکسیژن نیز دارای ۸p، ۸e، ۸n است. بنابراین مولکول CO_2 در مجموع دارای ذره‌های روبه‌رو است:

تعداد پروتون‌های $CO_2 = 6 + 2(8) = 22p$

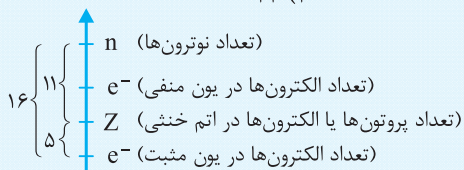
تعداد الکترون‌های $CO_2 = 6 + 2(8) = 22e$

تعداد نوترون‌های $CO_2 = 6 + 2(8) = 22n$

تست: اگر تفاوت شمار الکترون‌ها با شمار نوترون‌ها در یون تک اتمی $^{93}X^{5+}$ برابر با ۱۶ باشد، عدد اتمی X کدام است؟ (تجربی ۸۸)

- ۵۱ (۱) ۵۲ (۲) ۴۱ (۳) ۴۳ (۴)

پاسخ: طبق نمودار نشان داده شده، اتم X پنج الکترون بیش‌تر از یون X^{5+} دارد، پس می‌توان گفت در اتم X اختلاف میان الکترون‌ها (که با تعداد پروتون‌ها برابر است) با تعداد نوترون‌ها برابر ۱۱ است.



$n - Z = 11 \Rightarrow n = 11 + Z$

گزینه (۳) صحیح است. $A = Z + n \Rightarrow 93 = Z + (Z + 11) \Rightarrow 82 = 2Z \Rightarrow Z = 41$

روش دوم: هم‌چنین این مسائل را می‌توان با استفاده از معادله و جایگذاری نیز حل نمود:

بار الکتریکی با علامت $p = e +$

جایگذاری در معادله:

۱) $p = e + 5$

۲) $n - e = 16$

۳) $n + p = 93$

\downarrow
e+5

$Z = \frac{A - \Delta x + q}{2}$

نکته: این نوع تست‌ها را می‌توان با روش فرمولی هم حل نمود:

Δx : اختلاف تعداد نوترون‌ها و الکترون‌ها q : بار الکتریکی (با در نظر گرفتن علامت)

A : عدد جرمی Z : عدد اتمی

مثلاً این تست را می‌توان با استفاده از فرمول داده شده به صورت زیر حل نمود:

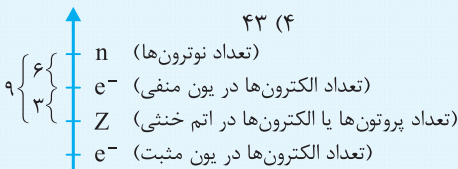
$Z = \frac{93 - 16 + 5}{2} = 41$

روش سوم:

تست: عدد جرمی اتم عنصر A برابر ۷۵ است. اگر اختلاف شمار الکترون‌ها و نوترون‌ها در یون A^{3-} برابر با ۶ باشد، تعداد نوترون‌های آن کدام است؟

- ۳۳ (۱) ۳۶ (۲) ۴۲ (۳) ۴۳ (۴)

پاسخ: طبق نمودار نشان داده شده، اتم X سه الکترون کم‌تر از یون X^{3-} دارد، پس می‌توان گفت در اتم X اختلاف الکترون‌ها (همان تعداد پروتون‌ها) با تعداد نوترون‌ها برابر ۹ است.



$n - Z = 9 \Rightarrow n = Z + 9$

$A = n + Z \Rightarrow 75 = Z + (9 + Z) \Rightarrow 66 = 2Z \Rightarrow Z = 33$

گزینه (۳) صحیح است. $n - Z = 9 \Rightarrow n = 9 + 33 = 42$ تعداد نوترون‌ها

تست: اگر عدد اتمی عنصر X برابر ۳۵ و عدد جرمی آن برابر ۸۰ باشد و اختلاف تعداد نوترون‌ها و الکترون‌ها در حالت یون X^q برابر ۹ باشد این یون

دارای چه بار q می‌باشد؟

(۱) +۱ (۲) -۲ (۳) -۱ (۴) +۲

پاسخ: ابتدا تعداد نوترون‌ها را به دست می‌آوریم:

$$A = n + Z \Rightarrow 80 = n + 35 \Rightarrow n = 45$$

$$n - e = 9 \Rightarrow 45 - e = 9 \Rightarrow e = 36$$

سپس تعداد الکترون‌ها را محاسبه می‌کنیم.

چون تعداد الکترون‌ها یکی بیش‌تر از تعداد پروتون‌ها است پس بار الکتریکی این یون (-۱) است. پس گزینه (۳) درست است.

ایزوتوپ‌ها

ایزوتوپ‌ها به اتم‌های یک عنصر گفته می‌شوند که عدد اتمی آن‌ها (Z) یکسان ولی عدد جرمی آن‌ها (A) متفاوت است.

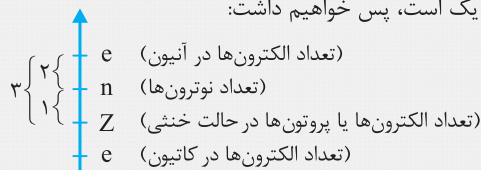
توجه: تعداد پروتون‌های یک اتم تعیین‌کننده خواص شیمیایی یک عنصر و تعداد نوترون‌های آن تعیین‌کننده و مؤثر در خواص فیزیکی وابسته به جرم آن است. از آن‌جا که تعداد پروتون‌های اتم‌های یک عنصر با هم برابرند؛ بنابراین ایزوتوپ‌های یک عنصر خواص شیمیایی یکسان دارند و چون جرم ایزوتوپ‌ها با یکدیگر تفاوت دارد، برخی خواص فیزیکی وابسته به جرم آن‌ها با هم تفاوت دارد.

تفاوت ایزوتوپ‌های یک عنصر	تشابه ایزوتوپ‌های یک عنصر
عدد جرمی (A)	عدد اتمی (Z)
جرم اتمی	تعداد پروتون‌ها (p)
تعداد نوترون‌ها (n)	تعداد الکترون‌ها (e)
درصد فراوانی در طبیعت	موقعیت در جدول تناوبی عنصرها
پایداری در طبیعت	خواص شیمیایی
نیم‌عمر	آرایش الکترونی
برخی خواص فیزیکی وابسته به جرم مانند دمای ذوب، دمای جوش، چگالی و ...	واکنش‌پذیری شیمیایی

مثال: اگر در یون $^{31}_{15}A^{3-}$ تعداد الکترون‌ها دو عدد بیش‌تر از تعداد نوترون‌های آن باشد، نماد کامل ایزوتوپی از این عنصر را بنویسید که

تعداد نوترون‌های آن ۲ واحد بیش‌تر از ایزوتوپ A باشد.

پاسخ: با توجه به نمودار مقابل در اتم A اختلاف تعداد پروتون‌ها با تعداد نوترون‌ها برابر یک است، پس خواهیم داشت:



$$n - Z = 1 \Rightarrow A = n + Z \Rightarrow 31 = (Z + 1) + Z = 2Z + 1 \Rightarrow 2Z = 30 \Rightarrow Z = 15$$

نماد ایزوتوپ خواسته شده $^{33}_{15}A$ می‌باشد.

تست: ایزوتوپ‌های هیدروژن در چند مورد از ویژگی‌های زیر مشترک هستند؟

«نیم‌عمر، پایداری، عدد اتمی، عدد جرمی، خواص شیمیایی، فراوانی در طبیعت، خواص فیزیکی»

(۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵

پاسخ: ایزوتوپ‌های یک عنصر در عدد اتمی و خواص شیمیایی با هم مشابه هستند. بنابراین گزینه (۱) صحیح است.

رادایوایزوتوپ‌ها

رادایوایزوتوپ‌ها به آن دسته از عنصرها گفته می‌شود که خاصیت پرتوزایی دارند. رادایوایزوتوپ‌ها عنصرهای ناپایداری هستند که بر اثر پرتوزایی از بین رفته و به عنصرهای سبک‌تر تبدیل می‌شوند.

نکته: رادایوایزوتوپ‌ها اغلب بر اثر متلاشی شدن، ذره‌های پرنرژی تولید می‌کنند.

پرتوزایی: به پدیده خروج خودبه‌خودی پرتوهای نامرئی خطرناک (مانند آلفا، بتا و گاما) از رادایوایزوتوپ‌ها گفته می‌شود.

بررسی‌های تجربی نشان می‌دهند که مقادیر بسیار کمی از عنصرهای پرتوزا تقریباً در همه جا یافت می‌شوند.

دو منبع مواد پرتوزا به طور مرتب کره زمین را به وسیله پرتوهای خود، بمباران می‌کنند. این دو منبع عبارتند از:

۱- مواد پرتوزای موجود در کره زمین (پوسته زمین و لایه زیرین زمین)

۲- پرتوهای کیهانی (منتشرشده از خورشید و ستارگان دیگر)

اگر چه رادیوایزوتوپ‌ها به خاطر پرتوزایی، خطرناک به نظر می‌رسند، اما پیشرفت دانش و فناوری، بشر را موفق به مهار و بهره‌گیری از آن‌ها کرده است.

کاربرد رادیوایزوتوپ‌ها: از رادیوایزوتوپ‌ها می‌توان در پزشکی به عنوان رادیودارو و در نیروگاه‌های اتمی به عنوان سوخت هسته‌ای استفاده کرد.

رادیوایزوتوپ‌ها در موارد صلح‌آمیز برای تولید انرژی الکتریکی، در کشاورزی و ... نیز استفاده می‌شوند.

رادیودارو: به هر دارویی که در ساختار آن یک اتم رادیوایزوتوپ وجود داشته باشد، رادیودارو می‌گویند. مانند گلوکز نشان‌دار (گلوکز حاوی اتم اکسیژن پرتوزا).

آیا می‌دانید؟ در میان ایزوتوپ‌های کربن، ^{14}C یکی از رادیوایزوتوپ‌هاست که برای تخمین عمر اشیاء قدیمی استفاده می‌شود. به عنوان مثال، پژوهشگران

نخست می‌پنداشتند که کشور مصر مهد صنعت فرشبافی بوده است. اما با پیدایش فرش پازیریک و تعیین قدمت آن با استفاده از رادیوایزوتوپ کربن (^{14}C)

مشخص شد که این فرش به ۲۵۰۰ سال پیش تعلق داشته و مهد آن کشور ایران (استان لرستان) بوده است.

از کاربردهای رادیوداروها، تشخیص و درمان توده‌های سرطانی است. توده‌های سرطانی (تومور)، سلول‌هایی هستند که رشد غیرعادی و سریع دارند.

در مورد رادیوایزوتوپ‌ها دو ویژگی زیر بسیار مهم است:

۱- نیم‌عمر ۲- درصد فراوانی در طبیعت

نیم‌عمر هر ایزوتوپ: بیانگر میزان پایداری آن ایزوتوپ در طبیعت است.

تعریف نیم‌عمر: مدت زمانی که طول می‌کشد تا نصف جرم اولیه یک ایزوتوپ تجزیه شود، نیم‌عمر می‌گویند.

نیم‌عمر ایزوتوپ‌های مختلف با هم تفاوت دارد. نیم‌عمر برخی ایزوتوپ‌ها کسری از ثانیه است در حالی که نیم‌عمر برخی دیگر بسیار طولانی و حتی ممکن

است میلیون‌ها سال باشد.

مثال: نیم‌عمر ید - ۱۳۱ برابر ۸ روز است. چند روز طول می‌کشد تا از یک نمونه ۸۰ گرمی فقط ۲/۵ گرم ید - ۱۳۱ باقی بماند؟

$$2/5\text{g} \xrightarrow{\text{بعد از ۸ روز}} 5\text{g} \xrightarrow{\text{بعد از ۸ روز}} 10\text{g} \xrightarrow{\text{بعد از ۸ روز}} 20\text{g} \xrightarrow{\text{بعد از ۸ روز}} 40\text{g} \xrightarrow{\text{بعد از ۸ روز}} 80\text{g}$$

پاسخ:

$$\text{روز} = 40 = 8 + 8 + 8 + 8 + 8 = 40$$

تست: اگر پس از گذشت یک شبانه‌روز، ۴۵ گرم از هسته‌های ایزوتوپ تکنسیم متلاشی شده باشد و نیم‌عمر تکنسیم برابر ۶ ساعت باشد،

مقدار تکنسیم در ابتدای متلاشی شدن چند گرم بوده است؟

$$43 \quad (1) \qquad 48 \quad (2) \qquad 56 \quad (3) \qquad 112 \quad (4)$$

پاسخ: مقدار اولیه را m_0 برحسب واحد گرم در نظر می‌گیریم:

تعداد مرتبه‌های تجزیه $24 \div 6 = 4$

$$m_0 \xrightarrow{\text{تجزیه بار اول}} \frac{m_0}{2} \xrightarrow{\text{تجزیه بار دوم}} \frac{m_0}{4} \xrightarrow{\text{تجزیه بار سوم}} \frac{m_0}{8} \xrightarrow{\text{تجزیه بار چهارم}} \frac{m_0}{16}$$

$$m_0 = 48 \Rightarrow 48 \times 16 = 15m_0 = 45 \times 16 \Rightarrow m_0 = 45 \times \frac{16}{15} = 48 \text{g}$$

بنابراین گزینه (۲) صحیح است.

نکته هر چه نیم‌عمر یک ایزوتوپ کمتر باشد، آن ایزوتوپ ناپایدارتر است.

نکته برخی از ایزوتوپ‌های ناپایدار و پرتوزا به کمک روش‌های زیر قابل تشخیص هستند:

۱. اغلب هسته‌هایی که نسبت شمار نوترون‌ها به پروتون‌های آن‌ها برابر یا بیش‌تر از ۱/۵ باشد، به‌عبارتی: $\frac{n}{p} \geq 1/5$ پرتوزا:

مثال: از بین ایزوتوپ‌های ^2H و ^3H کدام یک ناپایدارتر است؟

پاسخ: نسبت $\frac{n}{p}$ را برای هر دو ایزوتوپ محاسبه می‌کنیم. هر کدام از آن‌ها که $\frac{n}{p}$ بزرگ‌تر یا مساوی ۱/۵ دارد، ناپایدار است. ^2H دارای ۲ نوترون

و ^3H دارای یک نوترون است.

$$^2\text{H} \Rightarrow \frac{n}{p} = \frac{1}{1} < 1/5 \qquad ^3\text{H} \Rightarrow \frac{n}{p} = \frac{2}{1} = 2 > 1/5$$

بنابراین، ^2H ناپایدارتر است.

۲. تمام عنصرهای دارای عدد اتمی ۸۴ یا بیش از ۸۴، پرتوزا و ناپایدار هستند.

فراوانی هر ایزوتوپ نشان دهنده شمار اتم‌های آن ایزوتوپ در مقداری مشخص یا یک نمونه از آن ماده است.

فراوانی هر ایزوتوپ را معمولاً برحسب درصد فراوانی بیان می‌کنند.

$$\text{درصد فراوانی یک ایزوتوپ} = \frac{\text{تعداد اتم‌های یک ایزوتوپ در نمونه}}{\text{تعداد کل اتم‌های تمام ایزوتوپ‌های عنصر در نمونه}} \times 100$$

مثال: اتم‌های موجود در جدول زیر را در نظر بگیرید.

اتم	^1H	^2H	^3H	^4H	^5H	^6H	^7H
نیم عمر	پایدار	پایدار	سال ۱۲/۳۲	$10^{-22} \times 1/4$ ثانیه	$10^{-22} \times 9/1$ ثانیه	$10^{-22} \times 2/9$ ثانیه	$10^{-23} \times 2/3$ ثانیه
جرم (amu) ^۱	۱/۰۰۷۸	۲/۰۱۴۱	۳/۰۱۶۰	۴/۰۲۷۸	۵/۰۳۵۳	۶/۰۴۴۹	۷/۰۵۲۸
فراوانی (%)	۹۹/۹۸۸۵	۰/۰۱۱۴	ناچیز	ساختگی	ساختگی	ساختگی	ساختگی

(آ) چه شباهت و چه تفاوت‌هایی میان آن‌ها وجود دارد؟

(ب) نمونه طبیعی مخلوط هیدروژن، مخلوطی از چند ایزوتوپ آن است؟

(پ) کدام ایزوتوپ هیدروژن از همه ناپایدارتر است؟

(ت) چند ایزوتوپ هیدروژن پرتوزا هستند؟

پاسخ: (آ) عدد اتمی (تعداد پروتون‌ها) و تعداد الکترون‌ها جزو شباهت‌ها و عدد جرمی و تعداد نوترون‌ها جزو تفاوت‌های این ایزوتوپ‌ها است.

(ب) نمونه طبیعی، مخلوطی از سه ایزوتوپ طبیعی (^1H ، ^2H و ^3H) است، ولی ۴ ایزوتوپ دیگر آن ساختگی هستند نه طبیعی.

(پ) ^7H از همه ناپایدارتر است (کمترین نیم‌عمر را دارد). البته هر ۴ ایزوتوپ ساختگی هیدروژن و ^3H ناپایدار هستند.

(ت) ۵ ایزوتوپ ناپایدار هیدروژن از ^3H تا ^7H پرتوزا می‌باشند.

نکته دوتریم (^2H) یکی از ایزوتوپ‌های هیدروژن است که در هسته خود یک پروتون و یک نوترون دارد. درصد دوتریم بسیار ناچیز بوده و در طبیعت بسیار کمیاب است. با این حال مانند هیدروژن معمولی رفتار می‌کند و خاصیت پرتوزایی ندارد. دوتریم سمی است.

مثال: اگر از هر 30 اتم بور در طبیعت تعداد ۶ اتم از نوع ^{10}B و مابقی از نوع ^{11}B باشند، درصد فراوانی هر ایزوتوپ را محاسبه کنید.

پاسخ: $\text{درصد فراوانی } ^{10}\text{B} = \frac{6}{30} \times 100 = 20\%$ ، $\text{درصد فراوانی } ^{11}\text{B} = \frac{24}{30} \times 100 = 80\%$

مثال: نسبت جرم نوترون‌ها به الکترون‌ها در اتم ^{14}C کدام است؟ (جرم الکترون و نوترون به ترتیب $9.109 \times 10^{-28}\text{g}$ و $1.675 \times 10^{-24}\text{g}$ است.)

پاسخ: تعداد الکترون‌ها $p = e = 6$ ، تعداد نوترون‌ها $n = 14 - 6 = 8$ ^{14}C

$$\text{در این اتم} \frac{n}{e} = \frac{8 \times 1.675 \times 10^{-24}}{6 \times 9.109 \times 10^{-28}} \approx 0.24 \times 10^4$$

نکته لازم به ذکر است در اتم خنثی تعداد الکترون‌ها برابر تعداد پروتون‌ها می‌باشد.

۱- در مورد amu یا واحد جرم اتمی در قسمت‌های بعدی همین فصل آموزش داده خواهد شد.

$$X^n \begin{cases} e = 18 \\ p = 15 \\ n = 16 \end{cases}$$

تست: تعداد ذره‌های درون یک یون به صورت مقابل می‌باشد:

کدام جمله درست است؟

(۱) نسبت عدد جرمی به عدد اتمی آن $\frac{4}{3}$ است.

(۲) اختلاف عدد اتمی عنصر X با عدد اتمی سبک‌ترین ایزوتوپ آن برابر ۲ است.

(۳) نماد آن به صورت ${}^{15}_{31}X^{3-}$ می‌باشد.

(۴) اتم ${}^{33}Y$ با اتم X ایزوتوپ است.

پاسخ: اتم X با اتم Y ایزوتوپ است، زیرا عدد اتمی هر دو یکسان (۱۵) ولی عدد جرمی آن‌ها با یکدیگر تفاوت دارد.

نماد این یون به صورت ${}^{31}_{15}X^{3-}$ می‌باشد که در آن عدد اتمی برابر ۱۵ و عدد جرمی برابر ۳۱ است و نسبت $\frac{\text{عدد جرمی}}{\text{عدد اتمی}}$ برابر $\frac{2}{06}$ است. هم‌چنین اختلاف عدد اتمی دو ایزوتوپ یک عنصر صفر می‌باشد. بنابراین گزینه (۴) صحیح است.

تکنسیم نخستین عنصر ساخت بشر

هر عنصر کاربرد ویژه‌ای دارد که به خواص آن بستگی دارد. از ۱۱۸ عنصر شناخته‌شده، تنها ۹۲ عنصر (حدود ۷۸٪) در طبیعت یافت می‌شود. مابقی عناصر یعنی ۲۶ عنصر دیگر (حدود ۲۲٪) ساختگی بوده و توسط بشر ساخته شده‌اند.

تکنسیم

(۱) در دوره ۵ و گروه ۷ جدول دوره‌ای قرار دارد.

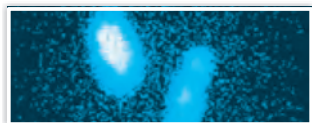
(۲) جزو عنصرهای واسطه (دسته d) دوره پنجم است.

(۳) با این‌که نسبت $\frac{n}{p}$ در هسته اتم آن از $\frac{1}{5}$ کوچک‌تر است ولی پرتوزا می‌باشد. $\left(\frac{n}{p} = \frac{56}{43} = 1/3\right)$

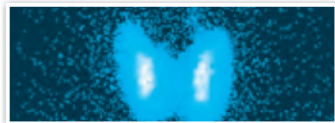
تکنسیم نخستین عنصر ساخت بشر می‌باشد. این عنصر مصنوعی که در راکتور (واکنشگاه) هسته‌ای ساخته شده است، در تصویربرداری پزشکی اهمیت فوق‌العاده‌ای دارد.

همه تکنسیم موجود در جهان به طور مصنوعی و با استفاده از واکنش‌های هسته‌ای ساخته شده است. از آن‌جا که نیم‌عمر این عنصر کوتاه است نمی‌توان مقادیر زیادی از این عنصر را تهیه و برای مدت طولانی نگهداری کرد، (نیم‌عمر رادیوایزوتوپ ${}^{99}\text{Tc}$ برابر ۶ ساعت است.) و بسته به نیاز، با یک مولد هسته‌ای تولید و مصرف می‌شود.

نکته از تکنسیم برای تصویربرداری غده تیروئید استفاده می‌شود. زیرا یون یدید (I^-) با یونی که حاوی تکنسیم (${}^{99}\text{Tc}$) است، اندازه مشابهی دارد و غده تیروئید هنگام جذب یون یدید، یون حاوی تکنسیم را نیز جذب می‌کند. با افزایش مقدار این یون در غده تیروئید، امکان تصویربرداری فراهم می‌شود.



تصویر غده تیروئید ناسالم



تصویر غده تیروئید سالم



غده پروانه‌ای شکل تیروئید در بدن انسان

یک فنجان شیمی



یکی از روش‌های درمان تومورهای سرطانی استفاده از رادیوایزوتوپ‌هاست. رادیوایزوتوپ‌های درمانی و تشخیص‌دهنده بیماری را رادیودارو نیز می‌گویند. برای درمان بیماری‌های سرطانی و از بین بردن تومورها، یک منبع رادیوایزوتوپ را داخل تومور تزریق کرده تا منجر به نابودی تومور شود. به عنوان مثال، ید تنها در غده تیروئید جذب می‌شود. اگر تومور در تیروئید بیمار وجود داشته باشد، با تزریق ایزوتوپ ید (${}^{131}\text{I}$) می‌توان این تومور را نابود کرد. در درمان سرطان تیروئید، بیمار مقدار بالایی از ید پرتوزا (ید-۱۳۱) را دریافت می‌کند که چون ید در سلول‌های تیروئید تجمع می‌یابد، لذا پرتوهایی منتشر می‌کند که سلول‌های تومور تیروئید را از بین می‌برد.

۱- یون حاوی تکنسیم در رادیوداروها، همان یون پرتکننت (TcO_4^-) است که معمولاً به شکل نمک سدیم پرتکننت (NaTcO_4) استفاده می‌شود.

تست: در مورد تکنسیم ^{99}Tc چند عبارت درست است؟

- (آ) از تکنسیم برای تصویربرداری از غده تیروئید استفاده می‌شود زیرا یون یدید با اتم ^{99}Tc اندازه مشابهی دارد.
 (ب) تمام ^{99}Tc موجود در جهان به طور مصنوعی و با استفاده از واکنش‌های هسته‌ای ساخته می‌شود.
 (پ) به دلیل کوتاه بودن نیم‌عمر تکنسیم، نمی‌توان مقدار زیادی از آن را با استفاده از راکتور هسته‌ای تولید و ذخیره کرد.
 (ت) در تکنسیم به دلیل آن‌که نسبت $\frac{n}{p}$ در آن از $1/5$ بیش‌تر است، خاصیت پرتوزایی دارد.
 (ث) تکنسیم نخستین عنصر ساخت بشر است.

۳ (۱) ۴ (۲) ۱ (۳) ۲ (۴)

پاسخ: (آ) نادرست. از تکنسیم برای تصویربرداری از غده تیروئید استفاده می‌شود، زیرا یون یدید (I^-) با یونی که حاوی تکنسیم است اندازه مشابهی دارد.

(ب) درست. همه تکنسیم موجود در جهان به طور مصنوعی و با استفاده از واکنش‌های هسته‌ای ساخته شده است.

(پ) درست

(ت) نادرست

$$n = 56, p = 43 \Rightarrow \frac{n}{p} = \frac{56}{43} = 1.3$$

در هسته تکنسیم با این‌که نسبت نوترون به پروتون کم‌تر از $1/5$ است، ولی با این حال پرتوزا و ناپایدار است.

(ث) درست

بنابراین گزینه (۱) درست است.

اورانیم

اورانیم (^{92}U) شناخته‌شده‌ترین فلز پرتوزایی است که تنها یکی از ایزوتوپ‌های آن، اغلب به عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به کار می‌رود. این ایزوتوپ، اورانیم-۲۳۵ (^{235}U) است که به شکل اکسید اورانیم بوده و فراوانی آن در مخلوط طبیعی کم‌تر از 0.7% است.

غنی‌سازی ایزوتوپی فرایندی است که به واسطه آن در یک مخلوط اورانیم طبیعی، مقدار ایزوتوپ ^{235}U بیش‌تر شود. غنی‌سازی اورانیم یکی از مراحل چرخه تولید سوخت هسته‌ای است که دانشمندان هسته‌ای کشورمان توانسته‌اند این ایزوتوپ را تا 20% غنی‌سازی کنند و نام ایران در فهرست ده‌گانه کشورهای هسته‌ای جهان ثبت شد.

نکته اورانیم طبیعی که به شکل اکسید اورانیم است، شامل 99.3% از ایزوتوپ ^{238}U و 0.7% از ایزوتوپ ^{235}U است. ایزوتوپ ^{235}U اورانیم قابل شکافت و مناسب برای تولید بمب‌ها و سوخت نیروگاه‌های هسته‌ای است. (اورانیم ^{238}U فاقد خاصیت شکافت‌پذیری با بمباران نوترونی می‌باشد).

نکته پسماندهای راکتورهای اتمی حاوی مقدار زیادی رادیوایزوتوپ است که خاصیت پرتوزایی داشته و بسیار خطرناک هستند. از این رو دفع آن‌ها از جمله چالش‌ها و مشکلات صنایع هسته‌ای به شمار می‌آید.

نکته عنصرهای ^{64}Cu و فسفر ^{31}P نیز در میان ایزوتوپ‌های خود دارای ایزوتوپ پرتوزا هستند.

آیا می‌دانید؟ اتم آهن-۵۹ (^{59}Fe) نیز یک رادیوایزوتوپ است. ^{59}Fe برای تصویربرداری از دستگاه گردش خون به کار می‌رود، زیرا یون‌های مربوط به اتم آهن در ساختار هموگلوبین وجود دارند. نیم‌عمر این ایزوتوپ آهن حدود ۴۵ روز است.

تست: چند عبارت، از عبارت‌های زیر نادرست می‌باشد؟

- (آ) در فرایند غنی‌سازی ایزوتوپی، میزان ایزوتوپ ^{235}U در مخلوط ایزوتوپ‌ها افزایش می‌یابد.
 (ب) فراوانی ایزوتوپ ^{235}U در مخلوط طبیعی حدود ۷ درصد است.
 (پ) ایران توانایی تولید رادیو ایزوتوپ‌های Tc و P را دارد.
 (ت) تعداد زیادی از انواع ایزوتوپ‌های اورانیم به عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به کار می‌روند.
 (ث) اورانیم-۲۳۵ فلزی پرتوزا است.

۴ (۱) ۳ (۲) ۲ (۳) ۱ (۴)

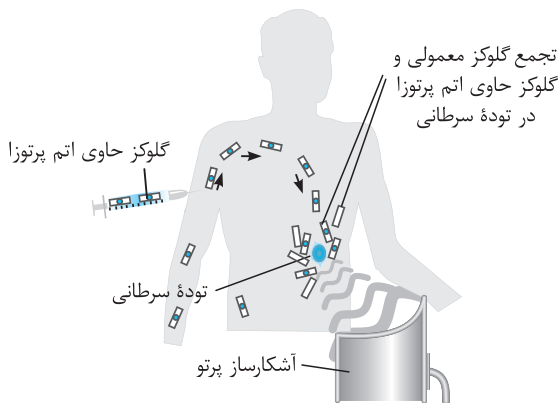
پاسخ: موارد «ب» و «ت» نادرست هستند.

(ب) فراوانی ایزوتوپ ^{235}U در مخلوط طبیعی کم‌تر از 0.7% درصد است.

(ت) یکی از ایزوتوپ‌های اورانیم به عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به کار می‌رود.

عبارت‌های «الف»، «پ» و «ث» درست هستند. بنابراین گزینه (۳) پاسخ تست است.

گلوکز نشان دار



به گلوکز حاوی اتم‌های پرتوزا (مانند اتم اکسیژن - 18 یا $^{18}_8\text{O}$)، گلوکز نشان دار می‌گویند. تشخیص سرطان توسط گلوکز نشان دار: یکی از کاربردهای گلوکز نشان دار، تشخیص و درمان سلول‌های سرطانی در بدن است. برای این کار، گلوکز نشان دار را اغلب به صورت وریدی به بدن بیمار تزریق می‌کنند. مولکول‌های گلوکز در توده‌های سرطانی تجمع کرده و کار تصویربرداری و تشخیص توده‌های سرطانی آسان و دقیق انجام می‌شود. از آن‌جا که تشخیص تومورها از طریق گلوکز نشان دار دقیق‌تر از روش‌های دیگر است، جراح می‌تواند به موقع، بافت‌های سرطانی را از بدن خارج کند.

۱) گلوکز یکی از قندهای مورد نیاز جهت سوخت و ساز سلول‌های بدن است و جرم مولی آن برابر 180 g.mol^{-1} می‌باشد.

۲) گلوکز نشان دار جرم مولی بیش‌تری از گلوکز معمولی دارد. **گلوکز $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$:**

۳) توده سرطانی، رشد غیرعادی دارد. \leftarrow افزایش مصرف گلوکز \leftarrow با تزریق گلوکز نشان دار \leftarrow گلوکز معمولی و نشان دار در توده سرطانی تجمع می‌یابد. \leftarrow آشکارسازی پرتوهای آزاد شده از اتم پرتوزا در گلوکز \leftarrow تشخیص محل توده سرطانی

آیا می‌دانید؟ گاز رادون یکی از فراوان‌ترین مواد پرتوزا در زندگی ماست. رادون، گازی بدون بو و بدون مزه و سنگین‌ترین گاز نجیب موجود در طبیعت است. رادون به طور پیوسته در لایه‌های زیرین زمین از طریق واکنش‌های هسته‌ای تولید می‌شود. به دلیل دما و فشار بالا در لایه‌های زیر زمین، این گاز به منافذ و ترک‌های آن‌ها نفوذ می‌کند.

اگر مکان‌های زندگی از تهویه مناسب برخوردار نباشد، گاز رادون درون آن‌ها جمع شده و هوای آن‌جا را به مواد پرتوزا آلوده می‌کند. گاز رادون به مقدار بسیار ناچیزی در هوا کره یافت می‌شود که این مقدار ناچیز خطری برای سلامتی ما ندارد.

نکته با شکسته شدن گسل‌های زیرزمین به هنگام وقوع زلزله، خروج گاز رادون به شدت افزایش می‌یابد و چند دقیقه قبل از زلزله میزان گاز رادون در محیط زیاد می‌شود که نشانه خوبی برای اعلام وقوع زلزله قبل از شروع آن و نجات انسان‌ها می‌باشد.

نکته دود سیگار و قلیان، مقدار قابل توجهی مواد پرتوزا دارد. از این‌رو اغلب افرادی که به سرطان ریه مبتلا می‌شوند، سیگاری هستند.

تست: تعداد جمله یا جملات درست برابر تا است.

آ) دود سیگار و قلیان، مقدار قابل توجهی مواد پرتوزا دارد. (ب) به $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6^{18}\text{O}$ گلوکز نشان دار می‌گویند. ۱

پ) فراوانی ایزوتوپ ^{238}U بیش‌تر از ^{235}U است. (ت) برخلاف هیدروژن، عنصر فسفر رادیوایزوتوپ ندارد.

ث) عنصرهایی که دارای رادیوایزوتوپ هستند، درصد فراوانی اتم‌های رادیوایزوتوپ آن بیش‌تر است.

۴ (۱) ۳ (۲) ۲ (۳) ۱ (۴)

پاسخ: فسفر دارای چندین ایزوتوپ ناپایدار (رادیوایزوتوپ) است. (^{32}P و ^{33}P)

در مخلوط ایزوتوپ‌ها، درصد فراوانی رادیوایزوتوپ‌های ناپایدار کم‌تر است. بنابراین گزینه (۲) صحیح است.

۱- یعنی از ۶ اتم اکسیژن گلوکز یکی پرتوزا (^{18}O) و بقیه اکسیژن معمولی (^{16}O) می‌باشند.

فصل ۱

قسمت سوم

طبقه بندی عناصرها

جدول دوره‌ای عناصرها

طبقه‌بندی کردن یکی از مهارت‌های پایه در یادگیری مفاهیم است. دانشمندان همواره تلاش کرده‌اند تا عناصرهای شیمیایی را دسته‌بندی کنند. در همین راستا و به مرور زمان جدول دوره‌ای (تناوبی) عناصرها را جهت طبقه‌بندی آن‌ها طراحی کرده‌اند. بزرگ‌ترین پیشرفت در زمینه دسته‌بندی عناصرها با کارهای مندلیف دانشمند روسی به‌دست آمد. مندلیف به وجود روند تناوبی میان عناصرهای مشابه با شیوه‌ای که امروز می‌شناسیم، پی برد. البته جدول مندلیف شامل ۸ گروه و ۱۲ ردیف بود که از لحاظ دسته‌بندی، تعداد گروه‌ها و شکل ظاهری، با جدول تناوبی امروزی تفاوت‌های چشمگیری داشت. جدول دوره‌ای عناصرها در طول تاریخ دستخوش تغییراتی شده است تا در نهایت به شکل امروزی ارائه شده است.

نماد عنصر	He	O	P	C	Fe
نام عنصر	هلیوم	اکسیژن	فسفر	کربن	آهن
شماره گروه	۱۸	۱۶	۱۵	۱۴	۸
شماره دوره	۱	۲	۳	۲	۴
عدد اتمی	۲	۸	۱۵	۶	۲۶

- ۱- به کمک جدول دوره‌ای می‌توان ۱۱۸ عنصر شناخته‌شده را با توجه به معیار و ملاک مشخصی در یک طبقه‌بندی مناسب و با چیدمان خاص کنار هم قرار داد.
- ۲- این طبقه‌بندی می‌تواند اطلاعات بسیار ارزشمندی درباره ویژگی‌های عناصرها در اختیار ما قرار دهد.
- ۳- براساس طبقه‌بندی این جدول می‌توان رفتار شیمیایی عناصرهای گوناگون را پیش‌بینی کرد.
- ۴- به کمک جدول دوره‌ای عناصرها، می‌توان به آسانی شماره گروه و شماره دوره (ردیف) هر عنصر را تعیین کرد. شماره گروه و دوره یک عنصر، موقعیت یا مکان آن عنصر را در جدول دوره‌ای مشخص می‌کند.
- ۵- به کمک جدول دوره‌ای عناصرها، می‌توان تعداد ذره‌های زیراتمی را برای یک عنصر به‌دست آورد.
- ۶- به کمک جدول دوره‌ای می‌توان با استفاده از مشابه بودن خواص شیمیایی عناصرهای یک گروه، خواص شیمیایی عناصرها را پیش‌بینی کرد.

فواید طبقه‌بندی عناصرها

۱	۱	۲											۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸
۱	H هیدروژن ۱.۰۰۸												B بور ۱۰.۸۱	C کربن ۱۲.۰۱	N نیتروژن ۱۴.۰۱	O اکسیژن ۱۶.۰۰	F فلورین ۱۹.۰۰	Ne نون ۲۰.۱۸
۲	۳	۴											۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸
۲	Li لیتیم ۶.۹۴	Be برلیوم ۹.۰۱											Al آلومینیم ۲۶.۹۸	Si سیلیسیم ۲۸.۰۹	P فسفر ۳۰.۹۷	S گازکبریت ۳۲.۰۶	Cl کلر ۳۵.۴۵	Ar آرگون ۳۹.۹۵
۳	۱۱	۱۲											۳۱	۳۲	۳۳	۳۴	۳۵	۳۶
۳	Na سدیم ۲۲.۹۹	Mg منیزیم ۲۴.۳۱											Ga گالیم ۶۹.۷۲	Ge ژرمانیم ۷۲.۶۴	As آرسنیک ۷۴.۹۲	Se سلنیم ۷۸.۹۶	Br برم ۷۹.۹۰	Kr کریپتون ۸۳.۸۰
۴	۱۹	۲۰	۲۱	۲۲	۲۳	۲۴	۲۵	۲۶	۲۷	۲۸	۲۹	۳۰	۳۱	۳۲	۳۳	۳۴	۳۵	۳۶
۴	K پتاسیم ۳۹.۱۰	Ca کلسیم ۴۰.۰۸	Sc اسکاندیم ۴۴.۹۶	Ti تیتانیوم ۴۷.۸۷	V وانادیم ۵۰.۹۴	Cr کروم ۵۲.۰۰	Mn منگنز ۵۴.۹۴	Fe آهن ۵۵.۸۵	Co کوبالت ۵۸.۹۳	Ni نیکل ۵۸.۹۹	Cu مس ۶۳.۵۵	Zn روی ۶۵.۳۹	Ga گالیم ۶۹.۷۲	Ge ژرمانیم ۷۲.۶۴	As آرسنیک ۷۴.۹۲	Se سلنیم ۷۸.۹۶	Br برم ۷۹.۹۰	Kr کریپتون ۸۳.۸۰
۵	۳۷	۳۸	۳۹	۴۰	۴۱	۴۲	۴۳	۴۴	۴۵	۴۶	۴۷	۴۸	۴۹	۵۰	۵۱	۵۲	۵۳	۵۴
۵	Rb روبیدیم ۸۵.۴۷	Sr استرانسیم ۸۷.۶۲	Y ایتروم ۸۸.۹۱	Zr زرکونیم ۹۱.۲۲	Nb نیوبیم ۹۲.۹۱	Mo مولیبدن ۹۵.۹۴	Tc تکنسیم -	Ru روتنیم ۱۰۱.۱	Rh رودیم ۱۰۱.۰۷	Pd پالادیم ۱۰۶.۴۰	Ag نقره ۱۰۷.۸۶	Cd کادمیم ۱۱۲.۴۰	In ایندیم ۱۱۴.۸۱	Sn قلع ۱۱۸.۷۱	Sb آنتیموان ۱۲۱.۷۵	Te تلووریم ۱۲۷.۶۰	I ید ۱۲۶.۹۰	Xe زنون ۱۳۱.۲۰
۶	۵۵	۵۶	۵۷	۵۸	۵۹	۶۰	۶۱	۶۲	۶۳	۶۴	۶۵	۶۶	۶۷	۶۸	۶۹	۷۰	۷۱	۷۲
۶	Cs سزیم ۱۳۲.۹	Ba باریم ۱۳۷.۳	Lu لوئیسیم ۱۷۵.۰۰	Hf هافنیم ۱۷۸.۵	Ta تانتال ۱۸۰.۹۰	W تنگستن ۱۸۳.۸۰	Re رنتیم ۱۸۶.۲۰	Os اوسمیم ۱۹۰.۲۰	Ir ایریدیم ۱۹۲.۲۰	Pt پلاتین ۱۹۵.۱	Au طلا ۱۹۷.۰۰	Hg جیوه ۲۰۰.۶۰	Tl تالیوم ۲۰۴.۳۰	Pb سرب ۲۰۷.۲۰	Bi بیسپوت ۲۰۹.۰۰	Po پولونیم [۲۰۹]	At استانتین [۲۱۰]	Rn رادون [۲۲۲]
۷	۸۷	۸۸	۸۹	۹۰	۹۱	۹۲	۹۳	۹۴	۹۵	۹۶	۹۷	۹۸	۹۹	۱۰۰	۱۰۱	۱۰۲	۱۰۳	۱۰۴
۷	Fr فرانسیوم [۲۲۳]	Ra رادیوم [۲۲۶]	Lr لوئرسیوم [۲۶۲]	Rf رافرفوریم [۲۶۷]	Db دایبیم [۲۶۸]	Sg سیبورگیوم [۲۷۱]	Bh بوریم [۲۷۲]	Hs هاسیم [۲۷۷]	Mt مایتنیم [۲۷۶]	Ds دارمشاتیم [۲۸۱]	Rg روگنزیوم [۲۸۰]	Cn کوپرنسیوم [۲۷۷]	Nh نیوهونیم [۲۸۴]	Fl فلرویم [۲۸۹]	Mc مکگوریم [۲۸۸]	Lv لوورنزیوم [۲۹۳]	Ts تسنیه [۲۹۶]	Og اوغانسسون [۲۹۴]

۵۷	۵۸	۵۹	۶۰	۶۱	۶۲	۶۳	۶۴	۶۵	۶۶	۶۷	۶۸	۶۹	۷۰
La لاتان ۱۳۸.۹۰	Ce سزیم ۱۴۰.۱۰	Pr پراسئودیم ۱۴۰.۹۰	Nd نئودیم ۱۴۴.۲۰	Pm پرومتیم [۱۴۵]	Sm ساماریوم ۱۵۰.۴۰	Eu اوروپیم ۱۵۲.۰۰	Gd گادولینیم ۱۵۷.۲۰	Tb تریم ۱۵۸.۹۰	Dy دیسپوزیم ۱۶۲.۵۰	Ho هولیم ۱۶۴.۹۰	Er اریتم ۱۶۷.۳۰	Tm تولیم ۱۶۸.۹۰	Yb ایتربیم ۱۷۳.۰۰
۸۹	۹۰	۹۱	۹۲	۹۳	۹۴	۹۵	۹۶	۹۷	۹۸	۹۹	۱۰۰	۱۰۱	۱۰۲
Ac اکتیوم [۲۲۷]	Th توریم ۲۳۲.۰۰	Pa پروتاکتینیم ۲۳۱.۰۰	U اورانیوم ۲۳۸.۰۰	Np نپتونیم [۲۳۷]	Pu پلوتونیم [۲۴۴]	Am امرسیوم [۲۴۳]	Cm کوریوم [۲۴۷]	Bk برکلیم [۲۴۷]	Cf کالیفرنیم [۲۵۱]	Es ایشتنسیم [۲۵۲]	Fm فرمیوم [۲۵۷]	Md مندلیوم [۲۵۸]	No نوبلیوم [۲۵۹]

جدول دوره‌ای عناصرها



کیهان زادگاه الفبای هستی

فصل ۱

قسمت اول: چگونگی تشکیل عنصرها

شناخت کیهان و پیدایش عنصرها

۱. چرا کره زمین از جنس سنگ اما مشتری از جنس گاز متراکم شده است؟
 - (۱) چون فراوانی عنصرهای سنگین در مشتری بیش تر از فراوانی این عنصرها در زمین است.
 - (۲) چون عنصرهای فراوان تشکیل دهنده سیاره مشتری بیش تر حالت گازی دارند.
 - (۳) چون فراوانی گازهای هیدروژن و هلیوم در مشتری کم تر از کره زمین است.
 - (۴) چون کره زمین نسبت به مشتری به خورشید نزدیک تر است.
۲. چند مورد از جمله‌های زیر درست است؟

(آ) در شناسنامه فیزیکی و شیمیایی یک سیاره اطلاعاتی مانند نوع عنصرهای سازنده سیاره مشخص می‌شود.

(ب) ستاره‌ها پس از مرگ، عنصرهای تشکیل دهنده خود را در فضا پراکنده می‌کنند.

(پ) عنصرها به صورت همگون در جهان هستی توزیع شده‌اند.

(ت) در روند تشکیل عنصرها، عنصرهای سبک مانند هلیوم، لیتیم، آلومینیم و ... به عنصرهای سنگین تر مانند اکسیژن و نیتروژن تبدیل می‌شوند.

(۱) ۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)
۳. کدام یک از عبارات‌های داده شده جمله زیر را به درستی تکمیل می‌کنند؟

«وویجرهای ۱ و ۲ مأموریت داشتند تا با گذر از کنار سیاره‌های مشتری، زحل، اورانوس و نپتون شناسنامه‌ای حاوی اطلاعاتی مانند را تهیه و ارسال کنند.»

(آ) نوع عنصرهای سازنده سیاره

(ب) دما و فشار هسته سیاره

(۱) (آ)، (ب) و (پ) (۲) (آ)، (ب) و (ت) (۳) (ب)، (پ) و (ت) (۴) (آ) و (ت)
۴. از عبارات‌های زیر، چند مورد درست است؟

(آ) ستاره‌ها کارخانه ساخت عنصرها هستند.

(ب) ترکیب و درصد عنصرهای سیاره مشتری شبیه سیاره زمین است.

(پ) واکنش‌های هسته‌ای درون ستاره‌ها در شرایط ویژه و در دماهای بسیار بالا انجام می‌شوند.

(ت) در تمام واکنش‌های هسته‌ای، ذره‌های زیراتمی و هسته‌ها به هم جوش خورده و عنصرهای سنگین تر تشکیل می‌شوند.

(۱) ۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)
۵. چند مورد از مطالب زیر درست است؟

(آ) از میان هشت عنصر فراوان سازنده مشتری، کربن و گوگرد (در دمای 25°C) جامد بوده و شش عنصر دیگر گازی هستند.

(ب) از بین عناصر شناخته شده، ۹۲ عنصر نخست جدول تناوبی در طبیعت یافت می‌شوند.

(پ) فراوان ترین عنصر سیاره زمین، آهن است که درصد فراوانی آن کم تر از ۵۰٪ است.

(ت) نخستین عنصری که پس از مهبانگ ایجاد شد، عنصر هیدروژن بود.

(۱) ۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)
۶. کدام ایزوتوپ هیدروژن در آغاز کیهان، قبل از سایر ایزوتوپ‌ها تشکیل شده است؟

(۱) ${}^1\text{H}$ (۲) ${}^2\text{H}$ (۳) ${}^3\text{H}$ (۴) ${}^4\text{H}$

۷. از عبارات زیر چند مورد درست هستند؟

- (آ) اختر شیمی به مطالعهٔ مولکول‌های موجود در فضاهای بین ستاره‌ای می‌پردازد.
 (ب) پس از مهبانگ، آهن زودتر از اکسیژن پدید آمد.
 (پ) دمای سطح خورشید به حدود 6000°C و دمای مرکز آن به حدود 10^7°C می‌رسد.

(ت) سحابی بومرنگ، سردترین مکان شناخته‌شده در جهان هستی با دمای 273°C - است.

۸.

کدام گزینه عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«..... سیارهٔ زمین از سیارهٔ مشتری است.»

- (۱) شعاع - بیشتر تر (۲) درصد فراوانی He - کم تر (۳) میانگین دمای - کم تر (۴) درصد فراوانی عنصرهای گازی - بیشتر

۹.

هر ستاره تعیین می‌کند که چه عنصرهایی باید در آن ستاره ساخته شود. هر چه یک ستاره بیشتر باشد، شرایط تشکیل عنصرهای در آن فراهم می‌شود.

- (۱) دما - اندازه - دمای - سنگین تر (۲) سرعت - دما - اندازه - سنگین تر
 (۳) سرعت - شعاع - دمای - سبک تر (۴) سرعت - دما - سرعت - سبک تر

۱۰.

چند مورد از جمله‌های زیر نادرست می‌باشند؟

(آ) یکی از پرسش‌های مهمی که شیمی‌دان‌ها در پی یافتن پاسخ آن هستند، چگونگی پیدایش عنصرهاست.

(ب) مطالعهٔ کیهان به ویژه سامانهٔ خورشیدی برای پاسخ به پرسش چگونگی پیدایش عنصرها، کمک شایانی می‌کند.

(پ) سیلیسیم و کلسیم از جمله عنصرهای مشترک موجود در دو سیارهٔ زمین و مشتری می‌باشند.

(ت) هر چه دمای ستاره بیشتر باشد، شرایط تجزیهٔ عنصرهای سنگین تر بیشتر تر فراهم می‌شود.

(ث) پس از انفجار مهیب، با گذشت زمان و کاهش دما، گازهای هیدروژن و هلیوم تولید شده، متراکم شده و سحابی‌ها به وجود آمدند.

(۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۱۱.

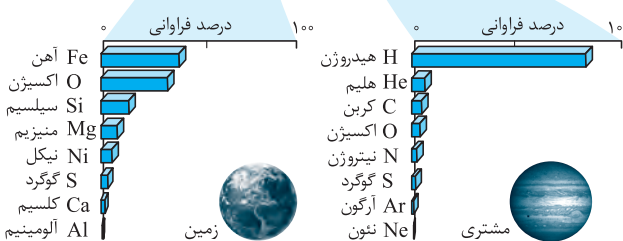
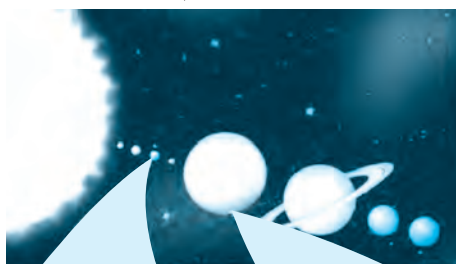
با در نظر گرفتن شکل روبه‌رو، کدام عبارت زیر نادرست است؟

(۱) علاوه بر عنصرهای معرفی شده در شکل روبه‌رو، عنصرهای دیگری نیز در زمین وجود دارند.

(۲) علت گازی بودن سیاره‌هایی هم چون مشتری، دور بودن آن‌ها از خورشید است.

(۳) بزرگ‌ترین سیارهٔ منظومهٔ شمسی دارای هیچ عنصر فلزی در میان پنج عنصر فراوان آن نیست.

(۴) اغلب عنصرهای فراوان سیارهٔ زمین در دمای اتاق، به حالت جامد هستند.



هم‌جوشی هسته‌ها

۱۲.

با توجه به روند تشکیل عنصرها در ستارگان، از به هم پیوستن حداقل چند اتم فراوان‌ترین ایزوتوپ هلیوم، یک اتم ایزوتوپ ^{24}Mg می‌تواند به‌وجود آید؟ (از تبادل انرژی و تغییرات جرم صرف‌نظر شود).

(۱) ۴ (۲) ۶ (۳) ۸ (۴) ۱۲

۱۳.

کدام عبارت درست است؟

(۱) در واکنش‌های هسته‌ای همانند واکنش‌های شیمیایی، جرم مواد واکنش‌دهنده با جرم مواد فرآورده برابر است.

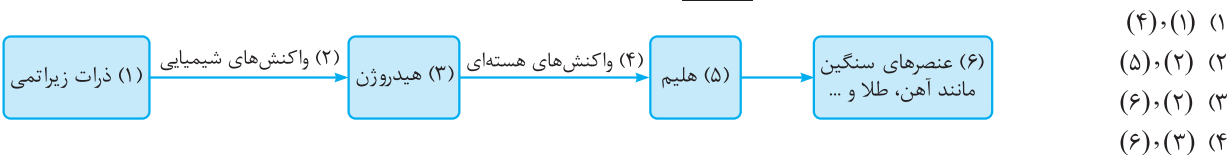
(۲) در واکنش‌های هسته‌ای، یقیناً کاهش یا افزایش جرم در هسته رخ می‌دهد.

(۳) واکنش‌های هسته‌ای را با دقت فراوان می‌توان در آزمایشگاه انجام داد.

(۴) واکنش‌های هسته‌ای با کاهش جرم اتمی عنصرها و آزاد شدن انرژی هنگفت همراه هستند.

۱۴.

کدام یک از قسمت‌های نمایش داده شده در شکل زیر نادرست است؟



رابطه اینشتین (ویژه دانش آموزان علاقه مند)

۱۵. اگر در تبدیل هسته‌ای $8^1\text{H} + 8^1\text{n} \rightarrow 16^8\text{O}$ ، افت جرم به اندازه $1/4 \times 10^{-4} \text{g}$ اتفاق بیفتد، با تولید 32g گاز اکسیژن در یک ستاره، به

(تقریبی ۹۸)

تقریب چند کیلوژول انرژی آزاد می‌شود؟ ($O = 16 \text{ g. mol}^{-1}$)

- (۱) $1/26 \times 10^7$ (۲) $1/26 \times 10^{10}$ (۳) $2/52 \times 10^7$ (۴) $2/52 \times 10^{10}$

۱۶. اگر انرژی لازم برای ذوب کردن 3000 کیلوگرم آهن، از طریق واکنش هسته‌ای تبدیل هیدروژن به هلیوم تأمین شود، جهت تأمین گرمای مورد نیاز، چند گرم ماده بایستی به انرژی تبدیل گردد؟ (فرض کنید برای ذوب شدن یک گرم آهن، 247 ژول انرژی نیاز است.)

- (۱) $82/3 \times 10^{-7}$ (۲) $82/3 \times 10^{-5}$ (۳) $28/3 \times 10^{-7}$ (۴) $28/3 \times 10^{-5}$

۱۷. جرم هسته یکی از ایزوتوپ‌های اورانیم ($^{235}_{92}\text{U}$) برابر $3/238 \times 10^{-25} \text{ kg}$ است. مقدار انرژی آزاد شده بر اثر تشکیل این هسته از ذره‌های

بنیادی اولیه، تقریباً چند ژول است؟ (جرم پروتون و نوترون به ترتیب برابر $1/67 \times 10^{-27} \text{ kg}$ و $1/68 \times 10^{-27} \text{ kg}$ است.)

- (۱) $6/3 \times 10^{-12}$ (۲) $6/3 \times 10^{-9}$ (۳) $3/6 \times 10^{-9}$ (۴) $3/6 \times 10^{-12}$

۱۸. انرژی حاصل از انفجار 20 تن TNT را تقریباً از تبدیل چند گرم ماده پرتوزا به انرژی می‌توان تولید کرد؟ (انرژی آزاد شده از انفجار TNT

برابر $2/76 \text{ kJ.g}^{-1}$ است.)

- (۱) $0/061$ (۲) $0/0613$ (۳) $0/00613$ (۴) $0/0006$

قسمت دوم: عنصرها و ایزوتوپ‌ها

نماد شیمیایی عنصرها

۱۹. عدد جرمی عنصری ۹۵ است. اگر در این عنصر $A = 2Z + 5$ باشد، عدد اتمی و تعداد نوترون‌های آن به ترتیب از راست به چپ کدام است؟

- (۱) $55 - 40$ (۲) $45 - 50$ (۳) $45 - 50$ (۴) $40 - 55$

۲۰. تفاوت تعداد الکترون‌ها و نوترون‌ها در کدام یون بیش تر است؟

- (۱) $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$ (۲) $^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$ (۳) $^{80}_{35}\text{Br}^{-}$ (۴) $^{64}_{29}\text{Cu}^{2+}$

۲۱. عدد جرمی X^{2+} برابر ۴۲ است. اگر تفاوت تعداد نوترون‌ها و الکترون‌ها در این یون برابر ۶ باشد، عدد اتمی این یون کدام است؟

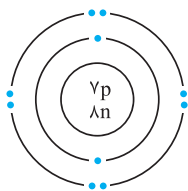
- (۱) ۱۹ (۲) ۲۱ (۳) ۲۳ (۴) ۴۰

۲۲. با توجه به جدول روبه‌رو، کدام عبارت درست است؟

- (۱) X برابر ۱۲ است.
(۲) Z برابر ۳۴ است.
(۳) B و C ایزوتوپ هستند.
(۴) Y برابر ۲۹ است.

گونه	عدد جرمی	تعداد الکترون	تعداد نوترون
A ²⁺	۲۴	x	۱۲
B	y	۱۵	۱۶
C ³⁻	z	۱۸	۱۷

۲۳. شکل روبه‌رو، ساختار کدام ذره زیر را نشان می‌دهد؟



- (۱) 7N (۲) 7N^{3-} (۳) 8O (۴) 8O^{2-}

۲۴. تعداد ذرات باردار عنصر M، ۳ برابر تعداد ذرات $^{15}_7\text{X}$ است. عدد اتمی عنصر M چه عددی می‌باشد؟

- (۱) ۲۵ (۲) ۲۸ (۳) ۳۰ (۴) ۳۳

۲۵. اگر اختلاف پروتون و نوترون عنصری ۱۰ باشد، چنانچه عدد جرمی ۵۰ باشد، عدد اتمی این عنصر چند است؟

- (۱) ۲۰ (۲) ۲۲ (۳) ۱۸ (۴) ۲۶

۲۶. اگر در یون M^{3-} ، عدد جرمی برابر ۲۶ و اختلاف تعداد الکترون‌ها و نوترون‌ها برابر ۵ باشد، عدد اتمی چند است؟

- (۱) ۱۰ (۲) ۸ (۳) ۹ (۴) ۱۲

۲۷. اگر در هسته اتمی، رابطه زیر بین تعداد پروتون با نوترون برقرار باشد و در اتم خنثی آن هشت الکترون وجود داشته باشد، عدد جرمی آن

$8p = 7n + 8$

کدام است؟

- (۱) ۱۲ (۲) ۱۴ (۳) ۱۶ (۴) ۱۸

ایزوتوپ‌ها

۲۸. هیدروژن در طبیعت دارای ایزوتوپ است که جرم سنگین‌ترین ایزوتوپ آن برابر جرم سبک‌ترین آن‌ها است.

- (۱) ۷-۷ (۲) ۳-۳ (۳) ۲-۲ (۴) ۱-۷

۲۹. هیدروژن در طبیعت به ترتیب از راست به چپ دارای چند ایزوتوپ پایدار و چند ایزوتوپ ناپایدار است؟

- (۱) ۱-۲ (۲) ۲-۱ (۳) ۳-۲ (۴) ۲-۲

۳۰. در صورت تولید، کدام ایزوتوپ هیدروژن از همه ناپایدارتر است؟

- (۱) ${}^4\text{H}$ (۲) ${}^5\text{H}$ (۳) ${}^6\text{H}$ (۴) ${}^7\text{H}$

۳۱. ایزوتوپ‌های یک عنصر به ترتیب، فراوانی و پایداری دارند.

- (۱) یکسان - یکسان (۲) یکسان - متفاوت (۳) متفاوت - متفاوت (۴) متفاوت - یکسان

۳۲. نسبت شمار نوترون به شمار پروتون در سنگین‌ترین ایزوتوپ طبیعی عنصر هیدروژن، کدام است؟

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۷

(تمرین ۹۸)

۳۳. با توجه به شکل روبه‌رو، درصد فراوانی ایزوتوپ سبک‌تر لیتیم کدام است؟



- (۱) ۶ (۲) ۱۴ (۳) ۸۶ (۴) ۹۴

۳۴. کدام دو اتم، ایزوتوپ یکدیگرند؟

- (۱) ${}^{40}_{19}\text{A}$ - ${}^{40}_{20}\text{B}$ (۲) ${}^{40}_{19}\text{A}$ - ${}^{39}_{19}\text{C}$ (۳) ${}^{39}_{18}\text{D}$ - ${}^{39}_{19}\text{C}$ (۴) ${}^{40}_{20}\text{B}$ - ${}^{39}_{20}\text{D}$

۳۵. ایزوتوپ‌های منیزیم در کدام مورد با یکدیگر اختلاف دارند؟

- (۱) نقطه ذوب (۲) تعداد پروتون (۳) تعداد الکترون (۴) خواص شیمیایی

۳۶. در اثر افزودن یک پروتون و یک الکترون به اتم سدیم (${}^{23}_{11}\text{Na}$).....

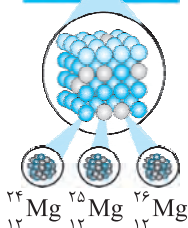
- (۱) ایزوتوبی از ${}^{24}\text{Mg}$ تشکیل می‌شود. (۲) یون Na^+ حاصل می‌شود. (۳) یون ${}^{24}\text{Mg}^+$ به وجود می‌آید. (۴) ایزوتوبی از سدیم تشکیل می‌شود.

۳۷. ایزوتوپ‌های اتم هیدروژن، دارای یکسان، اما متفاوت و خواص شیمیایی هستند.

- (۱) عدد اتمی - عدد جرمی - متفاوت (۲) عدد جرمی - عدد اتمی - یکسان (۳) تعداد پروتون‌های - تعداد نوترون‌های - متفاوت (۴) تعداد الکترون‌های - تعداد نوترون‌های - یکسان

۳۸. با توجه به شکل روبه‌رو، در میان ایزوتوپ‌های منیزیم با عدد اتمی، ایزوتوپ دارای بیش‌ترین

درصد فراوانی بوده و سنگین‌ترین ایزوتوپ منیزیم تعداد نوترون در هسته خود دارد.



- (۱) ${}^{25}_{12}\text{Mg}$ - ۱۳ (۲) ${}^{24}_{12}\text{Mg}$ - ۱۲ (۳) ${}^{26}_{12}\text{Mg}$ - ۱۴ (۴) ${}^{24}_{12}\text{Mg}$ - ۱۴

رادیوایزوتوپ‌ها

۳۹. کدام عبارت‌ها در مورد رادیوایزوتوپ‌ها درست‌اند؟

(آ) واکنش‌پذیری شیمیایی بالایی دارند.

(ب) نیم‌عمر آن‌ها بسیار پایین است.

(ث) عنصرهایی پایدار هستند.

(ج) خاصیت پرتوزایی دارند.

- (۱) (آ)، (ت) و (ج) (۲) (پ)، (ج) و (ث)

۴۰. چند مورد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

(آ) رادیوایزوتوپ‌ها را می‌توان در درمان تومورهای سرطانی به کار برد.

(ب) دفع زباله‌های هسته‌ای از جمله مشکلات استفاده از صنایع هسته‌ای به شمار می‌رود.

(پ) رادون به طور پیوسته از طریق واکنش‌های هسته‌ای در کره زمین تولید می‌شود.

(ت) گاز رادون موجود در هوا کره خطری برای تندرستی ماست.

- (۱) صفر (۲) ۱ (۳) ۲ (۴) ۳

۴۱. نیم عمر اتم‌های ${}^3\text{H}$ حدود $12/32$ سال است. حدود چند سال طول می‌کشد تا $87/5$ درصد از اتم‌های ${}^3\text{H}$ تجزیه شوند؟
 (۱) $12/32$ (۲) $24/64$ (۳) $36/96$ (۴) $49/28$
۴۲. اگر نیم عمر ایزوتوپ ${}^3\text{H}$ برابر 12 سال باشد، چند سال طول می‌کشد تا حدود 97% آن به اتم‌های دیگر تبدیل شود؟
 (۱) 24 (۲) 36 (۳) 48 (۴) 60
۴۳. 16 گرم تکنسیم در اختیار بوده است. اگر بعد از 36 ساعت فقط 250 میلی‌گرم آن باقی مانده باشد، نیم عمر آن کدام است؟
 (۱) 4 ساعت (۲) 6 ساعت (۳) 8 ساعت (۴) 12 ساعت
۴۴. جهت تشخیص توده‌های سرطانی در غده تیروئید یک بیمار، مقدار 8 میلی‌گرم از اتم‌های پرتوزای تکنسیم تزریق شده است. چنانچه 24 ساعت پس از تزریق این رادیودارو فقط مقدار $0/5$ میلی‌گرم از اتم‌های تکنسیم باقی مانده باشد، نیم عمر تکنسیم چند ساعت است؟
 (۱) 4 (۲) 6 (۳) 8 (۴) 10

عنصرهای ساخت بشر

۴۵. در یک نمونه مخلوط طبیعی شامل تعداد 10000 اتم اورانیوم، تقریباً چند اتم از نوع اورانیوم 235 وجود دارد؟
 (۱) $0/7$ (۲) 7 (۳) 70 (۴) 700
۴۶. چند مورد از کاربرد مواد، درست بیان شده است؟
 (آ) تکنسیم: تصویربرداری غده تیروئید
 (ب) آهن 59 : تصویربرداری دستگاه گردش خون
 (ث) کربن 14 : تعیین قدمت اشیاء قدیمی
 (۱) 2 (۲) 3 (۳) 4 (۴) 5
۴۷. چند مورد از مطالب زیر، درباره ${}^{99}\text{Tc}$ درست‌اند؟
 • در تصویربرداری از غده تیروئید، کاربرد دارد.
 • نخستین عنصری است که در واکنشگاه هسته‌ای ساخته شد.
 • اندازه یون آن درست به اندازه یون یدید است و در تیروئید جذب می‌شود.
 • زمان ماندگاری آن اندک است و نمی‌توان مقدار زیادی از آن را تولید و انبار کرد.
 (۱) 1 (۲) 2 (۳) 3 (۴) 4

(تجربی خارج از کشور ۹۸)

۴۸. کدام عبارت نادرست است؟

- (۱) غنی‌سازی ایزوتوپی یکی از مراحل چرخه تولید انرژی هسته‌ای است.
 (۲) دفع پسماند راکتورهای هسته‌ای یکی از مهم‌ترین چالش‌های صنایع هسته‌ای است.
 (۳) فراوانی رادیویزوتوپ‌های اورانیوم در مخلوط طبیعی آن کم‌تر از $0/7$ درصد است.
 (۴) گاز رادون به طور پیوسته در لایه‌های زیرین زمین از طریق واکنش‌های هسته‌ای تولید می‌شود.
۴۹. اگر مقداری رادیویزوتوپ ${}^{59}\text{Fe}$ و ${}^{99}\text{Tc}$ وارد بدن فرد شود، تصویربرداری در کدام دستگاه‌ها و اندام‌های بدن به ترتیب واضح‌تر خواهد بود؟
 (۱) گردش خون - تیروئید (۲) تیروئید - گردش خون (۳) گردش خون - روده‌ها (۴) دست‌ها - تیروئید

۵۰. چند مورد از عبارتهای زیر، درست‌اند؟

- (آ) تشابه خواص شیمیایی یون حاوی تکنسیم با یون یدید (I^-) دلیل استفاده تکنسیم در تصویربرداری از غده تیروئید است.
 (ب) پسماند راکتورهای اتمی خاصیت پرتوزایی نداشته و خطرناک نیستند.
 (پ) هم گلوکز معمولی و هم گلوکز نشان‌دار در یاخته‌های سرطانی تجمع می‌کنند.
 (ت) به طور تقریبی حدود 22 درصد از عنصرهای شناخته‌شده، ساخته دست بشر هستند.
 (۱) 1 (۲) 2 (۳) 3 (۴) 4

۵۱. پاسخ پرسش‌های (آ) و (ب) در کدام گزینه قرار دارد؟

- (آ) دلیل استفاده از عنصر تکنسیم در تصویربرداری از غده تیروئید چیست؟
 (ب) تعداد نوترون‌های شناخته‌شده‌ترین فلز پرتوزایی که اغلب به عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به کار می‌رود، کدام است؟
 (۱) پرتوزا بودن 146 (۲) تشابه اندازه یون حاوی آن با یون یدید و پرتوزا بودن 143
 (۳) طیف نشری خطی آن 143 (۴) تشابه اندازه یون حاوی آن با یون یدید 146

۵۲. چند مورد از عبارتهای داده‌شده عبارت «غنی‌سازی ایزوتوپی» را به درستی کامل می‌کنند؟

- (آ) فرایندی است که مقدار یک ایزوتوپ را در مخلوط ایزوتوپ‌های آن افزایش می‌دهد.
 (ب) یکی از مراحل مهم چرخه تولید سوخت هسته‌ای است.
 (پ) تنها در ده کشور هسته‌ای جهان از جمله کشور ایران انجام می‌شود.
 (ت) بخشی از انرژی الکتریکی مورد نیاز کشور ما را تأمین کرده است.
 (۱) 1 (۲) 2 (۳) 3 (۴) 4

۵۳. کدام گزینه عبارت‌های (آ) تا (پ) را به ترتیب به درستی کامل می‌کند؟
 (آ) دفع پسماند راکتورهای اتمی به علت از جمله چالش‌های صنایع هسته‌ای به شمار می‌آید.
 (ب) نخستین عنصر ساخت بشر در ساخته شده است.
 (پ) اغلب افرادی که به دچار می‌شوند، مقدار قابل توجهی مواد پرتوزا از دود سیگار و قلیان دریافت کرده‌اند.
 (۱) پرتوزایی - واکنشگاه هسته‌ای - سرطان ریه
 (۲) پرتوزایی - واکنشگاه شیمیایی - سرطان ریه
 (۳) خطرناک بودن - واکنشگاه هسته‌ای - سرطان خون
 (۴) خطرناک بودن - واکنشگاه هسته‌ای - سرطان تیروئید

قسمت سوم: طبقه‌بندی عناصر

جدول دوره‌ای عناصر

۵۴. از عبارت‌های زیر چند مورد درست است؟
 (آ) طبقه‌بندی عناصر، می‌تواند اطلاعات ارزشمندی در مورد ویژگی‌های عناصر در اختیار ما قرار دهد.
 (ب) به کمک جدول تناوبی می‌توان تعداد ذره‌های زیراتمی یک عنصر را تعیین کرد.
 (پ) جدول تناوبی امروزی برحسب افزایش جرم اتمی سازماندهی شده است.
 (ت) لاتناید‌ها از عنصر شماره ۵۸ تا ۷۲ خانه‌های جدول تناوبی را اشغال کرده‌اند.
 (ث) برای اندازه‌گیری جرم اتم‌ها، دانشمندان از دستگاهی به نام طیف‌بین استفاده می‌کنند.
 (۱) ۱
 (۲) ۲
 (۳) ۳
 (۴) ۴
۵۵. کدام مجموعه از عنصرهای زیر، خواص شیمیایی مشابه هم دارند؟
 (۱) سدیم - منیزیم - کلسیم
 (۲) سدیم - پتاسیم - آلومینیم
 (۳) آلومینیم - کلسیم - منیزیم
 (۴) منیزیم - کلسیم - باریوم
۵۶. کدام عبارت‌ها درست هستند؟
 (آ) عدد اتمی اولین عنصر و آخرین عنصر دوره پنجم، به ترتیب ۳۷ و ۵۴ است.
 (ب) در دوره چهارم جدول دوره‌ای، فقط دو عنصر با نماد شیمیایی تک حرفی وجود دارد.
 (پ) خواص فیزیکی و شیمیایی A_{53} و B_{83} شبیه هم است.
 (ت) عدد اتمی عنصر واقع در دوره ۵ از گروه ۸ جدول دوره‌ای برابر ۴۲ است.
 (۱) آ - ب
 (۲) پ - ت
 (۳) آ - ب - ت
 (۴) ب - ت
۵۷. سبک‌ترین و سنگین‌ترین گاز نجیب موجود در طبیعت، به ترتیب کدام‌اند؟
 (۱) هلیوم - آرگون
 (۲) رادون - کریپتون
 (۳) هلیوم - رادون
 (۴) آرگون - نئون
۵۸. کدام گزینه پاسخ درست دو پرسش زیر است؟
 (آ) مبنای تنظیم جدول دوره‌ای عناصر کدام مورد است؟
 (۱) عدد اتمی - اوگانسون - اسکاندیم
 (۲) عدد جرمی - اوگانسون - تیتانیم
 (۳) تعداد نوترون‌ها - نوبلیوم - اسکاندیم
 (۴) جرم اتمی - نوبلیوم - تیتانیم
۵۹. خواص و رفتار شیمیایی یک عنصر توسط کدام مورد زیر مشخص می‌شود؟
 (۱) تعداد نوترون‌ها
 (۲) تعداد پروتون‌ها
 (۳) تعداد ایزوتوپ‌ها
 (۴) جرم اتمی
۶۰. کدام ویژگی روند تکرار خواص دوره‌ای عناصر را بهتر نشان می‌دهد؟
 (۱) جرم اتمی
 (۲) عدد جرمی
 (۳) عدد اتمی
 (۴) حجم اتم‌ها
۶۱. در جدول دوره‌ای عناصر، تعداد تناوب و تعداد گروه وجود دارد که بیش‌ترین تعداد عنصر گازی در گروه و کم‌ترین تعداد عنصر در تناوب وجود دارد.
 (۱) ۷ - ۱۸ - ۱۸ - ۱
 (۲) ۷ - ۱۸ - ۱۶ - ۱
 (۳) ۷ - ۱۸ - ۱۸ - ۱
 (۴) ۷ - ۱۸ - ۱۷ - ۱
۶۲. چند مورد از مطالب زیر درباره جدول دوره‌ای عناصر درست است؟
 (آ) در میان ۳۶ عنصر اول جدول تناوبی، تعداد عنصرهایی که نماد دو حرفی آن‌ها با حرف C شروع می‌شود از A و B بیش‌تر است.
 (ب) یون پایدار عنصری با عدد اتمی ۳۴ به صورت X^{2-} است.
 (پ) اختلاف عدد اتمی گاز نجیب دوره دوم و دوره چهارم برابر ۲۶ است.
 (ت) نماد شیمیایی ۲۵٪ عنصرهای دوره سوم جدول، یک حرفی است.
 (۱) ۱
 (۲) ۲
 (۳) ۳
 (۴) ۴

۶۳. چند جمله از جملات زیر نادرست است؟

- (آ) مجموع تعداد عنصرها در دو دوره دوم و چهارم با تعداد الکترونهای Zn^{2+} برابر است.
 (ب) تعداد عنصرهای دسته p با عدد اتمی یکی از گازهای نجیب برابر است.
 (پ) مجموع تعداد عنصرهای دسته s با اختلاف نوترونها و الکترونها در اتم عنصر $^{108}_{47}Ag$ برابر است.
 (ت) مجموع تعداد عنصرهای دسته d و دسته f برابر عدد جرمی Zn^{65} است.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۶۴. در دوره سوم جدول دوره‌ای، شمار عنصرهای فلز و نافلز به ترتیب از راست به چپ، کدام است؟ (با صرف نظر از گازهای نجیب)

(۱) ۴، ۳ (۲) ۳، ۳ (۳) ۴، ۴ (۴) ۳، ۴

(ریاضی ۹۸)

۶۵. موقعیت یک عنصر در جدول تناوبی کدام ویژگی آن عنصر را به طور دقیق مشخص نمی‌کند؟

- (۱) جرم اتمی میانگین (۲) عدد اتمی (۳) تعداد الکترونها (۴) تعداد پروتونها

۶۶. خواص شیمیایی عنصرهای X و Y، به ترتیب، به خواص شیمیایی کدام عنصرها، نزدیک تر است؟

(۱) $B - {}_{17}Cl$ (۲) $B - {}_{10}Ne$ (۳) ${}_{14}Si - {}_{17}Cl$ (۴) ${}_{14}Si - {}_{10}Ne$

۶۷. در میان چهار عنصر A ، X ، Y ، D ، کدام دو عنصر به ترتیب در یک دوره و کدام دو عنصر در یک گروه جدول تناوبی جای دارند؟

(گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید.)

(ریاضی خارج از کشور ۹۳)

(۱) $D, Y - D, A$ (۲) $D, Y - X, A$ (۳) $D, A - Y, X$ (۴) $Y, A - D, X$

۶۸. با توجه به جدول دوره‌ای عنصرها، کدام مطلب نادرست است؟

- (۱) برخلاف هر گروه، عنصرهایی که در یک دوره از جدول جای دارند، خواص شیمیایی آنها متفاوت است.
 (۲) عنصرهای گروه ۱۸ همگی گازی و عنصرهای گروه ۱۴ همگی جامدند.
 (۳) مجموع عنصرهای دوره‌های اول، دوم، سوم و چهارم بیش تر از تعداد عنصرهای دوره ششم است.
 (۴) مندلیف به وجود روند تناوبی میان عنصرها پی برد که متفاوت با شیوه‌ای که امروز می‌شناسیم، است.

۶۹. در چند مورد از موارد زیر، نماد شیمیایی عنصر به درستی نشان داده نشده است؟

- کلسیم: Ca • منگنز: Mg • فسفر: F
 • گوگرد: S • کبالت: CO • برم: B

(۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵

۷۰. تفاوت عدد اتمی دو عنصر واقع در گروه‌های ۲ و ۱۳ از دوره سوم و چهارم به ترتیب از راست به چپ کدام است؟

(۱) ۱۱ - ۱ (۲) ۱۰ - ۱ (۳) ۱۱ - ۲ (۴) ۱۰ - ۲

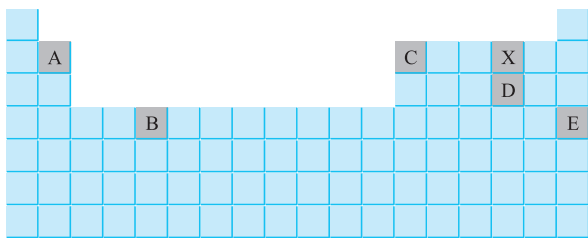
۷۱. در دوره ششم جدول تناوبی، مابین گروه‌های دوم و سیزدهم چند عضو قرار دارد؟

(۱) ۱۸ (۲) ۲۴ (۳) ۲۸ (۴) ۳۲

۷۲. با توجه به شکل روبه‌رو که بخشی از جدول دوره‌ای عنصرها را نشان

می‌دهد، کدام مطالب نادرست هستند؟

- (آ) عنصر A به گروه دوم و تناوب دوم جدول دوره‌ای تعلق دارد.
 (ب) عنصر B دارای خواص مشابه عنصر E است.
 (پ) اختلاف عدد اتمی عنصر C با D برابر با ۱۲ است.
 (ت) عنصر B دارای ۲۳ پروتون است.



(ث) اگر عنصر D یون پایدار D^{2-} تولید کند، عنصر X نیز یون پایدار X^{2-} تولید می‌کند.

(۱) (آ) و (پ) (۲) (آ) و (ب) (۳) (ب) و (پ) (۴) (ت) و (ث)

(ریاضی خارج از کشور ۹۹)

۷۳. کدام مطلب درباره نیکل (Ni) و تیتانیوم (Ti)، نادرست است؟

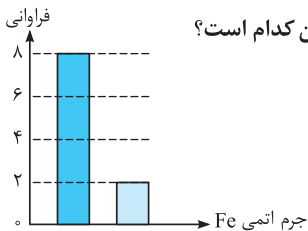
- (۱) نیکل عنصری واسطه و تیتانیوم عنصری اصلی است.
 (۲) شعاع اتمی نیکل از شعاع اتمی تیتانیوم کوچک تر است.
 (۳) نیکل و تیتانیوم، هر دو در یک دوره جدول تناوبی جای دارند.
 (۴) نیکل در گروه ۱۰ و تیتانیوم در گروه ۴ جدول تناوبی جای دارند.

جرم اتمی عنصرها

۷۴. جرم اتمی هر عنصر، برابر است با:
 (۱) جرم یک اتم از آن
 (۲) جرم $6/02 \times 10^{23}$ اتم از آن
 (۳) نسبت جرم اتم به جرم واحد amu
 (۴) نسبت $0/833\%$ برابر جرم اتم کربن به جرم اتمی عنصر مورد نظر
۷۵. کدام عبارت درست است؟
 (۱) جرم مولی کربن-۱۲ برابر است با: ۱۲ amu
 (۲) جرم یک پروتون برابر است با: ۱ amu
 (۳) جرم یک الکترون برابر است با: ۱ amu
 (۴) جرم اتم هیدروژن برابر است با: $1 \frac{g}{mol}$
۷۶. به ترتیب از راست به چپ، یک amu تقریباً برابر است با گرم و ۱ مول برابر است با ذره.
 (۱) $6/02 \times 10^{23} - 1/66 \times 10^{-24}$ (۲) $6/02 \times 10^{23} - 1/66 \times 10^{-24}$ (۳) $6/02 \times 10^{23} - 1/66 \times 10^{-23}$ (۴) $6/02 \times 10^{22} - 1/66 \times 10^{-23}$
۷۷. اگر شمار نوترون های $\frac{A}{Z}X$ ، ۲ برابر شمار پروتون های آن باشد، جرم پروتون در اتم X، به تقریب چند درصد جرم این اتم است؟ (از جرم الکترون صرف نظر کنید).
 (۱) ۵۰٪ (۲) ۳۳٪ (۳) ۷۵٪ (۴) ۲۵٪
۷۸. نسبت شمار الکترون ها در یون NO_3^- به شمار نوترون ها در یون CN^- کدام است؟ ($^{12}_6C$, $^{16}_8O$, $^{14}_7N$)
 (۱) $\frac{31}{13}$ (۲) $\frac{32}{14}$ (۳) $\frac{31}{14}$ (۴) $\frac{32}{13}$
۷۹. اگر مجموع ذره های زیراتمی دو ایزوتوپ از اکسیژن و منیزیم برابر ۶۳ و اختلاف تعداد نوترون های آن ها برابر ۵ باشد، نسبت عدد جرمی منیزیم به تعداد الکترون های اکسیژن در کدام گزینه درست بیان شده است؟ (^{12}Mg , ^{16}O)
 (۱) $3/25$ (۲) ۳ (۳) $2/75$ (۴) $2/15$
۸۰. در کدام گزینه، نماد ذره های زیراتمی به درستی نشان داده شده است؟
 (۱) $^+_1p - ^-_1n - ^-_1e$ (۲) $^+_1p - ^-_1n - ^-_1e$ (۳) $^+_1p - ^-_1n - ^-_1e$ (۴) $^+_1p - ^-_1n - ^-_1e$
۸۱. اگر جرم الکترون با تقریب، برابر $\frac{1}{4000}$ جرم هریک از ذره های پروتون و نوترون فرض شود، نسبت جرم الکترون ها در اتم Z_A به جرم این اتم، به کدام کسر نزدیک تر است؟
 (۱) $\frac{1}{1000}$ (۲) $\frac{1}{2000}$ (۳) $\frac{1}{4000}$ (۴) $\frac{1}{5000}$
۸۲. چند مورد از مطالب زیر، درست اند؟
 (آ) جرم اتم ها را با سنجهای اندازه می گیرند که جرم آن با جرم ایزوتوپ کربن - ۱۲ برابر است.
 (ب) جرم ۱ amu برابر با حدود $0/83\%$ جرم ایزوتوپ کربن - ۱۲ است.
 (پ) در مقیاس amu جرم اتم کربن - ۱۲ دقیقاً برابر با ۱۲ amu است.
 (ت) تنها به پروتون و نوترون ذره های بنیادی اتم گفته می شود.
 (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴
۸۳. اگر برای اندازه گیری جرم اتمی به جای واحد کربن - ۱۲ از اتم اکسیژن - ۱۶ به عنوان واحد استفاده کنیم و مقیاس جرم اتمی را $\frac{1}{16}$ جرم ایزوتوپ اکسیژن - ۱۶ فرض کنیم. جرم اتمی روی در مقیاس اکسیژن کدام است؟ (جرم اتمی اکسیژن و روی در مقیاس amu را به ترتیب ۱۵/۹۹ و ۶۵/۳۹ در نظر بگیرید).
 (۱) $65/39$ (۲) $65/21$ (۳) $65/45$ (۴) $65/58$
۸۴. اگر جرم پروتون ۱۸۴۰ برابر جرم الکترون، جرم نوترون ۱۸۵۰ برابر جرم الکترون و جرم الکترون برابر $9/10938 \times 10^{-31} amu$ در نظر گرفته شود، جرم تقریبی یک اتم تریتمیم برابر چند گرم خواهد بود؟ ($1 amu = 1/66 \times 10^{-24} g$)
 (۱) $4/96 \times 10^{-24}$ (۲) $9/112 \times 10^{-24}$ (۳) $4/34 \times 10^{-22}$ (۴) $9/115 \times 10^{-22}$

محاسبه جرم اتمی میانگین

۸۵. جرم اتمی میانگین کلر $35/5 amu$ است که از دو ایزوتوپ و تشکیل شده است.
 (۱) ۸۰ درصد ^{35}Cl - ۲۰ درصد ^{37}Cl
 (۲) ۲۵ درصد ^{37}Cl - ۷۵ درصد ^{35}Cl
 (۳) ۲۵ درصد ^{35}Cl - ۷۵ درصد ^{37}Cl
 (۴) ۲۰ درصد ^{35}Cl - ۸۰ درصد ^{37}Cl
۸۶. عنصری دارای دو ایزوتوپ به جرم های اتمی ۱۲۳ و ۱۲۱ برابر یکای جرم اتمی است. در صورتی که ۵۷ درصد آن را ایزوتوپ سبک تر تشکیل داده باشد، جرم اتمی تقریبی این عنصر بر حسب amu کدام است؟
 (۱) $120/3$ (۲) $121/9$ (۳) $122/0$ (۴) $123/2$



۸۷. نمودار مقابل، فراوانی ایزوتوپ‌های آهن با جرم‌های اتمی ۵۵ و ۵۹ را نشان می‌دهد. جرم اتمی متوسط آهن کدام است؟

- ۵۵/۸ (۱)
- ۵۶/۴ (۲)
- ۵۷ (۳)
- ۵۸/۲ (۴)

۸۸. عنصر X دارای دو ایزوتوپ ^{25}X و ^{26}X است. اگر در ۱ مول از عنصر X، تعداد $3/01 \times 10^{21}$ اتم ^{26}X وجود داشته باشد، جرم اتمی میانگین X کدام است؟

- ۲۵/۴۰ (۱)
- ۲۵/۰۵ (۲)
- ۲۵/۸ (۳)
- ۲۵/۷۵ (۴)

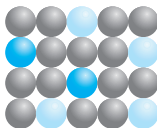
۸۹. با توجه به این‌که هیدروژن سه ایزوتوپ (1H ، 2H و 3H) در طبیعت دارد، در یک نمونه طبیعی از گاز هیدروژن (H_2)، چند نوع مولکول H_2 می‌تواند وجود داشته باشد؟

- ۶ (۱)
- ۹ (۲)
- ۱۲ (۳)
- ۱۸ (۴)

۹۰. با توجه به وجود سه ایزوتوپ هیدروژن در طبیعت (1H ، 2H و 3H) و وجود دو ایزوتوپ کلر در طبیعت (^{35}Cl و ^{37}Cl)، در مجموع چند نوع مولکول HCl در طبیعت می‌تواند وجود داشته باشد؟

- ۳ (۱)
- ۶ (۲)
- ۹ (۳)
- ۱۲ (۴)

۹۱. براساس شکل مقابل که فراوانی نسبی اتم‌های عنصر فرضی X را در حالت طبیعی نشان می‌دهد، جرم اتمی میانگین X برحسب amu کدام است؟



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

۹۲. اتم فرضی A دارای سه ایزوتوپ به جرم‌های اتمی ۲۰، ۲۱ و ۲۲ برحسب amu است. اگر جرم اتمی میانگین آن $21/4 \text{ amu}$ و فراوانی سبک‌ترین ایزوتوپ آن نصف فراوانی ایزوتوپ دوم آن باشد، فراوانی سنگین‌ترین ایزوتوپ A چند درصد است؟

- ۲۵ (۱)
- ۴۰ (۲)
- ۵۵ (۳)
- ۷۰ (۴)

۹۳. عنصر فرضی X دارای دو ایزوتوپ سبک و سنگین با جرم‌های اتمی 14 amu و 16 amu و جرم اتمی میانگین $14/2 \text{ amu}$ است. نسبت شمار اتم‌های ایزوتوپ سنگین به سبک، در آن کدام است؟

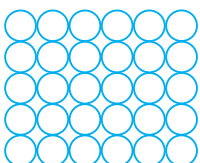
- $1/8$ (۱)
- $1/9$ (۲)
- $1/10$ (۳)
- $1/11$ (۴)

۹۴. عنصر فرضی از دو ایزوتوپ xA و ^{26}A تشکیل شده است. اگر جرم اتمی میانگین $14A$ برابر با $24/4 \text{ amu}$ باشد، با توجه به شکل زیر کدام عبارت نادرست است؟



- (۱) ایزوتوپ سنگین‌تر، از پایداری بیش‌تری برخوردار است.
- (۲) فراوانی ایزوتوپ xA برابر ۸۰ درصد است.
- (۳) ایزوتوپ سبک‌تر دارای ۱۲ نوترون در هسته خود است.
- (۴) در طبیعت به ازای هر ۴ اتم سبک‌تر، یک اتم سنگین‌تر یافت می‌شود.

۹۵. عنصر فرضی X دارای دو ایزوتوپ با جرم اتمی 24 amu و 27 amu است که در شکل زیر باید به ترتیب با دایره‌های سفید و سیاه رنگ نشان داده شوند. اگر جرم اتمی میانگین این عنصر برابر $26/7 \text{ amu}$ باشد، چند دایره در شکل زیر باید سیاه رنگ باشد تا فراوانی ایزوتوپ‌ها را به درستی نشان دهد؟



- ۱۶ (۱)
- ۱۹ (۲)
- ۲۲ (۳)
- ۲۷ (۴)

۹۶. عنصر X با جرم اتمی میانگین $36/8 \text{ amu}$ ، دارای سه ایزوتوپ طبیعی است که یکی از آن‌ها دارای ۲۰ نوترون با فراوانی ۲۰٪ و دیگری دارای ۱۸ نوترون با فراوانی ۷۰٪ است. تعداد نوترون‌های ایزوتوپ دیگر کدام است؟

- ۲۱ (۱)
- ۲۲ (۲)
- ۲۳ (۳)
- ۲۴ (۴)

۹۷. فرض کنید عنصر A دارای دو ایزوتوپ است. اگر فراوانی ایزوتوپ سنگین تر برابر ۲۰٪ باشد و تفاوت جرم اتمی دو ایزوتوپ ۱/۲۵ amu باشد، جرم اتمی میانگین عنصر A برابر خواهد بود با:

- (۱) یک واحد کم تر از جرم ایزوتوپ سنگین تر
 (۲) نیم واحد بیش تر از جرم ایزوتوپ سبک تر
 (۳) ۱/۴ واحد کم تر از جرم ایزوتوپ سنگین تر
 (۴) ۳/۴ واحد بیش تر از جرم ایزوتوپ سبک تر

۹۸. با توجه به داده‌های جدول روبه‌رو، جرم مولکولی ترکیب A_3X_3 ، چند amu است؟ (عدد جرمی را برابر جرم اتمی با یکای amu در نظر بگیرید.) (ریاضی فارغ از کشور ۹۵)

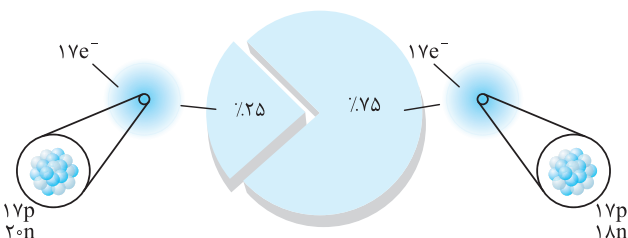
۳۷ X	۳۵ X	۴۷ A	۴۵ A	ایزوتوپ
۸۰	۲۰	۹۰	۱۰	درصد فراوانی

- (۱) ۲۱۳/۶
 (۲) ۲۰۳/۴
 (۳) ۱۹۸/۵
 (۴) ۱۸۸/۷

۹۹. عنصر A دارای سه ایزوتوپ $A^{۸۴}$ ، $A^{۸۶}$ ، $A^{۸۸}$ است. اگر درصد فراوانی سبک‌ترین ایزوتوپ آن ۲۰٪، و جرم اتمی میانگین A برابر ۸۶/۴ amu باشد، درصد فراوانی دو ایزوتوپ دیگر به ترتیب از راست به چپ کدام‌اند؟ (عدد جرمی را به تقریب معادل جرم یک مول از هر ایزوتوپ در نظر بگیرید.) (تجربی فارغ از کشور ۹۵)

- (۱) ۶۰ - ۲۰
 (۲) ۴۰ - ۴۰
 (۳) ۳۰ - ۵۰
 (۴) ۲۰ - ۶۰

۱۰۰. با توجه به شکل روبه‌رو که ایزوتوپ‌های کلر در طبیعت را نشان می‌دهد، چه تعداد از مطالب زیر، درست‌اند؟



- (آ) ایزوتوپ دارای ۲۰ نوترون، پایداری بیشتری در طبیعت دارد.
 (ب) در یک نمونه طبیعی از کلر، به ازای هر یک اتم ^{۳۷}Cl تعداد سه اتم ^{۳۵}Cl وجود دارد.
 (پ) جرم اتمی میانگین کلر، تقریباً ۱/۵ amu کم تر از جرم اتمی ایزوتوپ با فراوانی کم تر است.

(ت) تفاوت جرم اتمی دو ایزوتوپ کلر در حدود $3/32 \times 10^{-27}$ kg است. (۱ amu = $1/66 \times 10^{-24}$ g)

- (۱) ۱
 (۲) ۲
 (۳) ۳
 (۴) ۴

۱۰۱. کلر دارای دو ایزوتوپ با جرم اتمی ۳۵ amu و ۳۷ amu و کربن دارای دو ایزوتوپ با جرم اتمی ۱۲ amu و ۱۳ amu است. تفاوت جرم مولکولی سبک‌ترین و سنگین‌ترین مولکول CCl_4 چند amu است؟ (ریاضی ۹۴)

- (۱) ۶
 (۲) ۷
 (۳) ۸
 (۴) ۹

۱۰۲. نقره دارای دو ایزوتوپ با جرم‌های اتمی ۱۰۶/۹ و ۱۰۸/۹ است. اگر فراوانی ایزوتوپ سبک‌تر آن برابر با ۵۲ درصد باشد، جرم اتمی متوسط نقره کدام است؟ (ریاضی ۸۴)

- (۱) ۱۰۷/۸۴
 (۲) ۱۰۷/۸۶
 (۳) ۱۰۷/۸۸
 (۴) ۱۰۷/۸۹

۱۰۳. عنصر A دارای چهار ایزوتوپ، با اعداد جرمی ۴۹، ۵۱، ۵۳ و ۵۴ است. اگر مجموع فراوانی دو ایزوتوپ اول ۶۵ و فراوانی ایزوتوپ سوم ۱۵ درصد باشد، درصد فراوانی دو ایزوتوپ اول، به ترتیب از راست به چپ کدام‌اند؟ (تجربی-۹۹)

- (۱) ۲۹/۵، ۳۵/۵
 (۲) ۴۷/۵، ۱۷/۵
 (۳) ۵۰، ۱۵
 (۴) ۵۰/۵، ۱۴/۵

۱۰۴. منیزیم طبیعی دارای سه ایزوتوپ ^{24}Mg با جرم اتمی ۲۳/۹۹ amu و فراوانی ۷۹ درصد، ^{25}Mg با جرم اتمی ۲۴/۹۹ amu و فراوانی ۱۰ درصد، ^{26}Mg با جرمی اتمی ۲۵/۹۸ amu و فراوانی ۱۱ درصد، و فلئور تنها به صورت ^{19}F با جرم اتمی ۱۸/۹۹ amu وجود دارد. جرم مولی منیزیم فلئورید طبیعی برابر چند گرم است؟ (تجربی فارغ از کشور ۹۹)

- (۱) ۶۱/۸۶
 (۲) ۶۲/۲۸
 (۳) ۶۴/۱۲
 (۴) ۶۶/۴۵

۱۰۵. اطلاعات زیر برای ایزوتوپ‌های عنصر X در دست است: ($S = 32, O = 16; \text{g.mol}^{-1}$)
 (i) عنصر X دارای دو ایزوتوپ است.

(ii) اختلاف شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها در $1/3$ مول از ایزوتوپ سبک‌تر، برابر $3/01 \times 10^{23}$ است.

(iii) جرم $3/4$ مول گوگرد دی‌اکسید (SO_2)، ۸ برابر جرم $1/5$ مول از ایزوتوپ سنگین‌تر X است.

اگر فراوانی ایزوتوپ سبک‌تر ۲۵٪ برابر فراوانی ایزوتوپ سنگین‌تر و جرم میانگین این عنصر ۵۹/۲ amu باشد، عدد اتمی عنصر X کدام است؟

- (۱) ۲۹
 (۲) ۲۸
 (۳) ۲۷
 (۴) ۲۶

مول و شمارش ذره‌ها

۱۰۶. کدام مطلب نادرست است؟

- (۱) یک مول به مجموعه‌ای شامل $6/02 \times 10^{23}$ ذره گفته می‌شود.
 (۲) جرم مولی مواد را برحسب گرم بر مول بیان می‌کنند.
 (۳) در ۵ گرم از اتم‌های هیدروژن تعداد $3/01 \times 10^{23}$ اتم هیدروژن وجود دارد. ($H = 1: g.mol^{-1}$)
 (۴) جرم یک مول از هر ماده را جرم مولی آن ماده می‌گویند.

۱۰۷. چند مورد از مطالب زیر، درست است؟

- (آ) عدد آووگادرو را با N_A نشان می‌دهند.
 (ب) جرم یک مول ذره برحسب amu را جرم مولی می‌گویند.
 (پ) دانشمندان جرم اتم‌ها را با استفاده از طیف‌سنج جرمی با دقت زیاد اندازه می‌گیرند.
 (ت) گرم، رایج‌ترین یکای اندازه‌گیری جرم در آزمایشگاه است.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

(ریاضی ۸۸)

۱۰۸. در ۰/۲۸ گرم فلز آهن، چند اتم از این فلز وجود دارد؟ ($Fe = 56: g.mol^{-1}$)

(۱) $3/01 \times 10^{23}$ (۲) $12/04 \times 10^{20}$ (۳) $3/01 \times 10^{20}$ (۴) $6/02 \times 10^{20}$

۱۰۹. $3/5 mol$ مس معادل چند گرم مس است؟ ($Cu = 64: g.mol^{-1}$)

(۱) $3/5$ (۲) $3/5 \times 64$ (۳) $3/5 \times 6/02 \times 10^{23}$ (۴) $3/5 \times 64$

۱۱۰. در چند گرم فلز آلومینیم، $1/024 \times 10^{23}$ اتم Al وجود دارد؟ ($Al = 27: g.mol^{-1}$)

(۱) ۲۷ (۲) ۱۷ (۳) ۰/۲۷ (۴) ۴/۵۹

۱۱۱. تعداد اتم‌های هیدروژن موجود در $0/04 mol$ متان (CH_4) برابر است با:

(۱) $9/63 \times 10^{22}$ (۲) $9/63 \times 10^{23}$ (۳) $6/93 \times 10^{21}$ (۴) $6/93 \times 10^{23}$

۱۱۲. اگر جرم ۱ اتم هلیوم (4He) برابر با $6/642 \times 10^{-24} g$ باشد، در ۴ گرم هلیوم چند اتم هلیوم وجود دارد؟

(۱) $6/02 \times 10^{22}$ (۲) $6/02 \times 10^{23}$ (۳) $6/02 \times 10^{24}$ (۴) $6/02 \times 10^{20}$

۱۱۳. در ۶ گرم اتان خالص (C_2H_6)، چند مول اتم‌های هیدروژن (H) وجود دارد؟ ($1 mol C_2H_6 = 30 g$)

(۱) ۰/۲ (۲) ۰/۵ (۳) ۱ (۴) ۱/۲

۱۱۴. در $3/01 \times 10^{22}$ مولکول آمونیاک (NH_3) چند مول اتم هیدروژن وجود دارد؟

(۱) ۰/۱۵ (۲) ۰/۵ (۳) ۱/۵ (۴) ۲

۱۱۵. شمار مولکول‌های موجود در ۴/۴g کربن دی‌اکسید (CO_2) برابر با شمار مولکول‌های موجود در چند گرم آب است؟ ($O = 16, C = 12, H = 1: g.mol^{-1}$)

(ریاضی ۸۹) (۱) ۲ (۲) ۱/۶ (۳) ۱/۸ (۴) ۰/۹

۱۱۶. ۰/۰۱ مول از مولکول‌های اکسیژن تقریباً چند amu جرم دارند؟ ($O = 16 amu$)

(۱) $1/92 \times 10^{23}$ (۲) $1/92 \times 10^{22}$ (۳) $9/6 \times 10^{22}$ (۴) $9/6 \times 10^{23}$

۱۱۷. چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟ ($H = 1, C = 12, O = 16, S = 32: g.mol^{-1}$)

(آ) ۲/۵ مول کربن، شامل ۳g کربن است.

(ب) ۰/۱ مول H_2SO_4 ، ۹/۸ گرم جرم دارد.

(پ) جرم یک اتم اکسیژن حدود $2/66 \times 10^{-23}$ گرم است. ($1 amu = 1/66 \times 10^{-24} g$)

(ت) ۳/۲ گرم گوگرد دارای $6/02 \times 10^{22}$ اتم گوگرد است.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۱۸. تعداد اتم‌های موجود در ۰/۴g هلیوم با تعداد اتم‌های موجود در چند گرم کربن برابر است؟ ($C = 12, He = 4: g.mol^{-1}$)

(۱) ۱۲ (۲) ۰/۶ (۳) ۰/۱۲ (۴) ۱/۲

۱۱۹. ۰/۹ گرم آب شامل چند مولکول آب است؟ ($1 mol H_2O = 18 g$)

(۱) $3/01 \times 10^{21}$ (۲) $3/01 \times 10^{22}$ (۳) $6/02 \times 10^{21}$ (۴) $6/02 \times 10^{22}$

۱۲۰. ۰/۰۲ مول یون آلومینیم (Al^{3+}) دارای چند الکترون است؟

(۱) $6/02 \times 10^{22}$ (۲) $6/02 \times 10^{21}$ (۳) $1/2 \times 10^{22}$ (۴) $1/2 \times 10^{21}$

۱۲۱. بنزویک اسید با فرمول شیمیایی $C_7H_6O_2$ از جمله اسیدهای آلی است که در تمشک یافت می‌شود. از این ماده به عنوان محافظ مواد غذایی و ضد

اکسایش در نوشابه‌ها، سس‌ها و آب میوه‌ها استفاده می‌شود. جرم یک مول بنزویک اسید کدام است؟ ($H = 1, C = 12, O = 16: g.mol^{-1}$)

(۱) ۱۱۲ (۲) ۱۲۲ (۳) ۱۳۲ (۴) ۱۳۶



کیهان زادگاه الفبای هستی

پاسخ فصل ۱

۱۰ (۴ ۳ ۲ ۱)

جمله‌های (پ) و (ت) نادرست هستند.

(پ) سیلیسیم و کلسیم تنها در سیاره زمین یافت می‌شوند.

(ت) هر چه دمای ستاره بیش‌تر باشد، شرایط تشکیل عنصرهای سنگین‌تر فراهم می‌شود.

۱۱ (۴ ۳ ۲ ۱)

علت گازی بودن سیاره مشتری و برخی سیاره‌های دیگر به نوع و درصد عنصرهای گازی تشکیل‌دهنده آن‌ها بستگی دارد نه به فاصله از خورشید.

۱۲ (۴ ۳ ۲ ۱)

فراوان‌ترین ایزوتوپ هلیوم همان ${}^4\text{He}$ است که عدد جرمی آن برابر ۴ است. از آن‌جا که عدد جرمی یک اتم ${}^{24}\text{Mg}$ برابر ۲۴ است، برای به‌وجود آمدن آن حداقل ۶ اتم ${}^4\text{He}$ لازم است.

۱۳ (۴ ۳ ۲ ۱)

در واکنش‌های هسته‌ای قانون پایستگی جرم رعایت نمی‌شود و هسته با تغییر جرم و یا تغییر ذره‌های زیراتمی مواجه می‌شود.

۱۴ (۴ ۳ ۲ ۱)

تبدیل ذره‌های زیراتمی به هیدروژن از طریق واکنش‌های هسته‌ای انجام می‌شود. (علت نادرستی قسمت (۲))
هم‌چنین هلیوم طی واکنش‌های هسته‌ای به عنصرهای سبک مثل لیتیم، کربن و ... تبدیل می‌شود. (علت نادرستی قسمت (۶))

۱۵ (۴ ۳ ۲ ۱)

با توجه به معادله واکنش به ازای تولید ۱۶g اکسیژن، مقدار $1/4 \times 10^{-4}$ g جرم ناپدید و به انرژی تبدیل شده است. حالا می‌توان گفت به ازای تولید ۳۲g گاز اکسیژن، کاهش جرمی به اندازه $2/8 \times 10^{-4}$ g رخ می‌دهد. بنابراین می‌توان نوشت:

$$E = mc^2 = 2/8 \times 10^{-4} \times 10^{-3} \times 9 \times 10^{16} = 2/52 \times 10^{10} \text{ J} \div 1000 \\ = 2/52 \times 10^7 \text{ kJ}$$

۱۶ (۴ ۳ ۲ ۱)

$$3000 \text{ kg} = 3 \times 10^6 \text{ g}$$

۱g Fe	۲۴۷J
$3 \times 10^6 \text{ g Fe}$	$x \Rightarrow x = 3 \times 247 \times 10^6 \text{ J}$

$$E = mc^2 \Rightarrow 3 \times 247 \times 10^6 = m(3 \times 10^8)^2 \Rightarrow m = 82/3 \times 10^{-10} \text{ kg ماده}$$

$$\Rightarrow 82/3 \times 10^{-10} \times 10^3 = 82/3 \times 10^{-7} \text{ g ماده}$$

۱ (۴ ۳ ۲ ۱)

در میان عنصرهای فراوان سازنده سیاره مشتری، هیچ عنصر فلزی وجود ندارد. سیاره مشتری، گازی شکل است، زیرا بیش‌تر (نه تمام) عنصرهای سازنده آن گازی هستند و تنها دو عنصر جامد کربن (C) و گوگرد (S) در میان آن‌ها یافت می‌شود، ولی سیاره زمین سنگی و جامد است؛ از این‌رو در جهان هستی چگالی زمین از مشتری بیش‌تر است.

۲ (۴ ۳ ۲ ۱)

موارد (آ) و (ب) درست و موارد (پ) و (ت) نادرست هستند.
(پ) عنصرها به صورت ناهمگون در جهان هستی توزیع شده‌اند.
(ت) عنصرهای سبک مانند لیتیم و کربن به عنصرهای سنگین‌تر مانند آهن و طلا تبدیل می‌شوند.

۳ (۴ ۳ ۲ ۱)

پرتاب دو فضایی‌ماهی وویجر ۱ و ۲ توسط ناسا برای شناخت بیش‌تر سامانه خورشیدی انجام گرفت و آخرین عکس ارسالی وویجر ۱ از کره زمین در فاصله تقریبی ۷ میلیارد کیلومتری انجام شد.
شناسنامه ارسالی دربرگیرنده سه دسته اطلاعات از سیاره‌ها است:

- نوع عنصرهای سازنده
- ترکیب‌های شیمیایی در اتمسفر آن‌ها
- ترکیب درصد این مواد

۴ (۴ ۳ ۲ ۱)

موارد (آ) و (پ) درست هستند.
تمام واکنش‌های هسته‌ای لزوماً تبدیل اتم سبک‌تر به سنگین نمی‌باشند، بلکه واکنش‌های هسته‌ای از نوع تبدیل اتم سنگین به سبک‌تر هم وجود دارد.

۵ (۴ ۳ ۲ ۱)

عبارات (آ)، (پ) و (ت) درست هستند.
(آ) دو عنصر S و C جامد هستند (در دمای 25°C)، و بقیه عناصر یعنی He، Ne، Ar، N_2 ، H_2 و O_2 گازی شکل هستند.
(ب) از بین ۱۱۸ عنصر کشف‌شده، ۹۲ عنصر در طبیعت یافت می‌شوند اما الزاماً ۹۲ عنصر نخست جدول نیستند.

(پ) فراوان‌ترین عنصر سیاره زمین، آهن با درصد فراوانی کم‌تر از ۵٪ است.
(ت) نخستین عنصر ایجادشده پس از مهبانگ، هیدروژن بود.

۶ (۴ ۳ ۲ ۱)

تشکیل کیهان، با تشکیل ذره‌های سبک‌تر آغاز شده است.

۷ (۴ ۳ ۲ ۱)

موارد (آ)، (پ) و (ت) درست‌اند.
آهن سنگین‌تر از اکسیژن است، پس دیرتر به وجود آمده است.

۸ (۴ ۳ ۲ ۱)

۹ (۴ ۳ ۲ ۱)



تست‌های کنکور ۱۴۰۰ رشته تجربی

۱۰۷۰. اگر ۱۶ گرم از عنصر A با ۷ گرم از عنصر X واکنش کامل داده و ترکیب AX را تشکیل دهد و ۱۲ گرم از عنصر Z با ۲/۸ گرم از عنصر X واکنش کامل داده و ترکیب XZ_۳ را به وجود آورد، جرم مولی X چند برابر جرم مولی Z و جرم مولی XZ_۳ برابر چند گرم است؟ (جرم مولی عنصر A را برابر ۱۲۸ گرم در نظر بگیرید.)

(۱) ۲۶۹ ، ۰/۷۰ (۲) ۲۹۶ ، ۰/۷۰ (۳) ۲۶۹ ، ۰/۸۵ (۴) ۲۹۶ ، ۰/۸۵

۱۰۷۱. در یون فلزی M^{2+} ، تفاوت شمار پروتون‌ها و نوترون‌ها برابر ۷ است، کدام موارد از مطالب زیر، دربارهٔ عنصر M درست است؟ (آ) اتم آن دارای ۸ الکترون با عدد کوانتومی $l=0$ است.

(ب) عنصری از گروه ۱۱ در دورهٔ چهارم جدول تناوبی با عدد اتمی ۲۹ است.

(پ) شمار الکترون‌های دارای $l=1$ در اتم آن، ۱/۲ برابر شمار الکترون‌های دارای $l=2$ است.

(ت) شمار الکترون‌های آخرین لایهٔ اشغال شدهٔ اتم آن با شمار الکترون‌های آخرین لایهٔ اشغال شدهٔ اتم X برابر است.

(۱) آ، ت (۲) آ، پ (۳) ب، پ (۴) ب، ت

۱۰۷۲. در کدام ردیف‌های جدول زیر، نام شیمیایی ترکیب‌ها درست نوشته شده است؟

مس (I) اکسید، نیتروژن دی‌اکسید، سدیم نیتريد	Na_3N, NO_2, CuO	۱
لیتیم کربنات، کربن دی‌سولفید، کلسیم سولفات	$CaSO_4, CS_2, Li_2CO_3$	۲
فسفر پنتاکلريد، کروم دی‌فلوئوريد، منگنز (II) اکسید	MnO, CrF_5, PCl_5	۳
سیلیسیم دی‌اکسید، باریم یدید، کربونیل کلريد	$COCl_2, BaI_2, SiO_2$	۴

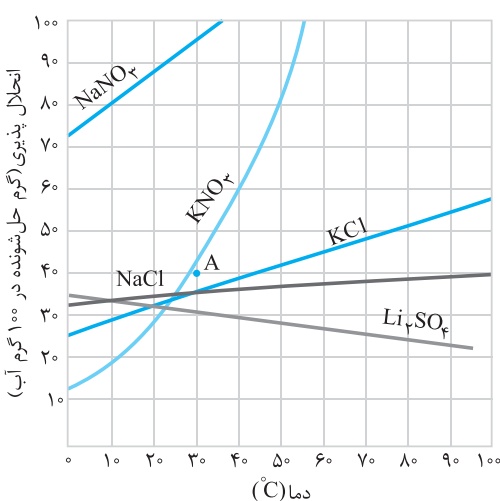
(۱) ۳، ۱ (۲) ۴، ۱ (۳) ۳، ۲ (۴) ۴، ۲

۱۰۷۳. $\frac{2}{7}$ جرم اکسید X_2O_3 را اکسیژن تشکیل می‌دهد، جرم اتمی عنصر X چند amu است و در صورتی که تفاوت شمار پروتون‌ها و نوترون‌های اتم آن برابر ۶ باشد، عنصر X، در کدام دورهٔ جدول تناوبی جای دارد؟ (عدد جرمی را برابر جرم اتمی در نظر بگیرید. $O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$)

(۱) ۶۰، چهارم (۲) ۶۰، پنجم (۳) ۷۰، چهارم (۴) ۷۰، پنجم

۱۰۷۴. ۱۱/۲ لیتر مخلوطی از گازهای اتان، اتن و اتین در شرایط STP، با ۰/۱۵ مول گاز هیدروژن به‌طور کامل واکنش می‌دهد و فراورده‌های سیرشده، تشکیل می‌شود. اگر شمار مول‌های اتن و اتین در این مخلوط با هم برابر باشد، چند درصد از مول‌های مخلوط اولیه را گاز اتان تشکیل می‌دهد؟

(۱) ۲۰ (۲) ۴۰ (۳) ۶۰ (۴) ۸۰



۱۰۷۵. با توجه به نمودار «انحلال پذیری - دما» نشان داده شده، چند مورد از مطالب زیر، نادرست است؟

• در نقطهٔ A، محلول‌های دارای یون نیترات، سیر شده‌اند.

• تفاوت انحلال پذیری نمک‌های دارای یون کلرید در 90°C ، به تقریب، برابر ۱۵ گرم است.

• در دمای 25°C ، مجموع انحلال‌پذیری نمک‌های دارای یون K^+ ، با انحلال‌پذیری $NaNO_3$ در این دما، برابر است.

• اگر انحلال‌پذیری یک نمک در دمای 20°C ، برابر ۳۳ گرم باشد، آن نمک، لیتیم سولفات با معادلهٔ انحلال‌پذیری: $S = +0.15\theta + 35$ است.

(۱) ۱ (۲) ۲

(۳) ۳ (۴) ۴

۱۰۷۶. اگر ۱۰ گرم مخلوطی از گرد منیزیم و نقره را در ۲۰ میلی‌لیتر محلول ۰/۸ مولار هیدروکلریک اسید وارد کنیم تا واکنش کامل انجام شود و در پایان واکنش، غلظت مولار محلول به 0.3 mol.L^{-1} کاهش یابد، درصد جرمی نقره در این نمونه، کدام است و چند مول فلز منیزیم در آن وجود دارد؟

(فراوردهٔ واکنش، گاز هیدروژن و کلرید فلز است، از تغییر حجم محلول چشم‌پوشی شود. $Mg = 24, Ag = 108 \text{ g.mol}^{-1}$)

(۱) ۰/۵ ، ۰/۶۶ (۲) ۰/۱۴ ، ۰/۶۶ (۳) ۰/۵ ، ۰/۸۸ (۴) ۰/۱۴ ، ۰/۸۸

۱۰۷۷. اگر ۶۳ گرم $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ مطابق واکنش زیر، در ظرف سرریسته به میزان ۸۰ درصد تجزیه شود، پس از انجام واکنش، درصد جرمی تقریبی کروم در توده جامد بر جای مانده، کدام است؟



(معادله واکنش موازنه شود.) $(\text{H} = 1, \text{N} = 14, \text{O} = 16, \text{Cr} = 52; \text{g.mol}^{-1})$

۴۲/۵ (۴)

۴۵/۲ (۳)

۶۰/۴ (۲)

۷۸/۴ (۱)

۱۰۷۸. جدول مقابل، به آزمایش انحلال قرص جوشان در آب و در دماهای داده شده مربوط است. چند مورد از مطالب زیر، درست است؟

آزمایش	مقدار قرص جوشان	دمای آب (°C)
۱	یک قرص	۰
۲	نصف قرص (پودر)	۰
۳	یک قرص	۲۵
۴	نصف قرص (پودر)	۲۵

- سرعت واکنش در آزمایش ۳، از آزمایش ۱ بیش تر است.
- سرعت واکنش در آزمایش ۲، نصف سرعت واکنش در آزمایش ۱، است.
- آزمایش ۴، در قیاس با ۳ آزمایش دیگر، بیش ترین سرعت واکنش را دارد.
- با کامل شدن واکنش‌ها، حجم گاز جمع آوری شده در آزمایش ۲، نسبت به ۳ آزمایش دیگر، کم تر است.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

۳۶۷

تست‌های کنکور ۱۴۰۰ رشته ریاضی

۱۰۷۹. با توجه به جایگاه عنصرهای A، M، E و X در جدول تناوبی و آرایش الکترونی اتم آن‌ها، در کدام گزینه تشکیل هر دو ترکیب، ناممکن است؟

X_2A_3 ، EM (۴)

EX_3 ، M_2A_5 (۳)

EA، MX_2 (۲)

MX_5 ، E_2A_3 (۱)

۱۰۸۰. چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- هر زیر لایه با اعداد کوانتومی n و l، مشخص می‌شود.
- ترتیب پُر شدن زیرلایه‌ها، تنها به عدد کوانتومی اصلی وابسته است.
- از رابطه $a = 4l + 2$ ، گنجایش الکترونی زیرلایه‌ها (a) را می‌توان معین کرد.
- در اتم Cu^{2+} ، نسبت شمار الکترون‌های دارای $l = 0$ به $l = 2$ ، برابر ۰/۷ است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۰۸۱. آرایش الکترونی بیرونی‌ترین زیرلایه یون‌های تک‌اتمی A^{2-} ، D^{3+} و E^{3+} ، به ترتیب به $3p^6$ ، $3p^6$ و $3d^5$ ختم می‌شود. کدام مطلب درباره آن‌ها درست است؟

- (۱) عنصر E در گروه ۷ و عنصر D در گروه ۱۳ جدول تناوبی جای دارند.
- (۲) واکنش‌پذیری عنصرهای E و D، بیش تر از واکنش‌پذیری فلز قلبایی هم‌دوره آن‌ها است.
- (۳) ویژگی‌های شیمیایی عنصر A، مشابه عنصر هم‌دوره خود در گروه ۱۸ جدول تناوبی است.
- (۴) عدد اتمی یکی از عنصرهای هم‌گروه عنصر A، با شماره گروه آن‌ها در جدول تناوبی، یکسان است.

۱۰۸۲. فرمول شیمیایی چند ترکیب یونی زیر، درست است؟

• منیزیم نیتريد: Mg_3N_2

• گالیم کلرید: GaCl_2

• مس (II) سولفید: Cu_2S

• کبالت (III) سولفات: $\text{CO}_2(\text{SO}_4)_3$

• باریم سیانید: $\text{Ba}(\text{CN})_2$

• روی فسفات: $\text{Zn}_2(\text{PO}_4)_2$

۶ (۴)

۵ (۳)

۴ (۲)

۳ (۱)

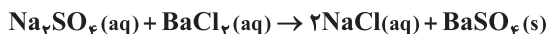
۱۰۸۳. کدام موارد از مطالب زیر، درست است؟

- (آ) در مواد مولکولی ناقطبی با افزایش جرم مولی، نیروهای بین مولکولی افزایش می‌یابد.
 (ب) با این‌که جرم مولی گازهای N_2 و CO برابر است، CO زودتر از N_2 به مایع تبدیل می‌شود.
 (پ) آب و هیدروژن سولفید، هر دو مولکول‌های خمیده، قطبی و نقطه جوش نزدیک به یکدیگر دارند.
 (ت) چون جرم مولی F_2 از جرم مولی HCl بیش‌تر است، نقطه جوش آن از نقطه جوش HCl بالاتر است.
- (۱) آ، ب (۲) آ، ت (۳) ب، پ (۴) ب، ت

۱۰۸۴. یک نمونه ناخالص، دارای ۸۸ درصد جرمی Na_2SO_4 و ۱۰ درصد جرمی آب است. بر اثر جذب رطوبت، مقدار آب آن به ۲۰ درصد می‌رسد.

درصد جرمی تقریبی این نمک در شرایط جدید کدام است و اگر جرم نمونه اولیه ۳۵/۵ گرم باشد، از واکنش کامل آن با باریم کلرید، چند گرم ماده نامحلول در آب تشکیل می‌شود؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید، ناخالصی با $BaCl_2(aq)$ واکنش

نمی‌دهد. $(O = ۱۶, Na = ۲۳, S = ۳۲, Ba = ۱۳۷; g.mol^{-1})$



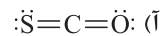
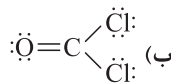
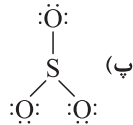
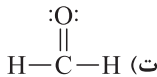
۸۵/۲۲، ۷۴/۹ (۴)

۸۵/۲۲، ۷۸/۲ (۳)

۵۱/۲۶، ۷۴/۹ (۲)

۵۱/۲۶، ۷۸/۲ (۱)

۱۰۸۵. با توجه به قاعده هشتایی، ساختار لوویس کدام مولکول‌های زیر، درست است؟



(۴) ب، ت

(۳) آ، ت

(۲) ب، پ

(۱) آ، ب

۱۰۸۶. معادله «انحلال پذیری - دما» برای نمک A در آب به صورت: $S = ۰/۹۷\theta + ۳۵$ است. اگر نسبت انحلال پذیری نمک A به نمک B در

دماهای $۰^\circ C$ و $۴۰^\circ C$ به ترتیب برابر ۱ و $۲/۴۶$ باشد، نسبت غلظت مولار محلول سیرشده B به غلظت مولار محلول سیرشده A در دمای $۵۰^\circ C$ ، به تقریب کدام است؟ (جرم مولی نمک A و B به ترتیب برابر ۳۳۰ و ۱۱۰ گرم در نظر گرفته شود؛ از تغییر حجم آب در اثر حل کردن نمک، چشم‌پوشی شود؛ معادله «انحلال پذیری - دما» در آب برای نمک B به صورت خطی است).

۲/۵۱ (۴)

۱/۶۵ (۳)

۱/۰۳ (۲)

۰/۶۹ (۱)

۱۰۸۷. نسبت شمار آنیون به کاتیون در چند ترکیب زیر، برابر نسبت شمار آنیون به کاتیون در کروم (III) سولفید است؟

- کلسیم فسفات
 - کلسیم کربنات
 - اسکاندیم اکسید
 - روی سیلیکات
 - آلومینیم سولفات
 - آهن (III) نیترات
- (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵

پاسخنامه کلیدی کنکور ۱۴۰۰

کلید	تست	کلید	تست	کلید	تست	کلید	تست	کلید	تست
۳	۱۰۸۵	۱	۱۰۸۲	۲	۱۰۷۹	۳	۱۰۷۶	۱	۱۰۷۳
۲	۱۰۸۶	۱	۱۰۸۳	۳	۱۰۸۰	۲	۱۰۷۷	۴	۱۰۷۴
۲	۱۰۸۷	۱	۱۰۸۴	۴	۱۰۸۱	۲	۱۰۷۸	۳	۱۰۷۵



کیهان زادگاه الفبای هستی

فصل ۱

قسمت اول: چگونگی تشکیل عناصرها

۱. جاهای خالی را با عبارتهای مناسب کامل کنید.
 - آ) نوری که از به ما می‌رسد، اطلاعات ارزشمندی برای ما ارسال می‌کند.
 - ب) شناسنامهٔ یک سیاره می‌تواند حاوی اطلاعاتی مانند ، و ترکیب درصد این مواد باشد.
 - پ) دانشمندان از طریق فرایندهایی که درون رخ می‌دهند، از روند پیدایش اطلاعاتی کسب کرده‌اند.
 - ت) برخی سیاره‌های سامانهٔ خورشیدی مانند زمین از جنس و برخی مانند مشتری از جنس هستند.
 - ث) دو عنصر اصلی تشکیل‌دهندهٔ سیارهٔ مشتری عبارتند از و
 - ج) اولین عنصرهایی که در شرایط مهیابگ تشکیل شده‌اند، عنصرهای و بوده‌اند.
 - چ) در هم‌جوشی هسته‌ای، ذره‌های زیراتمی و هسته‌های به هم جوش خورده و عنصرهای تشکیل می‌شوند.
 - ح) با گذشت زمان و دما، گازهای هیدروژن و هلیوم تولید شده، متراکم شده و ایجاد شدند.
 - خ) در واکنش‌های هسته‌ای مقداری از جرم ماده به تبدیل می‌شود و قانون رعایت نمی‌شود.
۲. با انتخاب گزینهٔ صحیح هر یک از عبارتهای زیر را کامل کنید.
 - آ) از هم‌جوشی دو پروتون و دو نوترون عنصر (هیدروژن - هلیوم) تشکیل می‌شود.
 - ب) درصد عنصرهای (O - Fe - H و He) در کرهٔ زمین بیش‌تر از سایر عناصرها است.
 - پ) در واکنش‌های (هم‌جوشی - شکافت) هسته‌ای، عنصرهای سنگین‌تر به عنصرهای سبک‌تر تبدیل می‌شوند.
 - ت) در رابطهٔ اینشتین مقدار ماده برحسب (g - kg) و مقدار انرژی برحسب (J - kJ) است.
 - ث) درون (سیاره‌ها - ستاره‌ها) به دلیل انجام واکنش‌های (شیمیایی - هسته‌ای) انرژی زیادی آزاد می‌شود.
۳. درستی یا نادرستی عبارتهای زیر را مشخص کنید. دلیل نادرستی یا صورت درست عبارتهای نادرست را بنویسید.
 - آ) همانند سیارهٔ زمین، دو عنصر اصلی تشکیل‌دهندهٔ مشتری، اکسیژن و آهن است.
 - ب) در شرایط مهیابگ ابتدا ذره‌های زیراتمی و سپس اتم‌های هیدروژن و هلیوم به‌وجود آمده‌اند.
 - پ) در واکنش‌های هسته‌ای، تعداد پروتون‌ها و یا نوترون‌های هسته تغییر می‌کند.
 - ت) در واکنش‌های هسته‌ای، قانون پایستگی جرم رعایت نمی‌شود.
 - ث) عناصرها به‌صورت همگون در جهان هستی توزیع شده‌اند.
۴. واکنش زیر را که مربوط به شرایط مهیابگ است، کامل کنید.

$$\text{انرژی} + \text{b} \dots \dots \dots \rightarrow \text{واکنش هسته‌ای} \text{ a} \dots \dots \dots \rightarrow \text{واکنش هسته‌ای} \text{ ذره‌های زیراتمی} \Rightarrow \text{مهیابگ}$$
۵. نوع عنصرهای یک ستاره به کدام ویژگی‌های ستاره بستگی دارد؟ توضیح دهید.
 - ب) چرا ستاره‌ها را کارخانه‌های تولید عناصرها نامیده‌اند؟
۶. آ) اگر در هم‌جوشی هسته‌ای، مقدار $1/8 \text{ g}$ ماده به انرژی تبدیل شود، چند کیلوژول انرژی آزاد می‌شود؟
 - ب) این انرژی را از انفجار چند کیلوگرم TNT می‌توان به‌دست آورد؟ (انرژی آزادشده از هر گرم TNT را برابر $2/76 \text{ kJ}$ در نظر بگیرید.)
۷. اگر در یک واکنش هسته‌ای مقدار $4/5 \times 10^8 \text{ kJ}$ انرژی آزاد شده باشد، محاسبه کنید در این واکنش چند گرم جرم ماده از بین رفته است؟

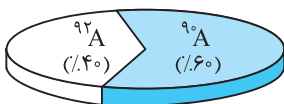
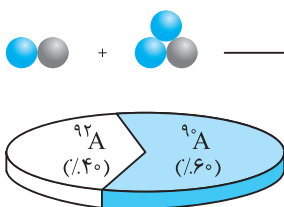
قسمت دوم: عنصرها و ایزوتوپها

۸. جاهای خالی را با عبارت مناسب کامل کنید.
- (آ) عدد جرمی یک عنصر با مجموع تعداد و برابر است.
- (ب) نخستین عنصر ساخت بشر است که برای تصویربرداری از غده استفاده می‌شود.
- (پ) رادیوایزوتوپ به آن دسته از عنصرها گفته می‌شود که خاصیت دارند.
- (ت) شناخته‌ترین فلز پرتوزایی است که به عنوان سوخت در واکنشگاه‌های اتمی به کار می‌رود.
۹. با انتخاب گزینه صحیح هر یک از عبارتهای زیر را کامل کنید.
- (آ) تاکنون ۱۱۸ عنصر کشف شده‌اند که از این میان (۹۲ - ۲۶) عنصر ساخته دست بشر است.
- (ب) به گلوکز حاوی اتم‌های پرتوزا، گلوکز (نشان‌دار - غنی‌شده) می‌گویند.
- (پ) از (ایزوتوپها - رادیوایزوتوپها) می‌توان در پزشکی هسته‌ای و نیروگاه‌های اتمی استفاده کرد.
- (ت) در مخلوط طبیعی اورانیم، حدود (۷٪ - ۷) درصد اورانیم قابل شکافت برای تولید انرژی نیروگاه‌های اتمی وجود دارد.
- (ث) ایزوتوپ‌های یک عنصر در (عدد اتمی - عدد جرمی) یکسان ولی در (تعداد پروتون - تعداد نوترون) متفاوت هستند.
- (ج) از رادیوایزوتوپ ($^{99}\text{Tc} - ^{59}\text{Fe}$) برای تصویربرداری از دستگاه گردش خون استفاده می‌شود.
- (چ) خواص شیمیایی اتم‌های هر عنصر به (عدد اتمی - عدد جرمی) آن‌ها وابسته است.
- (ح) تکنسیم نخستین عنصری بود که در (آزمایشگاه - واکنشگاه) هسته‌ای ساخته شد.
۱۰. درستی یا نادرستی هر یک از عبارتهای زیر را مشخص کنید. دلیل نادرستی یا صورت درست عبارتهای نادرست را بنویسید.
- (آ) دود سیگار و قلیان، مقدار قابل توجهی مواد پرتوزا دارد.
- (ب) در غنی‌سازی اورانیم، مقدار ایزوتوپ اورانیم-۲۳۸ (^{238}U) کاهش و ایزوتوپ اورانیم-۲۳۵ (^{235}U) افزایش می‌یابد.
- (پ) خواص شیمیایی و فیزیکی ایزوتوپ‌های یک عنصر شبیه هم است.
- (ت) گاز رادون یکی از فراوان‌ترین مواد پرتوزا در زندگی ماست.
- (ث) یکی از کاربردهای مواد پرتوزا، استفاده از آن‌ها در تولید انرژی الکتریکی است.
- (ج) اغلب هسته‌هایی که نسبت شمار نوترون‌ها به پروتون‌های آن‌ها برابر یا بیش‌تر از ۱/۵ باشد، ناپایدار و پرتوزا هستند.
۱۱. عدد جرمی عنصر X برابر ۸۰ است. اگر اختلاف پروتون‌ها و نوترون‌های X برابر ۶ باشد، نماد شیمیایی کامل عنصر X را بنویسید.
۱۲. تعداد الکترون‌ها، پروتون‌ها و نوترون‌های هر یک از یون‌های مقابل را به‌دست آورید.
- $^{112}_{48}\text{Cd}^{2+}$ ، $^{64}_{29}\text{Cu}^{+}$ ، $^{127}_{53}\text{I}^{-}$ ، $^{16}_{8}\text{O}^{2-}$
۱۳. برای هر یک از مواد زیر یک کاربرد بنویسید.
- آهن-۵۹ ($^{59}_{26}\text{Fe}$) ، اورانیم ، گلوکز نشان‌دار ، تکنسیم ، کربن-۱۴ ($^{14}_6\text{C}$)
۱۴. فرایند تشخیص سلول‌های سرطانی توسط رادیوداروهایمانند گلوکز نشان‌دار را شرح دهید.

قسمت سوم: طبقه‌بندی عنصرها

۱۵. با انتخاب کلمه درست، عبارتهای زیر را کامل کنید.
- (آ) جدول دوره‌ای عنصرها براساس افزایش (عدد اتمی - جرم اتمی) عنصرها سازماندهی شده است.
- (ب) جدول تناوبی عنصرها، شامل (هفت - هجده) گروه و (هفت - هجده) دوره است.
- (پ) اولین عنصر ردیف دوم جدول تناوبی (Li - Na) است.
- (ت) عنصرهای موجود در یک گروه، دارای خواص شیمیایی (تقریباً - کاملاً) مشابهی هستند.
- (ث) دانشمندان توسط (ترازوی دیجیتالی - طیف‌سنج جرمی) جرم اتم‌ها را به طور (تقریبی - دقیق) اندازه می‌گیرند.
۱۶. کدام یک از عبارتهای زیر درست و کدام یک نادرست است؟ موارد نادرست را اصلاح کنید.
- (آ) به کمک جدول تناوبی عنصرها، می‌توان تعداد ذره‌های زیراتمی یک عنصر را مشخص کرد.
- (ب) تعداد عنصرهای ردیف پنجم و ششم جدول دوره‌ای عنصرها با هم برابر است.
- (پ) جرم اتمی عنصرها را برحسب یکای جرم اتمی (برابر با جرم اتم کربن-۱۲)، اندازه می‌گیرند.
- (ت) هر چه درصد فراوانی ایزوتوپی در طبیعت بیش‌تر باشد، آن ایزوتوپ پایدارتر است.
- (ث) به تعداد $10^{22} \times 6/02$ ذره از هر ماده، یک مول از آن ماده می‌گویند.

۱۷. برای پرسش‌های زیر پاسخ کوتاه بنویسید.
 (آ) ملاک مشخص سازماندهی عناصرها در جدول تناوبی چیست؟
 (ب) اولین عنصر گروه ۱۸ (گازهای نجیب) کدام عنصر است؟
 (پ) اولین عنصر گروه ۳ جدول تناوبی چه نام دارد؟ نماد شیمیایی و عدد اتمی آن چیست؟
 (ت) کدام دسته از عنصرهای جدول دوره‌ای عناصرها را معمولاً در پایین جدول رسم می‌کنند؟
 (ث) جرم یک پروتون و جرم یک نوترون چند amu است؟ جرم یک الکترون چند amu است؟
 (ج) واحد شمارش اتم‌ها و مولکول‌ها چیست؟
 (چ) عدد آووگادرو را بنویسید.
۱۸. (آ) فواید طبقه‌بندی عناصرها در جدول تناوبی چیست؟
 (ب) چرا طبقه‌بندی عناصرها را «جدول دوره‌ای عناصرها» نام نهاده‌اند؟
۱۹. به کمک جدول دوره‌ای عناصرها، نماد شیمیایی، عدد اتمی و جرم میانگین هر یک از عنصرهای زیر را بنویسید. تعداد ذره‌های زیراتمی را برای هر یک مشخص کنید.
 «اکسیژن، کلسیم، رادون، تکنسیم، اورانیم»
۲۰. به کمک جدول تناوبی نام و نماد شیمیایی عنصرهایی که در زیر، آدرس آن‌ها داده شده است را بنویسید.
 (آ) عنصری در ردیف سوم و گروه پانزدهم جدول تناوبی عناصرها
 (ب) عنصری در تناوب ششم و در گروه سیزدهم جدول تناوبی عناصرها
 (پ) عنصری در دوره چهارم و در ستون یازدهم جدول تناوبی عنصر
۲۱. از مجموعه عنصرهای زیر عناصری را که خواص شیمیایی مشابه دارند، دو به دو مشخص کنید.
۲۲. جرم اتم حاصل از واکنش هم‌جوشی هسته‌ای زیر، تقریباً چند amu است؟ هر اتم آن چند گرم جرم دارد؟
 ${}_{54}^{136}\text{Xe} + {}_{34}^{78}\text{Se} + {}_{37}^{85}\text{Rb} + {}_{8}^{16}\text{O} + {}_{10}^{20}\text{Ne} + {}_{11}^{23}\text{Na}$
۲۳. با توجه به نمودار مقابل، جرم اتمی میانگین عنصر فرضی A را محاسبه کنید.
۲۴. جرم اتمی میانگین سیلیسیم (Si) برابر با ۲۸/۱۱ amu است. سیلیسیم دارای سه ایزوتوپ است که دو ایزوتوپ آن به جرم‌های ۲۸ و ۲۹ به ترتیب با فراوانی‌های ۹۲ و ۵ درصد می‌باشند. فراوانی و جرم اتمی ایزوتوپ سوم سیلیسیم را مشخص کنید.
۲۵. جرم یک مول اتم هلیوم برابر ۴g است. حساب کنید در ۱g هلیوم چند اتم هلیوم وجود دارد؟
۲۶. (آ) ۰/۰۲ مول نقره چند گرم جرم دارد؟ ($\text{Ag} = 108 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$)
 (ب) چه تعداد اتم نقره در آن وجود دارد؟
۲۷. (آ) یک گرم ماده معادل چند amu است؟
 (ب) عدد به‌دست آمده چه نام دارد؟



قسمت چهارم: نور و شناسایی عناصرها

۲۸. هر یک از واژه‌های زیر را تعریف کنید.
 «نشر نور، طیف نشری خطی، طیف مرئی»
۲۹. درستی یا نادرستی هر یک از عبارتهای زیر را مشخص کنید. دلیل نادرستی یا صورت درست موارد نادرست را بنویسید.
 (آ) نوری که از یک جسم منتشر می‌شود، حاوی اطلاعات ارزشمندی از آن جسم است.
 (ب) هر چه طول موج بلندتر باشد، انرژی موج نیز بیش‌تر است.
 (پ) فاصله بین دو فرورفتگی کنار هم در یک موج را طول موج می‌گویند.
 (ت) انرژی پرتوهای فروسرخ از پرتوهای فرابنفش بیش‌تر است.
 (ث) ترکیب‌های دارای مس به شعله، رنگ سبز و ترکیب‌های دارای لیتیم به شعله، رنگ زرد می‌بخشد.
 (ج) الکترون در حالت برانگیخته ناپایدار است.
 (چ) نیلز بور توانست چگونگی ایجاد ۴ خط رنگی در طیف نشری خطی لیتیم را به خوبی توضیح دهد.