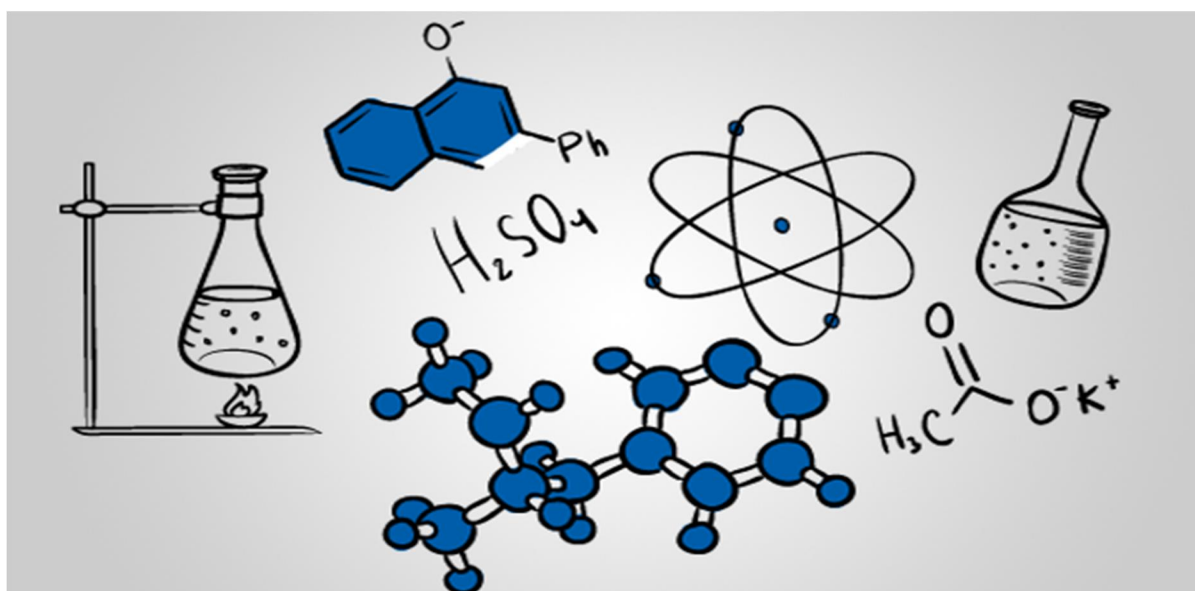


شیمی دهم

(شیمی در مسیر توسعه پایدار)



شامل مجموعه پرسش های خط به خط،

تدریس مفاهیم، نکته ها،

نمونه سوالات امتحانی

به نام خداوند جان آفرین

بخش یک

کیهان، زادگاه الفبای هستی



پس از مطالعه این بخش انتظار می رود:

۱. با واژه ها و مفاهیم، اختر شیمی، مهبانگ، سحابی، ستاره، هم مکان (ایزوتوپ)، رادیو ایزوتوپ، درصد فراوانی، واکنشگاه (راکتور)، اورانیم، غنی سازی ایزوتوپی، ایزوتوپ پایدار، عدد اتمی، دوره، گروه، آیوپاک، یکای جرم اتمی (amu) جرم اتمی میانگین، طیف سنجی جرمی، عدد آووگادرو، مول، جرم مولی، عامل کسر تبدیل، طیف سنج، گستره مرئی، دماسنج فرو سرخ، نشر، طیف نشری خطی، عدد کوانتم اصلی (n)، لایه حالت پایه، اتم های برانگیخته، زیر لایه، عدد کوانتم فرعی، قاعده آفبا، آرایش الکترونی فشرده، لایه ظرفیت، الکترون های ظرفیت اتم، هشت تایی، آرایش الکترون - نقطه ای، پیوند یونی، ترکیب یونی، یون تک اتمی، ترکیب یونی دوتایی، پیوند اشتراکی (کووالانسی)، ترکیب های مولکولی و فرمول مولکولی آشنا شوید.
۲. برخی نظریه هایی که در مورد نحوه پیدایش عناصرها ارائه شده را بدانید.
۳. با پاره ای از اطلاعات کیهانی و روش جمع آوری آن آشنا شوید.
۴. با برخی از عنصرهای ناپایدار، روش تهیه و کاربرد آن آشنا شوید.
۵. طبقه بندی عناصر و نحوه تعیین مکان آن ها در جدول تناوبی را فرا بگیرید.
۶. وسیله اندازه گیری مناسب برای جرم ذرات اتمی را بشناسید.
۷. جرم، درصد فراوانی و جرم میانگین اتم ها را محاسبه کنید.

۸. با یکاهای اندازه گیری مقدار ماده در شیمی آشنا شده، روش تبدیل آن ها به یکدیگر را فرا بگیرید.
۹. با طیف نور (نشر خطی) به عنوان روشی برای تعیین ساختار اتم آشنا شوید.
۱۰. ساختار درونی اتم و نحوه نمایش آن را فرا بگیرید.
۱۱. طرز قرارگیری الکترون ها در زیر لایه ها را بیاموزید.
۱۲. ارتباط میان آرایش الکترونی و رفتار اتم ها را دریابید.
۱۳. طرز تشکیل ترکیب های یونی، فرمول نویسی و نامگذاری آن ها را یاد بگیرید.
۱۴. نحوه تشکیل مولکول های ساده را بیاموزید.
۱۵. با توجه به فرمول شیمیایی یک ترکیب و اطلاعات مندرج در جدول دوره ای عناصر بتواند جرم مولی ترکیب را بدست آورید.

یادآوری:

ماده: هر چیز اطراف ما که دارای جرم و حجم باشد را ماده می گویند.

انواع ماده: ماده را با توجه به اجزای سازنده اش به دو دسته ماده خالص و ماده ناخالص تقسیم می کنند.

ماده خالص: ماده ای که اجزای سازنده آن یکسان باشند مانند اکسیژن ، آب و..... ماده خالص بر دو نوع است که

عبارتند از عنصر و ترکیب.

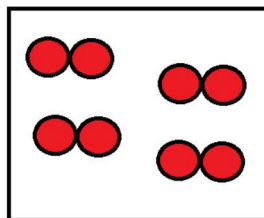
عنصر: عنصر ماده ای است که نمی توان آن را به مواد ساده تری تبدیل کرد و اجزای سازنده اش از اتم های یکسانی

تشکیل شده اند مانند آهن ، اکسیژن و... عنصر ها می توانند تک اتمی باشند مانند هلیوم یا دو اتمی باشند مانند اکسیژن و یا چند اتمی باشند مانند فسفر یا گوگرد.

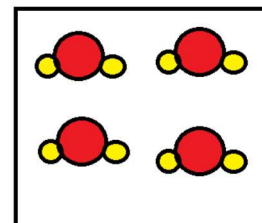
تعداد عناصر شناخته شده تاکنون ۱۱۸ عنصر می باشد که از این میان فقط ۹۲ عنصر در طبیعت یافت می شوند و بقیه

ساختگی هستند.

ترکیب: ماده خالصی که اجزای سازنده اش از اتم های گوناگون ساخته شده اند مانند آب کربن دی اکسید و...

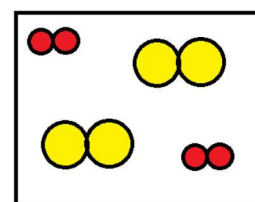


اکسیژن



آب

ماده ناخالص: ماده ای که اجزای سازنده آن متفاوت می باشند مانند مخلوط گاز اکسیژن با گاز کلر



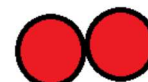
مخلوط اکسیژن با کلر

اتم: کوچک ترین ذره سازنده یک عنصر که خواص فیزیکی و شیمیایی عنصر یادشده به آن بستگی دارد اتم گویند

مولکول: ساده ترین واحد سازنده یک ماده است که برخی از ویژگی های آن را حفظ می کند.



اتم اکسیژن



مولکول اکسیژن

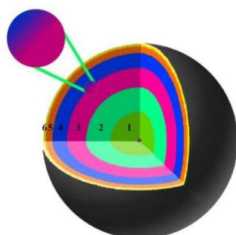
ذرات سازنده اتم: مطابق با مدل های اتمی جدید ، هر اتم از ذرات ریزتری به نام الکترون، پروتون و نوترون ساخته

شده است که پروتون ها و نوترون ها در منطقه بسیار کوچکی از اتم به نام هسته قرار گرفته

اند و الکترون ها به صورت

لایه ای در اطراف هسته اتم پراکنده اند

نام و خصوصیات ذرات سازنده اتم به قرار زیر است:



نام ذره	نماد*	بار الکتریکی نسبی	جرم	
			amu	g
الکترون	e^{-}	-1	$9/109 \times 10^{-28}$	$1/1836$
پروتون	p^{+}	+1	$1/1836$	$1/1836$
نوترون	n^0	0	$1/1839$	$1/1839$

تنها اتمی که نوترون ندارد ، هیدروژن سبک(پروتیوم) می باشد.

همواره بار الکتریکی ذره های سازنده اتم را نسبت به مقدار بار الکتریکی الکترون می سنجند.

تفاوت اتم های عناصر مختلف در تعداد پروتون آنها است. یعنی اتم عناصر مختلف تعداد پروتون متفاوت و اتم های یک عنصر تعداد پروتون یکسانی دارند

سوال : با توجه به داده های جدول بالا مشخص کنید:

آ: یک پروتون چند بار سنگین تر از یک الکترون است؟

ب: یک نوترون چند بار سنگین تر از یک الکترون است؟

عدد اتمی: به تعداد پروتون موجود در هسته هر اتم عدد اتمی آن اتم گویند، که با نماد Z نشان می دهند.

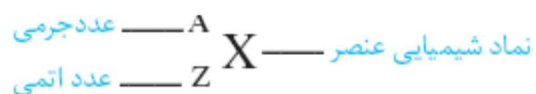
چون بار یک پروتون با بار یک الکترون از لحاظ مقدار برابر است، با توجه به خنثی بودن اتم، بایستی تعداد الکترون یک اتم با تعداد پروتون آن اتم برابر باشد.

جرم اتم به تعداد پروتون و نوترون های آن اتم وابسته بوده و اگر اتمی حتی بیش از ۱۰۰ الکترون داشته باشد روی جرم آن تاثیری ندارد.

عدد جرمی : به مجموع تعداد پروتون ها و نوترون های یک اتم عدد جرمی آن اتم می گویند.

$$A=Z+N$$

اطلاعات هر اتم به صورت زیر نشان داده می شود:



معمولا تعداد نوترون های یک اتم از تعداد پروتون های آن اتم بیشتر است.

سوال: تعداد الکترون، پروتون و نوترون های هر یک از اتم های زیر را تعیین کنید.



سوال:

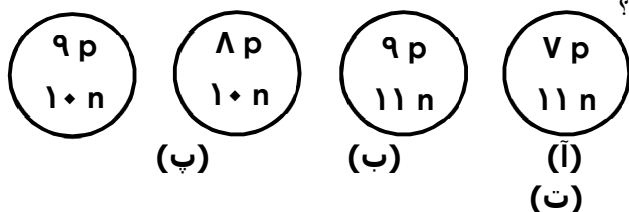
۱. عدد جرمی عنصری ۴۰ و تفاوت تعداد پروتون و نوترون آن ۲ است. تعداد الکترون، پروتون و نوترون این اتم

را به دست آورید؟

۲. با توجه به شکل زیر که ساختار هسته چهار اتم را نشان می دهد، به پرسش ها پاسخ دهید:

(آ) کدام دو ذره می توانند خواص شیمیایی یکسان و خواص فیزیکی متفاوت داشته باشند؟ چرا؟

(ب) کدام دو ذره می توانند جرم برابر داشته باشند؟ چرا؟



در واکنش های شیمیایی معمولی خصوصیات هسته اتم تغییری نمی کند فقط تعداد الکترونهاي اطراف یک اتم

دستخوش تغییر می شود.

یون: به ذرات دارای بار الکتریکی مثبت یا منفی یون می گویند. یون های مثبت را کاتیون و یون های منفی را آنیون

می نامند. یک یون با اتم مربوطه اش در خصوصیات هسته با هم تفاوتی ندارند.

تهیه و تنظیم: اکرم ترابی دبیر دبیرستان های شهرستان فارس

جزوه شیمی دهم

رابطه تعداد الکترون با تعداد پروتون یک یون به صورت زیر است:

(بار الکتریکی با حفظ علامت) - عدد اتمی = تعداد الکترون

تعداد الکترون - عدد اتمی = بار الکتریکی

یا

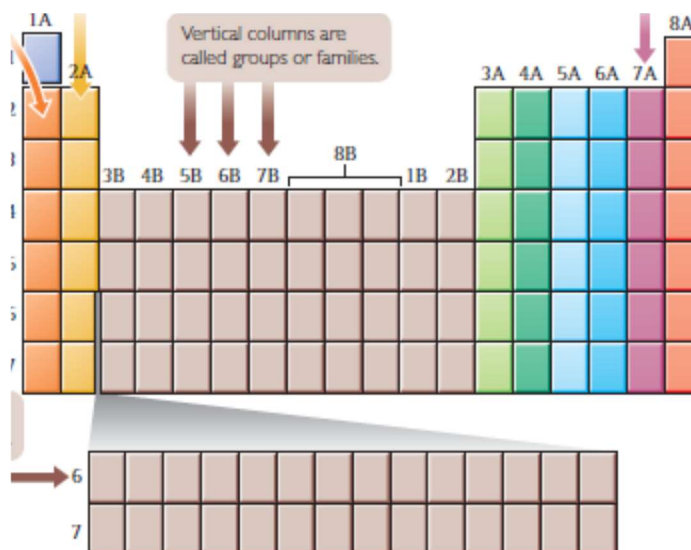
سوال - جدول زیر را کامل کنید:

نوترون	الکترون	پروتون	عدد جرمی	عدد اتمی	نماد شیمیایی
					${}_{17}^{35}\text{Cl}^{-}$
					${}_{24}^{52}\text{Cr}^{3+}$
					${}_{50}^{118}\text{Sn}$

سوال:

- یون X^{3-} دارای ۱۸ الکترون و ۱۶ نوترون است. عدد اتمی و عدد جرمی عنصر X را مشخص کنید.
- مجموع ذرات زیر اتمی یون M^{2+} برابر ۷۸ می باشد، اگر اختلاف الکترون با نوترون در این یون برابر ۷ باشد عدد اتمی عنصر M را بدست آورید.
- اختلاف تعداد الکترون ها در ${}_{35}^{80}\text{Br}^{-}$ با ${}_{37}^{85}\text{Rb}^{+}$ برابر چه عددی است؟
- تفاوت تعداد الکترون با نوترون در یون ${}_{27}^{66}\text{Co}^{3+}$ را حساب کنید.

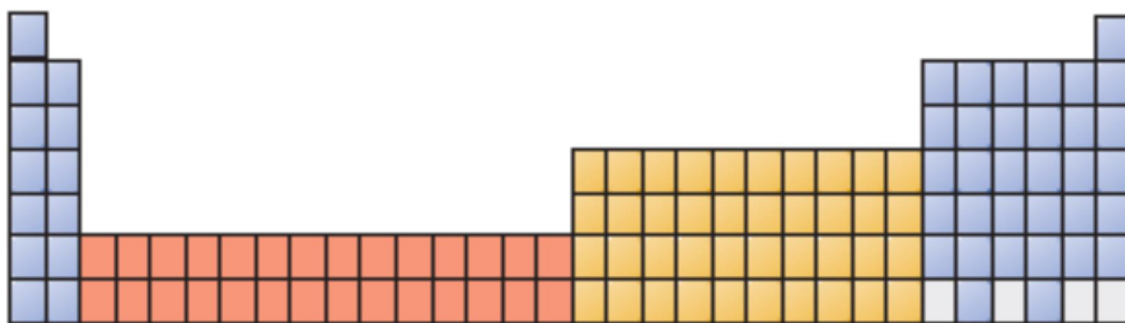
با توجه به جدول تناوبی سعی کنید نام و نماد تعدادی از عنصرهایی که به خاطر دارید در مکان خودشان بنویسید.



کدام سمت جدول شاهد حضور نافلزها بودید؟

در کدام ستون جدول، گاز های نجیب جای گرفته بودند؟

در اصل جدول تناوبی به صورت زیر است به دلیل افزایش بسیار زیاد ستون ها ۱۴ عنصر دو دوره ششم و هفتم را زیر جدول اصلی نمایش می دهند.



اکنون صفحه های ۱ و ۲ کتاب درسی را مطالعه کرده و به پرسش های زیر پاسخ دهید:

۱. انسان با چه پرسش هایی روبه رو و در تلاش برای یافتن پاسخ هایی قانع کننده برای آن ها بوده است؟
۲. چه تلاش هایی سبب افزایش دانش ما درباره جهان شده است؟
۳. پاسخ به کدامین پرسش در قلمرو علم تجربی نمی گنجد و تنها با مراجعه به چارچوب اعتقادی می توان به پاسخی جامع برای آن دست یافت؟
۴. مأموریت دو فضاپیمای وویجر چه بود؟ و حاصل مأموریت آن ها حاوی چه اطلاعاتی می تواند باشد؟
۵. عبدالرحمن صوفی چه کسی بود؟ و اولین گزارش او راجه به کدام کهکشان بوده است؟
۶. تمرین
۷. جمله های زیر را با واژه های مناسب کامل کنید.
۸. در آسمان بی کران، ستارگان پرفروغ با تابش، پیوسته با ما سخن می گویند.
۹. زمین در برابر عظمت آفرینش همانند بسیار کوچک است.
۱۰. شیمی دان ها با مطالعه و ماده ، همچنین با ماده در پاسخ به چگونگی پدید آمدن ذرات سازنده هستی، سهم بسزایی داشته اند.
۱۱. شواهد تاریخی که از سنگ نبشته ها به دست آمده، نشان می دهد که انسان اولیه با نگاه به آسمان و مشاهده ستارگان در پس فهم و در آسمان بوده است.
۱۲. شناسنامه فیزیکی و شیمیایی حاوی اطلاعاتی مانند نوع عنصر های سازنده ، در اتمسفر آنها و ترکیب این مواد می باشند.
۱۳. خداوند آسمان ها و زمین را در روز آفرید
۱۴. عنصر ها چگونه پدید آمدند؟
۱۵. با مطالعه صفحات ۲ تا ۵ به پرسش های زیر پاسخ دهید:
۱۶. الف) سوالات جای خالی:
۱۷. یکی از پرسش های مهم که شیمی دان ها در پی یافتن پاسخ آن هستند چگونگی پیدایش است.
۱۸. مطالعه کیهان و بویژه کمک شایانی برای یافتن پاسخ چگونگی پیدایش عنصر ها است.
۱۹. یکی از شاخه های جذاب شیمی که به مطالعه مولکول هایی می پردازد که در فضاها بین ستاره ای یافت می شود می باشد.

۲۰.توانسته اند وجود مولکول های گوناگون را در مکان هایی بسیار دور ثابت کنند که تا کنون پای هیچ انسانی به آنها نرسیده است.
۲۱. سیارات سامانه خورشیدی به ترتیب از نزدیکترین به خورشید عبارتند از:..... و و و و و
۲۲. سحابی سرد ترین مکان شناخته شده در جهان با دمای است. در صورت فلکی واقع شده است
۲۳. دانشمندان معتقد هستند که سر آغاز کیهان با انفجار مهیب (.....) همراه بوده است.
۲۴. ستاره ها متولد می شوند و زمانی می میرند . مرگ ستاره با یک همراه است که سبب می شود عنصر های تشکیل دهنده در آن در فضا پراکنده شوند.
۲۵. یکی از مکان های زایش ستاره هاست.
۲۶. انرژی گرمایی و نورانی خیره کننده خورشید حاصل از واکنش های است که در آن به هلیوم تبدیل می شود.
۲۷. ویژگی و هر ستاره تعیین میکند که چه عنصر هایی باید در آن ستاره ساخته شود.
۲۸. هر چه دمای ستاره باشد شرایط تشکیل عنصر های فراهم می شود. (جواب:دمای-سنگینتر)
۲۹. اینشتین رابطه برای محاسبه انرژی تولید شده از جرم در واکنش هسته‌ای را ارائه کرد. .
۳۰. در رابطه اینشتین یک ژول برابر یک کیلو گرم در می باشد.
۳۱. دو عنصر فراوان در مشتری به ترتیب و است، در حالی که دو عنصر فراوان در زمین و است.
۳۲. با گذشت زمان و کاهش دما، گازهای و تولید شده در مهبانگ، متراکم شد و مجموعه های گازی به نام ایجاد کرد.
۳۳. نزدیک ترین ستاره به ما و انرژی گرمایی و نورانی خیره کننده آن حاصل از می باشد که در آن اتم به هیدروژن تبدیل می شود.

ب) سوالات تشریحی:

۳۴. موارد زیر را تعریف کنید:

آ) سحابی

ب) واکنش های هسته ای در ستاره ها

پ) مهبانگ

ت) اختر شیمی

۳۵. به سوالات زیر پاسخ کوتاه بدهید.

آ) جنس سیاره های سامانه ی خورشیدی از نظر حالت فیزیکی چگونه است؟.....

ب) عنصرهایی که در ترکیب درصد مشتری و زمین مشترک هستند را نام ببرید. (۲ مورد).....

پ) شناسنامه ی فیزیکی یک سیاره شامل چه اطلاعاتی است؟.....

۳۶. بیشترین عنصرهای موجود در دو کره ی زمین و مشتری را به ترتیب بنویسید. (۴ مورد)

۳۷. هر یک از عبارات های ستون سمت راست را به یکی از کلمات ستون سمت چپ ارتباط دهید.

۱- O	آ) فراوانترین عنصر در زمین
۲- سنگ	ب) فراوانترین عنصر در مشتری
۳- H	پ) فراوانترین عنصر مشترک در زمین و مشتری
۴- Fe	ت) سیاره مشتری بیشتر از چه جنسی است؟
۵- مایع	ث) سیاره زمین بیشتر از جنس است.
۶- He	

۳۸. در مورد ماموریت فضاپیماهای ویدجر ۱ و ۲، چند مورد از عبارات های زیر هدف آن ها بوده است؟

- ۱) تهیه ی شناسنامه ی فیزیکی و شیمیایی سیاره مشتری و اورانوس و ...
- ۲) اثبات فرضیه مهبانگ با کمک اطلاعات به دست آمده
- ۳) یافتن سحاب هایی که در آن ها ستاره ها تشکیل می شود.
- ۴) شناخت سامانه ی خورشیدی

۳۹. در مورد ترکیب درصد عنصرهای زمین و مشتری، هر کدام از ویژگی های زیر مربوط به کدام سیاره است؟

- آ) بیشترین عنصرهای تشکیل دهنده ی آن گاز هستند.
- ب) کمترین فراوانی را در بین ۸ عنصر اول آن نئون دارد.
- پ) فراوانترین عنصر این سیاره آهن است.

۴۰. درستی یا نادرستی هر جمله را با ذکر علت تعیین کنید.

- آ) نوع و میزان عنصرها در دو سیاره ی زمین و مشتری، متفاوت است.
- ب) تولد یک ستاره با آزاد شدن عنصرهای آن در فضا همراه است.

۴۱. نام دو سحابی معروف را بنویسید.

۴۲. در یک واکنش هسته ای 2×10^{-5} گرم از اتم ها به انرژی تبدیل شده است. مقدار انرژی تولید شده را محاسبه نمایید. (بر حسب کیلو ژول)

۴۳. اگر در یک فرآیند هسته ای $9 \times 10^{13} \text{ kJ}$ انرژی آزاد شده باشد، چند گرم ماده به انرژی تبدیل شده است؟

۴۴. از تبدیل 10 اتم هیدروژن به انرژی چند ژول انرژی آزاد می شود؟ (جرم هر اتم هیدروژن 1.67×10^{-27} گرم است).

۴۵. انرژی آزاد شده هنگام همجوشی یک پروتون با یک نوترون برای تولید دوتریون (یون دوتریوم) در واکنش زیر

را حساب کنید

$$\text{جرم پروتون} = 1.67 \times 10^{-27} \text{ Kg}$$

$$\text{جرم نوترون} = 1.68 \times 10^{-27} \text{ Kg}$$

$$\text{جرم هسته اتم دوتریوم} = 3.34 \times 10^{-27} \text{ Kg}$$

۴۶. اگر برای ذوب شدن 10 گرم آهن، 2470 ژول انرژی نیاز باشد، چند کیلوگرم آهن در تبدیل H به He، ذوب خواهد شد؟ (در این تبدیل 0.024 گرم ماده به انرژی تبدیل می شود).

۴۷. بر اساس رابطه ی انیشتین، جرم ماده ی تبدیل شونده به انرژی، در واکنش های هسته ای، چند برابر انرژی تولید شده است؟

۴۸. چگونه می توان به درک بهتری از چگونگی تشکیل عناصرها، دست یافت؟

۴۹. پاسخ سوال بسیار بزرگ و بنیادی (هستی چگونه بوجود آمده است) بشر چگونه می تواند بدهد.

۵۰. امروزه ما در باره کیهان و منشأ آنها اطلاعاتی داریم که نیاکان ما حتی نمی توانند تصور کنند چند مورد از آنها را بیان کنید.

۵۱. دانشمندان با مطالعه چه ویژگی هایی در سامانه خورشیدی به چگونگی پیدایش عناصر ها پی برده اند

۵۲. سرگذشت ستاره ها چگونه است؟

۵۳. عنصر های سنگین چگونه ایجاد می شوند ؟

۵۴. اگر هنگام تبدیل یک مول آهن (${}_{26}\text{Fe}$) به یک مول منگنز (${}_{25}\text{Mn}$) 0.00025 گرم کاهش جرم مشاهده شود :

الف) انرژی حاصل از این کاهش جرم را به کمک معادله $E = mc^2$ محاسبه کنید .

ب) برای تولید این مقدار انرژی چند گرم متان باید سوزانده شود ؟ (گرمای سوختن یک گرم متان را 52 ژول در نظر بگیرید .)

۵۵. در شکل زیر از مهبانگ (آ) شروع کرده و فرایندهای تشکیل عنصرها در جهان هستی به ترتیب با حروف (آ، ب، پ، ت، ث) نشان داده شده است. هر یک از جمله های زیر را مشابه با جمله نخست به یکی از حروف نشان داده شده در شکل، نسبت دهید به طوری که ترتیب تشکیل عنصرها در جهان هستی رعایت شود:

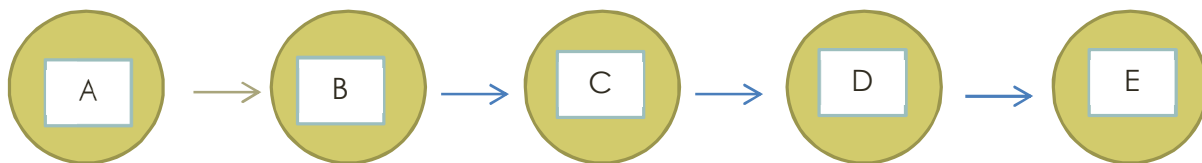
ساخته شدن عنصرهای هیدروژن و هلیوم از ذرات زیر اتمی تولید شده در مهبانگ ()

ستاره ها رشد می کنند و زمانی می میرند. مرگ ستاره با یک انفجار بزرگ همراه است که سبب می شود عنصرهای تشکیل شده در آن در فضا پراکنده شوند () .

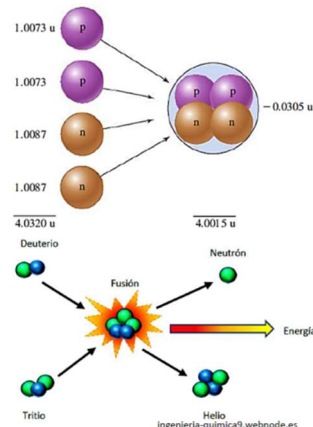
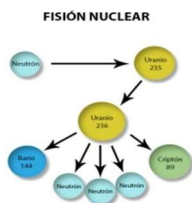
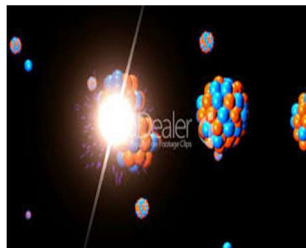
با گذشت زمان و کاهش دما، گازهای هیدروژن و هلیوم تولید شده، متراکم شد و مجموعه های گازی به نام سحابی ایجاد کرد () .

درون ستاره ها همانند خورشید در دماهای بسیار بالا و ویژه، واکنش های هسته ای رخ می دهد، واکنش هایی که در آن ها از عنصرهای سبک تر، عنصرهای سنگین تر پدید می آیند () .

بعدها این سحابی ها سبب پیدایش ستاره ها و کهکشان ها شد. () .

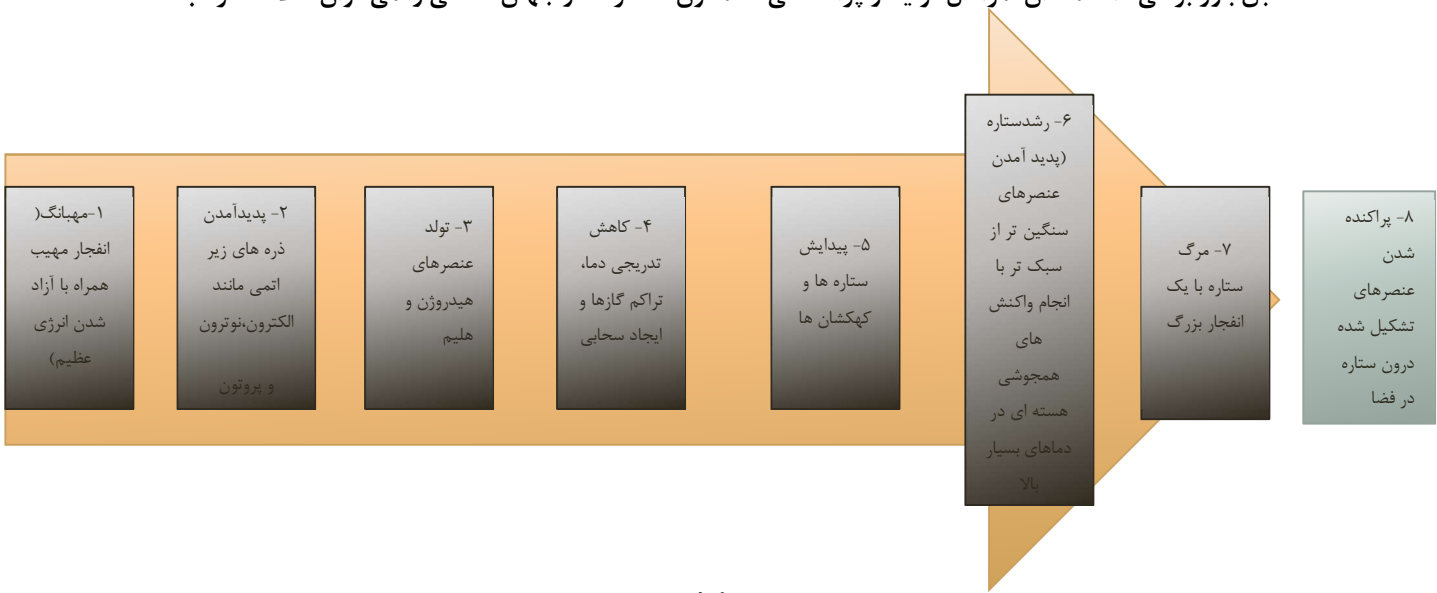


۵۶. تصاویر داده شده مربوط به کدام واکنش هسته ای می باشد؟

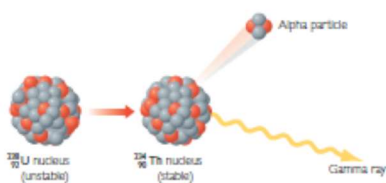
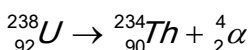


بررسی نکات مهم درس:

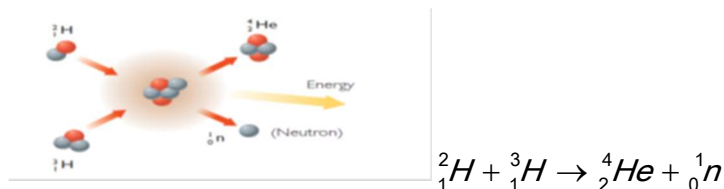
- شیمی دان ها با بررسی نوع و مقدار عنصرهای سازنده برخی سیاره های سامانه خورشیدی و مقایسه آن با عنصرهای سازنده خورشید توانستند به درک بهتری از چگونگی تشکیل عنصرها دست یابند.
- اختر شیمی، شاخه ای جذاب از شیمی است که به مطالعه مولکول هایی می پردازد که در فضاها بسیار دور بین ستاره ای یافت می شود.
- طبق باور برخی دانشمندان، مراحل تولید و پراکندگی ناهمگون عنصرها در جهان هستی را می توان خلاصه کرد به:



- نوع عنصرهای ساخته شده در ستاره به دما و اندازه آن وابسته است. دمای و اندازه بیشتر، باعث ایجاد عنصرهای سنگین ترمی شود.
- ستارگان را باید کارخانه تولید عنصرها دانست.
- در اثر این تابش عنصر پرتوزا به هسته اتم عناصر دیگر تبدیل می شود.
- فیسوون (شکافت هسته ای): یک واکنش هسته ای است که طی آن یک هسته سنگین به دو هسته با جرم کمتر شکافته می شود. به خاطر زیاد بودن تعداد پروتون و نوترون موجود در هسته، فاصله بین پروتون ها زیاد می شود و ممکن است نیروی دافعه بین پروتون ها از نیروی ربایش بین هسته ای قویتر شده و هسته دچار واپاشی شود.
- اختلاف جرم ذرات حاصل با جرم اتم سنگین به انرژی تبدیل می شود.



- هم جوشی هسته ای (فوزیون): در واکنش های همجوشی هسته ای که در دماهای بالا اتفاق می افتد، هسته های سبک مانند هیدروژن، دوتریم و تریتیم به یکدیگر پیوسته، هسته های سنگین تر و مقداری انرژی تولید می شود.



- در بمب های هیدروژنی و همینطور در خورشید انرژی آزاد شده در نتیجه همجوشی هسته ای هیدروژن می باشد. انرژی لازم برای همجوشی هسته ها در بمب های هیدروژنی، از انرژی حاصل از شکافت هسته ای تامین می کنند.
- جرم هسته اتم های حاصل از همجوشی، از مجموع جرم پروتون و نوترون های سازنده آن اتم کمتر است و این اختلاف جرم، همان جرم تبدیل شده به انرژی است. (انجام واکنش های هسته ای علاوه بر تولید انرژی فراوان، با کاهش جرم همراه است).
- در یک واکنش هسته ای همانند واکنش های شیمیایی مجموع اعداد جرمی سمت چپ با سمت راست و همینطور مجموع اعداد اتمی سمت چپ و راست با هم برابر است ولی تغییراتی در هسته ای اتم ها از لحاظ تعداد ذره های زیر اتمی سازنده صورت گرفته و به طور کلی هسته های جدید و در نتیجه اتم های جدید حاصل می شود.
- تجربه نشان داده است که در همجوشی یک مول نوترون با پروتون، ۰/۰۰۲۴ گرم ماده به انرژی تولید می شود.
- اینشتین ثابت کرد که در حقیقت جرم و انرژی به یکدیگر تبدیل می شوند و رابطه زیر را ارائه داد:

$$E = mc^2$$

$$J = \text{kg}(m.s^{-1})^2$$

$$C = 3 \times 10^8 m.s^{-1}$$

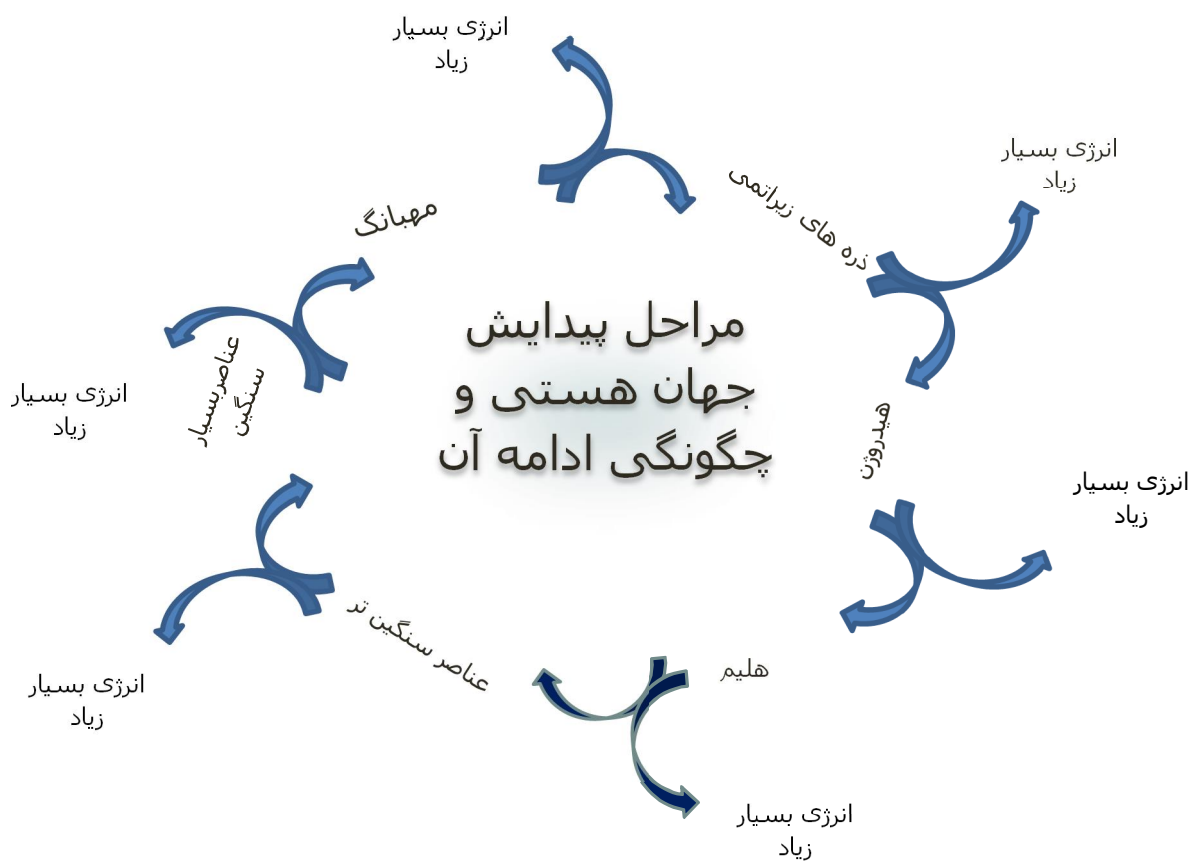
- برای محاسبه ی انرژی آزاد شده در یک واکنش هسته ای می توان از رابطه ی $\Delta E = \Delta m.C^2$ استفاده نمود:

مجموع جرم واکنش دهنده ها- مجموع جرم فراورده ها = Δm

- نمودار تغییرات ΔE بر حسب Δm یک خط راست با شیب ثابت (C^2) خواهد بود.



خلاصه آنچه که سبب پیدایش جهان و برقراری آن می شود



آیا همهٔ اتم های یک عنصر پایدارند؟

اکنون صفحه های ۶۵ و ۶۶ کتاب درسی را مطالعه کرده و به پرسش های زیر پاسخ دهید:

۱. اختلاف تعداد الکترون و نوترون در یون ${}^{3+}X^{70}$ برابر یازده است. عدد اتمی و تعداد الکترون آن چند تاست؟ در صورتی که تفاوت الکترون و نوترون در یون ${}^{a+}X^{111}$ برابر ۱۶ واحد و تفاوت عدد جرمی با تعداد الکترون ها برابر ۶۴ واحد باشد. عدد a و عدد اتمی را به دست آورید.

۲. عدد جرمی عنصری برابر ۴۶ و تفاوت نوترون ها و پروتون های هسته ی آن برابر ۴ است. عدد اتمی آن را به دست آورید.

۳. دو ذره X^{3+} و ${}^{2-}y^{34}$ دارای تعداد الکترون ها و نوترون های برابر هستند عدد جرمی x چقدر است؟

۴. در یون M^{3+} و عدد جرمی ۴۷ تعداد نوترون ها ۲۰ درصد بیشتر از تعداد الکترون ها باشد عدد اتمی آن چقدر است؟

۵. عبارت صحیح را انتخاب نمایید.

(آ) هر گاه دو اتم (عدد اتمی / عدد جرمی) یکسان داشته باشند و (پروتون / نوترون) نابرابر داشته باشند ایزوتوپ یکدیگرند.

(ب) شناخته شده ترین فلز پرتوزا (اورانیوم / تکنسیم) می باشد.

۶. به سوالات زیر پاسخ کوتاه بدهید.

(آ) با متلاشی شدن هسته های ناپایدار چه مواردی آزاد می شوند؟

(ب) کدام رادیوایزوتوپ، برای تصویربرداری از دستگاه گردش خون استفاده می شود؟

۷. نام دیگر ایزوتوپ های پرتوزا و ناپایدار چیست؟

۸. سه کاربرد برای ایزوتوپ های پرتوزا بنویسید.

۹. منظور از نیم عمر رادیو ایزوتوپ چیست؟

۱۰. پیش بینی کنید کدام یک از ایزوتوپ های زیر پرتوزا هستند؟



۱۱. یک کاربرد از هر یک از رادیوایزوتوپ های زیر را بنویسید.
- (آ) ^{59}Fe (ب) گلوکز حاوی اتم پرتوزا (پ) ^{14}C
۱۲. یکی از مشکلات $(^{99}_{43}\text{Tc})$ را بیان کنید. (به غیر از پسماندهای پرتوزای آن)
۱۳. عبارت زیر را به کمک دانسته های خود، کامل کنید.
- از تکنسیم (^{99}Tc) برای تصویربرداری غده ی استفاده می شود. زیرا یون با یونی که حاوی ^{99}Tc است، اندازه ی مشابهی دارد و غده ی تیروئید هنگام جدید دید، این یون را نیز جذب می کند.

۱۴. در دود سیگار و قلیان (دخانبات)، چه موادی وجود دارد که منجر به سرطان ریه می شود؟

۱۵. چرا یاخته های سرطانی بیش تر از سلول های دیگر، گلوکز مصرف می کنند؟

۱۶. عنصر کلر دارای دو ایزوتوپ $^{35}_{17}\text{Cl}$ و $^{37}_{17}\text{Cl}$ است. اگر درصد فراوانی ایزوتوپ سبک تر ۷۵/۸٪ باشد.

(آ) در یک مجموعه ی هزار اتمی از عنصر کلر، چند اتم کلر $^{37}_{17}\text{Cl}$ وجود دارد؟

(ب) تاکنون چند عنصر ساختگی، توسط دانشمندان ساخته شده است؟

۱۷. نیم عمر یکی از ایزوتوپ های عنصر هیدروژن، (^3_1H) ۱۲/۳۵ سال است. اگر ۲۰ کیلوگرم از ^3_1H را داشته باشیم چند سال طول می کشد تا مقدار آن به ۵ کیلوگرم برسد؟ (با محاسبه)

۱۸. کدام یک از ایزوتوپ های زیر، بر اثر تلاشی، افزون بر ذره های پر انرژی، مقدار زیادی انرژی نیز آزاد می کند؟ چرا؟



۱۹. جدول زیر مربوط به ایزوتوپ های کلر است $(^{37}_{17}\text{Cl}, ^{35}_{17}\text{Cl})$. آن را کامل کنید.

ویژگی نماد ایزوتوپ	A	Z	شمار الکترون	شمار نوترون

۲۰. مفاهیم زیر را در یک خط تعریف کنید:

(آ) رادیو ایزوتوپ

(ب) غنی سازی ایزوتوپی

(پ) گلوکز نشان دار

۲۱. چرا تصویر غده ی تیروئید ناسالم، در حضور ^{99}Tc ، پرتو زایی کم تری دارد و تصویر ناقصی است؟

(آ) دانشمندان هسته ای ایران با تلاش بسیار موفق به انجام چه کاری شدند؟

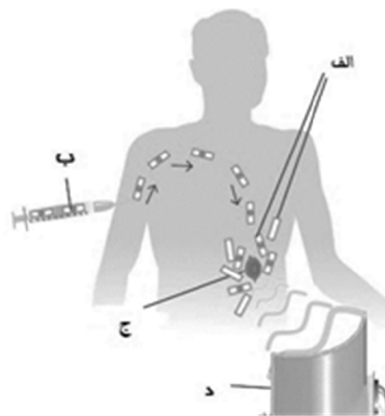
(ب) نام فرایند یاد شده چیست؟

۲۲. چگونه نام ایران در فهرست دهگانه ی کشورهای هسته ای جهان ثبت شد؟ شرح دهید.

۲۳. با پیشرفت علوم شیمی و فیزیک، انسان می تواند طلا تولید کند. اما تاکنون طلای ساختگی به بازار عرضه نشده است؟ چرا؟

۲۴. در توده ای از عنصر Mg، سه ایزوتوپ ^{24}Mg ، ^{25}Mg و ^{26}Mg وجود دارد. اگر ۴ اتم از سنگین ترین ایزوتوپ، ۳ اتم از ایزوتوپ سبک تر و باقی مانده نیز از سبک ترین ایزوتوپ منیزیم باشند. درصد فراوانی هر یک را با محاسبه به دست آورید. (در این توده ۶۴ اتم منیزیم وجود دارد.)

۲۵. (آ) برای تشخیص توده سرطانی، هریک از مراحل الف، ب، ج و د را در شکل زیر تعیین کنید



(ب) در هر یک از حالات زیر از کدام رادیوایزوتوپ استفاده می شود؟



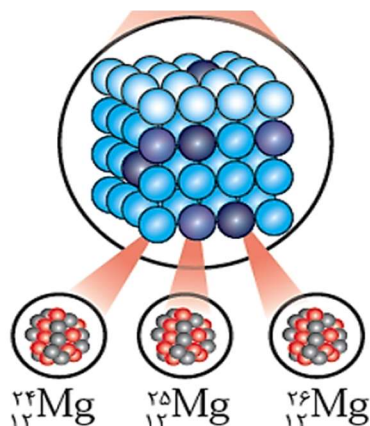
۲۶. شکل مقابل ایزوتوپ های عنصر منیزیم را نشان می دهد. با توجه به آن به پرسش های داده شده پاسخ دهید

(آ) هر یک از این ایزوتوپ ها دارای چند پروتون در هسته خود می باشند؟

(ب) در کدام ایزوتوپ تعداد نوترون ها با تعداد پروتون ها برابر است؟

(پ) کدام ایزوتوپ دارای تعداد نوترون بیش تری است و چند نوترون دارد؟

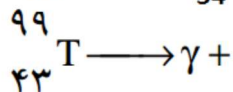
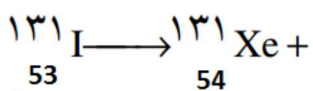
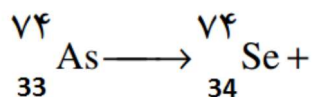
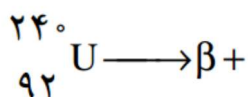
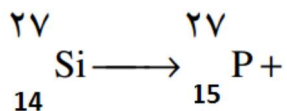
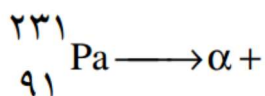
(ت) با توجه به شکل بگویید تفاوت ایزوتوپ های یک عنصر در تعداد ذره ریز اتمی (پروتون - نوترون - الکترون) است؟



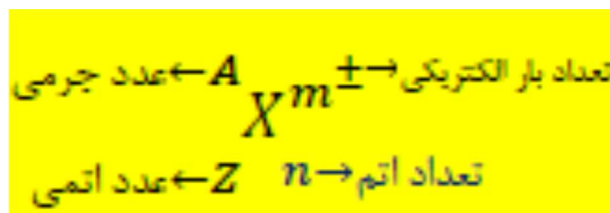
۲۷. مشخص کنید کدام یک از ایزوتوپ های موجود در جدول بالا پرتوزا و ناپایدار هستند؟ چرا؟

${}_{4}^{\text{A}}$	${}_{4}^{\text{C}}$	${}_{4}^{\text{D}}$	${}_{4}^{\text{E}}$	نماد ایزوتوپ
---------------------	---------------------	---------------------	---------------------	--------------

۲۸. عدد اتمی و عدد جرمی عنصری را که طرف دوم هریک از واکنش های زیر تولید می شود را مشخص کنید وبا استفاده از جدول تناوبی نام عنصر جدید را بنویسید:



- نماد شیمیایی اتم ها را به صورت زیر نمایش می دهند:



- برخی روابط عددی میان ذرات زیر اتمی به صورت زیر است: (e و N به ترتیب تعداد نوترون و الکترون است).

$$A = N + Z$$

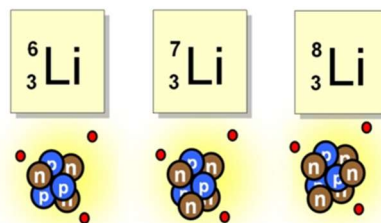
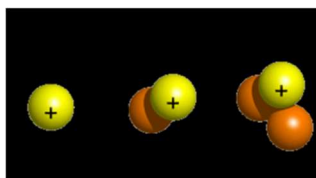
$$e = Z - (m)$$

- همه ی اتم ها، نوترون با پروتون مساوی و یا از آن بیشتر است به جز هیدروژن سبک (پروتیم 1_1H) که نوترون ندارد.
- ایزوتوپ:

(آ) اتم های یک عنصر که عدد اتمی یکسان و عدد جرمی متفاوت دارند.

(ب) اتم های یک عنصر که تعداد پروتون یکسان و نوترون متفاوت دارند.

(پ) اتم های یک عنصر که خواص شیمیایی یکسان و برخی خواص فیزیکی (وابسته به جرم) متفاوت دارند.

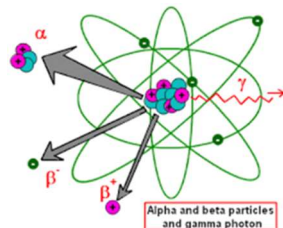


نقطه جوش و ذوب و چگالی ایزوتوپ ها، با هم متفاوت است. اما خواص فیزیکی که به جرم بستگی ندارد مثل رنگ و بو همانند خواص شیمیایی، یکسان می باشد.

- خواص شیمیایی اتم، تابع عدد اتمی (تعداد پروتون) است.
- ایزوتوپ هایی که عدد اتمی بیشتر از ۸۴ دارند نسبت نوترون و پروتون آن ها زیاد بوده و نمی توانند در هسته کنار یکدیگر قرار گیرند پس بر اثر واکنش های تلاشی هسته ای به هسته های پایدار تبدیل می شود.

- اغلب ، ایزوتوپ ها با $\frac{N}{Z} = \frac{n}{p} \geq 1.5$ ناپایدارند .

- ایزوتوپ های ناپایدار یک عنصر که با گذشت زمان متلاشی شده، ذرات و پرتوهای پرنرژی گسیل می دهند، رادیو ایزوتوپ گویند.



- در واپاشی هسته ای مواد پرتوزا، سه نوع تابش ممکن است رخ دهد که عبارتند از: تابش بتا (${}_{-1}^0\beta$) تابش آلفا (${}_{2}^4\alpha$) تابش گاما (γ)

مثال: واکنش های هسته ای زیر را کامل کنید:



- در فرایند واکنش هسته ای مجموع اعداد اتمی و جرمی ذرات در دو طرف برابر است.
- مدت زمانی که نصف جرم یک ایزوتوپ ناپایدار متلاشی می شود را نیم عمر آن گویند پایداری هر رادیو ایزوتوپ با نیم عمر آن رابطه مستقیم دارد.
- زمان نیمه عمر ایزوتوپ بین کسری از ثانیه و هزاران سال متغیر است.

$$\text{تعداد هسته های فعال اولیه} \\ \text{تعداد هسته های فعال باقی مانده} = \frac{\text{تعداد هسته های فعال اولیه}}{2^{\left[\frac{\text{زمان مورد نظر واپاشی}}{\text{زمان نیمه عمر}} \right]}}$$

مثال: نیمه عمر ایزوتوپ ${}^{137}_{55}Cs$ برابر با ۸ روز است، اگر در نتیجه نشت این ماده از راکتور هسته ای تعداد

۳۲۰۰۰۰ اتم از این عنصر در طبیعت پراکنده شده باشد، بعد از ۴۰ روز چند اتم از این عنصر باقی می ماند؟

- درصد فراوانی هر ایزوتوپ نشان دهنده تعداد آن ایزوتوپ در یک نمونه صدتایی از مجموع همه ایزوتوپ های طبیعی آن اتم است.
- فراوانی ایزوتوپ های یک عنصر برابر نیست و به روش های مختلف بیان می شود.

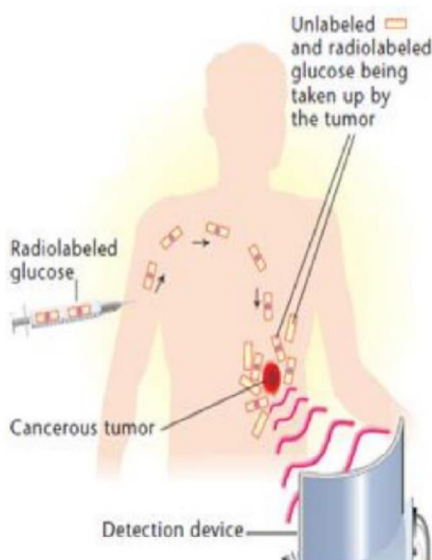
تکنسیم نخستین عنصر ساخت بشر

تکنسیم ${}^{99}_{43}\text{Tc}$ نخستین عنصر ساخته شده، در پزشکی (تصویر برداری غده تیروئید) کاربرد دارد. زیرا یون یدید با یون TcO_4^- (پرتکنات) اندازه مشابهی دارد و غده تیروئید این یون را نیز جذب می کند بسته به نیاز، آن را با یک مولد هسته ای تولید و سپس مصرف می کنند. زیرا نیمه عمر آن کم (۶ ساعت) است و نمی توان مقادیر زیادی از این عنصر را تهیه و به مدت طولانی نگهداری کرد

برای انجام اسکن رادیوایزوتوپ ابتدا مقادیر اندکی از ماده رادیواکتیو به بدن بیمار تزریق می شود. بعد از تزریق

وریدی ماده رادیواکتیو به بدن این ماده در جریان خون پخش شده و در تمام بدن انتشار می یابد و هر بافتی مقداری

از آن را جذب می کند. بافت هایی که دچار بیماری های خاصی هستند مقدار بیشتری از ماده رادیواکتیو را جذب می کنند.



دستگاه دوربین گاما برای اسکن رادیو ایزوتوپ



اورانیم، ${}^{235}_{92}\text{U}$ شناخته شده ترین فلز پرتوزا، در راکتورهای اتمی به عنوان سوخت کاربرد دارد. مقدار آن در مخلوط طبیعی کم تر از ۰/۷ درصد است. دانشمندان هسته ای کشورمان آن را غنی سازی ایزوتوپی کردند (مقدار آن را در مخلوط ایزوتوپ هایش افزایش دادند).

- مس، ${}^{64}_{29}\text{Cu}$ در صنایع آبکاری - فسفر ${}^{32}_{15}\text{P}$ در تحقیقات زیست شناختی - آهن ${}^{59}_{26}\text{Fe}$ برای تصویر برداری از دستگاه گردش خون

تهیه و تنظیم: اکرم ترابی دبیر دبیرستان های شهرستان فارس

جزوه شیمی دهم

گلوکز حاوی اتم اکسیژن پرتوزا، برای تشخیص توده سرطانی کاربرد دارد. مقدار مناسبی از آن به دستگاه گردش خون تزریق می شود. به دلیل سوخت و ساز بیشتر سلول های سرطانی، گلوکز در آن ها تجمع یافته، توسط یک آشکارساز، مشاهده می گردد.

از جمله چالش های صنایع هسته ای دفع پسماند راکتورهای اتمی است زیرا هنوز پرتوزا و خطرناک می باشند.

کیمیایگری (تبدیل عنصرهای دیگر به طلا) با پیشرفت علم شیمی و فیزیک، تحقق یافت اما هزینه تولید آن به اندازه ای زیاد است که صرفه اقتصادی ندارد.

رادون گازی بی رنگ و بی بو و سنگین ترین گاز نجیب موجود در طبیعت است که پیوسته در لایه های زیرین زمین در واکنش های هسته ای تولید می شود و به دلیل دما و فشار زیاد آن لایه ها به منافذ و ترک های موجود در پوسته زمین نفوذ می کند.

دود سیگار و قلیان مقدار قابل توجهی مواد پرتوزا دارد.

سرطان چیست؟ می دانیم هر سلول پس از تولید، بالغ شده و بعد از مدتی می میرد. اگر در سلول تغییراتی ایجاد شود

که نتیجه آن از بین نرفتن سلول باشد، در قسمتی از بدن توده ای از سلول که به نام غده سرطانی نامیده می شود،

تولید می گردد این سلول ها سرعت تکثیر زیادی دارند و پس از شکل گرفتن می توانند با تولید رگ به سیستم

گردش خون و یا سیستم لنفاوی وارد شده و در سراسر بدن پخش شده و سلول های مستعد قسمت های بدن را درگیر سازند.

طبقه بندی عناصر:

اکنون صفحه های ۹ تا ۱۳ کتاب درسی را مطالعه کرده و به پرسش های زیر پاسخ دهید:

۱. جاهای خالی را تکمیل نمایید.

آ) هر گاه عناصر را بر مبنای افزایش کنار یکدیگر قرار دهیم، مشاهده می شود به صورت دوره ای تکرار می شود.

ب) اتحادیه ی بین المللی شیمی محض و کاربردی وجود عنصر را تایید کرده است.

پ) بزرگ ترین دوره ی جدول شامل عنصر است.

۲. به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.

آ) تعداد گروه ها و دوره های جدول را بنویسید.

ب) کوچک ترین دوره ی جدول را مشخص نمایید.

پ) مبنای چینن عناصر در جدول چیست؟

۳. با توجه به جدول تناوبی:

آ) شماره ی دوره و گروه، عدد اتمی و عدد جرمی کلسیم (Ca) و سیلیسیم (Si) را مشخص کنید.

ب) هلیوم گازی با واکنش پذیری بسیار ناچیز است. کدام یک از عنصرهای زیر رفتاری شبیه هلیوم خواهد داشت؟

Ar (۱) $^{18}_{18}\text{Ar}$ C (۲) $^{6}_{6}\text{C}$ S (۳) $^{16}_{16}\text{S}$

پ) اتم کلر در ترکیب های خود با فلزات به صورت یون کلرید (Cl^-) دیده می شود. کدام یک از عنصرهای زیر مانند کلر می تواند یون تک اتمی منفی تشکیل بدهد؟

Rb (۱) $^{37}_{37}\text{Rb}$ Br (۲) $^{35}_{35}\text{Br}$

۴. ت) یون پایدار آلومینیم به صورت Al^{3+} است. کدام یک از عنصرهای زیر یون پایدار ۳ بار مثبت ایجاد می کند؟

K (۱) $^{19}_{19}\text{K}$ Ga (۲) $^{31}_{31}\text{Ga}$

۵. انتظار دارید کدام یک از عنصرهای زیر خواص شیمیایی مشابه هم داشته باشند؟

a. (آ) N (ب) O (پ) F (ت) AS (ث) Se (ج) I

۶. کدام یک از عنصرهای زیر هنگام تبدیل به یون پایدار خود تعداد بار مساوی خواهند داشت؟

تهیه و تنظیم: اکرم ترابی دبیر دبیرستان های شهرستان فارس

جزوه شیمی دهم

۷. N (آ) P (ب) Na (پ) Rb (ت)

۸. با توجه به جدول دوره ای داده شده، به پرسش های زیر پاسخ دهید.

1																			18
2		B																	
3	A		3	4	5	6	7	8	9	10	11	12			N				D
4		F																L	
5	G																		

۹.

آ) یک هم گروه برای عنصر A بنویسید.

ب) یک هم دوره برای عنصر B بنویسید.

پ) اگر عنصر C بتواند آنیون C^- تولید کند، کدام عنصر می تواند چنین آنیونی داشته باشد؟ (L یا M)؟ دلیل پاسخ خود را بنویسید.

۱۰. خواص ذره X^{2-} که دارای ۱۸ الکترون است، با کدام عنصر شباهت بیشتری دارد؟

ب) ^{18}Ar

آ) 8O

۱۱. به کمک جدول دوره ای عناصرها، جدول زیر را کامل کنید.

نام عنصر	کربن	آلومینیم	آرگون
شماره دوره		۳	
شماره گروه	۱۴		
عدد اتمی			۳۶

۱۲. در خانه شماره ۱۶ جدول دوره ای، عنصر گوگرد قرار دارد. اطلاعات شیمیایی این عنصر به صورت زیر است:

۱۶
S
گوگرد
۳۳ / ۱۶

۱۳. هر یک از این اطلاعات بیانگر چیست؟

۱۴. به پرسش های زیر پاسخ دهید:

آ) اگر عدد اتمی عنصر گروه دوم در دوره سوم برابر ۱۲ باشد عدد اتمی عنصر همدوره با آن در گروه هفدهم چند است؟

تهیه و تنظیم: اکرم ترابی دبیر دبیرستان های شهرستان فارس

جزوه شیمی دهم

ب) تفاوت عدد اتمی عنصر گروه اول با سیزدهم در دوره ششم کدام است؟

پ) با توجه به جدول زیر تفاوت عدد اتمی عنصر D و A چند می شود؟

دوره	گروه /	گروه دوم	گروه پانزدهم
N=5		A	B
N=6		C	D

۱۵. با توجه به جدول دوره‌ای عنصرها به پرسش‌ها پاسخ دهید:

آ) عنصری هم‌دوره Br و هم‌گروه عنصر Be است. نام و نماد شیمیایی این عنصر را بنویسید.

ب) Na با آب سرد واکنش می‌دهد و گاز هیدروژن آزاد می‌کند. کدام یک از عنصرهای زیر رفتاری مشابه سدیم دارند؟ چرا؟

الف) Al ب) Cl ج) K

پ) A^{3+} دارای ۱۰ الکترون است. آیا اتم A می‌تواند با اتم ^{23}B در یک مکان از جدول دوره‌ای جای داشته باشد؟ چرا؟

۱۶. جدول زیر که بخشی از جدول دوره‌ای عنصرهاست، به پرسش‌های زیر پاسخ دهید:

آ) Si با Mg هم‌دوره است یا هم‌گروه؟ چرا؟

ب) عدد اتمی Be بیشتر است یا C؟

پ) اگر Na بتواند به صورت یون Na^+

در ترکیبات شرکت کند، کدام عنصر

Li یا Mg می‌تواند یون $+1$ تولید

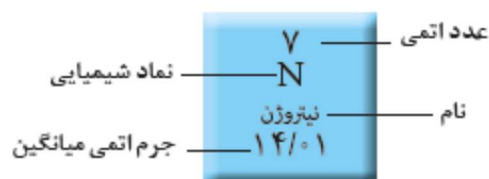
کنند؟ چرا؟

Li	Be	B	C
Na	Mg	Al	Si

۱۷. آیوپاک (IUPAC) نام چه سازمانی است؟

بررسی نکات مهم درس:

- برای به دست آوردن جدول تناوبی جدید به ترتیب زیر عمل می کنیم:
- (آ) عناصر را به ترتیب افزایش عدد اتمی مرتب می کنیم.
- (ب) عناصری که خواص فیزیکی و شیمیایی مشابه ای دارند در یک ستون عمودی به نام گروه قرار می دهیم.
- معروف ترین طبقه بندی را مندلیف معلم شیمی اهل روسیه انجام داده است.
- در جدول امروزی هفت ردیف افقی (تناوب یا دوره) و هجده ستون عمودی (گروه یا خانواده) با ۱۱۸ عنصر مشاهده می شود.
- به این جدول تناوبی گویند زیرا با چیدن عناصرها بر اساس افزایش عدد اتمی، خواص فیزیکی و شیمیایی آن ها پی در پی تکرار می شود. به عبارت دیگر خواص شیمیایی عنصرهایی که در یک دوره از جدول جای دارند متفاوت است.
- عنصرهای هر گروه جدول، خواص و رفتار مشابه دارند. مانند واکنش پذیری، بار یون، فرمول ترکیب و
- هر دوره با یک فلز قلیایی شروع می شود (به جز دوره اول) و به یک گاز نجیب ختم می شود.
- هر خانه از جدول به یک عنصر معیت تعلق دارد که حاوی برخی اطلاعات شیمیایی آن عنصر است.



- جدول تناوبی شامل فلزها و نافلزها و گازهای نجیب و همچنین برخی از عناصر که به شبه فلز معروفند می باشد.
- عناصر واسطه به دو دسته عناصر واسطه خارجی (دسته d) و عناصر واسطه داخلی (دسته f) تقسیم بندی می شوند.
- به دلیل نبودن فضای لازم عناصر واسطه داخلی را زیر جدول نمایش می دهند.

		Group																															
		1	2	3											4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18				
1		1																														2	
		H																														He	
2		3	4																														
		Li	Be																														
3		11	12																														
		Na	Mg																														
4		19	20	21																													
		K	Ca	Sc																													
5		37	38	39																													
		Rb	Sr	Y																													
6		55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
		Cs	Ba	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7		87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
		Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

- برای تشخیص موقعیت عناصر (دوره و گروه) در جدول تناوبی کافی است اعداد اتمی گازهای نجیب را حفظ باشیم تا عدد اتمی عنصر مورد را نسبت به گاز نجیب مقایسه کرده و موقعیت عنصر را تعیین کنیم.

مثلا عنصر X ۲۰ دو عدد بعد از سومین گاز نجیب است پس در گروه دوم و دوره چهارم جدول می باشد



تذکر:

- اگر عدد اتمی قبل از گاز نجیب یک دوره باشد دوره این عنصر با دوره گاز نجیب یکسان است.
- اگر عدد اتمی بعد از یک گاز نجیب باشد عنصر مورد نظر در دوره بعدی آن قرار دارد.
- اگر عدد اتمی دو رقم بعد از گاز نجیب و یا پنج رقم قبل از گاز نجیب باشد جزء عناصر اصلی جدول می باشد.
- تا قبل از دوره ۶ جدول، گروه هر عنصر برابر است :

عدد اتمی گاز نجیب قبلی - عدد اتمی عنصر مورد نظر = گروه عنصر

مثال ${}_{42}Mo$

$$۶ = ۴۲ - ۳۶ = \text{گروه}$$

- تعیین گروه عناصر دوره شش و هفت جزء اهداف کتاب نمی باشد.

روش های دیگر برای تعیین گروه:

- برای تعیین گروه اغلب عناصر واسطه کافی است مجموع ارقام عدد اتمی آن را بدست آورد: (بجز عناصر ${}_{39}Y$ و ${}_{30}Zn$)

عدد سمت راست عدد اتمی + عدد سمت چپ عدد اتمی = شماره گروه

$${}_{42}MO \quad \text{شماره گروه} = ۲ + ۴ = ۶$$

- عناصر ردیف سوم، گروه با عدد اتمی آن ها برابر است. بجز **Mg** و **Na** که عدد اتمی آن ها را منهای عدد ۱۰ می کنیم.
- برای تعیین گروه عناصر قبل از گاز نجیب (آن هایی که عدد اتمی دو رقمی آن ها از سی به بعد می باشد)

مجموع ارقام عدد اتمی را با عدد ۹ جمع می کنیم

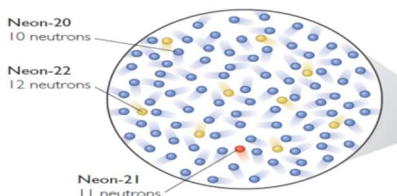
$$۹ + (\text{عدد سمت راست عدد اتمی} + \text{عدد سمت چپ عدد اتمی}) = \text{شماره گروه}$$

$${}_{33}As \quad \text{شماره گروه} = (۳+۳)+۹ = ۱۵$$

جرم اتمی عناصر

اکنون صفحه های ۱۳ تا ۱۵ کتاب درسی را مطالعه کرده و به پرسش های زیر پاسخ دهید:

۱. به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.
 (آ) جرم پروتون و نوترون چند amu است؟
 (ب) در مقیاس نسبی اندازه گیری جرم اتم از چه عنصری استفاده می شود؟
 (پ) چرا از amu استفاده می کنیم؟
۲. amu را تعریف کنید.
۳. اگر اتم اکسیژن جرم نسبی ۱۶/۳۳ برابر اتم $^{12}_6C$ داشته باشد و اتم کلسیم جرم نسبی ۴۰/۵ برابر اتم اکسیژن داشته باشد، جرم اتم های اکسیژن و کلسیم بر حسب amu تقریباً چقدر است؟
۴. جاهای خالی را تکمیل نمایید.
 (آ) جرم هر اتم 1_1H برابر amu است.
 (ب) یک amu است.
۵. چرا از amu برای تعیین جرم اتم ها استفاده می کنیم؟
۶. درستی یا نادرستی هر یک از جملات زیر را مشخص کنید. (برای موارد نادرست دلیل ذکر نمایید)
 (آ) جرم پروتون و نوترون دقیقاً با هم برابر است و حدود ۱amu می باشد.
 (ب) برای معرفی مقیاس amu از کربن ۱۲ استفاده می شود، زیرا فراوان ترین و پایدارترین ایزوتوپ کربن می باشد.
۷. اگر جرم اتمی اکسیژن ۱۶/۳۳ برابر کربن و کلسیم ۴۰/۵ برابر اکسیژن باشد، جرم اتمی اکسیژن چند برابر کربن است؟
۸. چرا نمی توانیم برای اندازه گیری جرم یک هندوانه از یک ترازوی ۱۰ تنی استفاده کنیم؟
۹. با توجه به تصویر زیر با محاسبه، جرم اتمی متوسط نئون را حساب کنید.
۱۰. به نظر شما کدام ایزوتوپ نئون ناپایدارتر است؟ چرا؟
۱۱. جدول زیر برخی از ویژگی های یکی از ایزوتوپ های کلر (Cl) را نشان می دهد؟



عدد اتمی	عدد جرمی	تعداد نوترون	درصد فراوانی ایزوتوپ
۱۷	۳۵		٪۷۵

۱۲. آ جدول را کامل کنید.

ب) اگر عدد جرمی ایزوتوپ دیگر کبر ۳۷ باشد، جرم اتمی میانگین کبر چند است؟ (با محاسبه)

۱۳. مس (Cu) در طبیعت به صورت دو ایزوتوپ $^{63}_{29}\text{Cu}$ و $^{65}_{29}\text{Cu}$ موجود است. اگر فراوانی ایزوتوپ سنگین تر ۶۰٪ باشد. جرم اتمی میانگین مس را به دست آورید.

۱۴. عنصری دارای سه ایزوتوپ به جرم های ۱۲/۴ و ۱۳/۲ و ۱۴/۸ می باشد. اگر جرم اتمی میانگین این عنصر برابر با ۱۳ و درصد فراوانی ایزوتوپ سبک تر برابر ۴۰٪ باشد درصد فراوانی سایر ایزوتوپ ها را حساب کنید.

۱۵. مس شامل دو ایزوتوپ است یکی $^{63}_{29}\text{Cu}$ و دیگری که ۲ نوترون بیش تر دارد. اگر فراوانی ایزوتوپ سبک تر سه برابر فراوانی ایزوتوپ دیگر باشد، جرم اتمی متوسط مس را محاسبه کنید.

۱۶. عنصر Cl دارای دو ایزوتوپ طبیعی $^{35}_{17}\text{Cl}$ و $^{37}_{17}\text{Cl}$ است. از ترکیب شدن دو اتم کبر چند نوع مولکول Cl_2 با جرم های مولکولی متفاوت به دست می آید؟ جرم هر یک از آن ها را تعیین کنید.

۱۷. سیلیسیم دارای سه ایزوتوپ طبیعی $^{28}_{14}\text{Si}$ ، $^{29}_{14}\text{Si}$ و $^{30}_{14}\text{Si}$ با درصدهای فراوانی به ترتیب ۹۴/۲۱، ۴/۷ و ۳/۰۹ درصد می باشد. جرم اتمی میانگین عنصر سیلیسیم را تعیین کنید.

۱۸. با توجه به ایزوتوپ های اکسیژن و هیدروژن چند مولکول آب می توان با جرم اتمی ۲۰ amu تشکیل داد؟

^3H	^2H	^1H	عدد جرمی ایزوتوپ های هیدروژن
^{18}O	^{17}O	^{16}O	عدد جرمی ایزوتوپ های اکسیژن

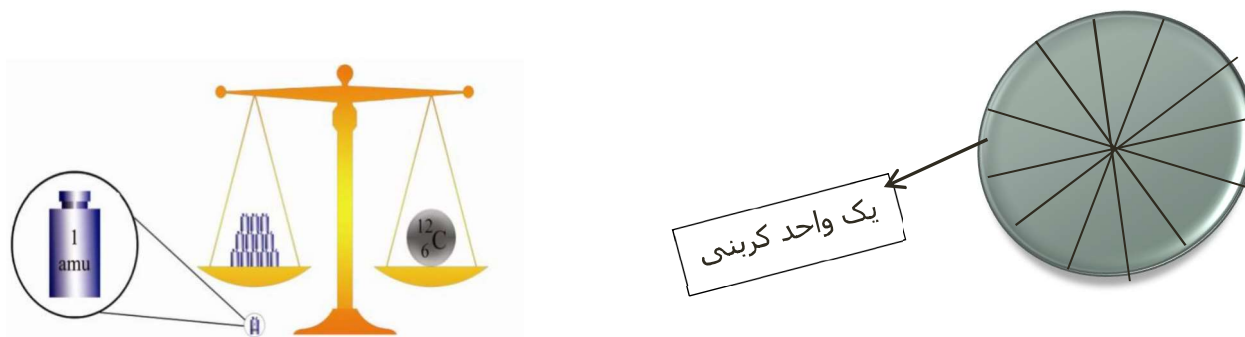
۱۹. تفاوت عدد جرمی سنگین ترین مولکول آب با سبک ترین آن چند amu است؟

۲۰. با توجه به داده های جدول زیر، جرم مولی ترکیب A_2X_3 را بدست آورید. (عدد جرمی را برابر جرم اتمی در نظر بگیرید)

۳۷ _X	۳۵ _X	۴۷ _A	۴۵ _A	ایزوتوپ
۸۰	۲۰	۹۰	۱۰	درصد فراوانی

بررسی نکات مهم درس:

- برای اندازه گیری یک جسم باید وزنه و مقیاس به کار رفته متناسب با اندازه آن جسم باشد، مثلا باسکول های چند تنی برای اندازه گیری جرم یک هندوانه مناسب نیستند چون دقت آنها در حد تن است. و همینطور یک وزنه کیلو گرم برای اندازه گیری جرم یک دانه برنج مناسب نیست. اتمها و مولکول ها دارای جرم هایی بسیار کم هستند.
- یکای مناسب برای اندازه گیری جرم اتم، باید کمیتی از جنس خود اتم ها باشد. یکای انتخاب شده در این مورد که به نام واحد کربنی خوانده شده و با نماد **amu** نموده می شود.
- به یک دوازدهم جرم یک اتم کربن 12 یک **amu** می گویند که یکای سنجش جرم اتم ها و مولکول هاست.



- جرم اتمی یک عنصر نشان می دهد که یک اتم از آن عنصر چند بار سنگین تر از واحد جرم اتمی است.
- مثلا وقتی می گوئیم جرم اتمی گوگرد 32amu است یعنی یک اتم گوگرد 32 بار از واحد جرم اتمی سنگین تر است.
- الکترون، پروتون و نوترون را ذره های زیر اتمی یا بنیادی می نامند (در برخی منابع تنها الکترون را بنیادی می دانند) که ویژگی آن ها در جدول زیر آمده است.

نام ذره	نماد*	بار الکتریکی نسبی	جرم	
			g	amu
الکترون	e^{-}	-1	$9/109 \times 10^{-28}$	$0/0005$
پروتون	p^{+}	+1	$1/673 \times 10^{-24}$	$1/0073$
نوترون	n^0	0	$1/675 \times 10^{-24}$	$1/0087$

بنابراین در این مقیاس ، جرم پروتون و نوترون تقریباً 1amu و الکترون تقریباً 0.0005amu فرض می شود.

- یک amu را یک دالتون (D) در نظر می گیرند.
 - با وجودی که در بسیاری از مسائل جرم اتمی برابر عدد جرمی فرض می شود ، این دو کمیت با یکدیگر متفاوت اند.
- به دو دلیل برای اتم ها جرم اتمی میانگین گزارش می شود:

- ۱- اتم های یک عنصر، ایزوتوپ های مختلف دارند
- ۲- فراوانی ایزوتوپ های آن ها متفاوت است. این مطلب یکی از دلایل اعشاری شدن جرم های اتمی است.

- برای به دست آوردن جرم اتمی میانگین که آن را با \bar{M} نمایش می دهند از رابطه زیر استفاده می کنیم:

$$\bar{M} = \frac{M_1 a_1 + M_2 a_2 + \dots}{a_1 + a_2 + \dots}$$

- جرم اتمی ایزوتوپ ها را با M_1 و M_2 و و فراوانی هر ایزوتوپ را با a_1 , a_2 و نشان می دهیم.
- برای ساده تر شدن رابطه ، وقتی میزان فراوانی را بخواهد می توان از فرمول های خلاصه شده زیر استفاده نمود:

تذکر: درصد های فراوانی به ۱۰۰ تقسیم شده می باشد.

(اگر M_2 سنگین تر باشد) $\bar{M} = M_2 - (M_2 - M_1) a_1$

(اگر M_2 سبک تر باشد) $\bar{M} = M_2 + (M_1 - M_2) a_2$

- اگر تعداد ایزوتوپ ها بیشتر باشد فرمول ادامه می یابد:

(اگر M_3 سنگین تر باشد) $\bar{M} = M_3 - (M_3 - M_1) a_1 - (M_3 - M_2) a_2$

(اگر M_3 سبک تر باشد) $\bar{M} = M_3 + (M_1 - M_3) a_1 + (M_2 - M_3) a_2$

$A = \text{اختلاف جرم} \times a_2$	$\left. \begin{array}{l} M_3 \\ \\ M_2 \end{array} \right\}$	$B = \text{اختلاف جرم} \times a_1$
$\bar{M} = M_3 - A - B$	$\left. \begin{array}{l} \\ \\ M_1 \end{array} \right\}$	$\bar{M} = M_3 + A + B$
<p>وقتی سنگین ترین ایزوتوپ M_3 باشد</p>		<p>وقتی سبک ترین ایزوتوپ M_3</p>

- فرمول دیگری که قابل استفاده هست: $\frac{\bar{M}-M_1}{M_2-M_1} \times 100 = a_2$ جرم اتم سنگین تر و a_2 درصد فراوانی اتم سنگین تر می باشد.

- اگر بخواهیم درصد فراوانی اتم سبک تر را محاسبه کنیم: $\frac{M_2-\bar{M}}{M_2-M_1} \times 100 = a_1$

۱. جرم میانگین، همواره به جرم ایزوتوپی نزدیک تر است که فراوانی بیشتری دارد.

مثال: جرم سه تا از ایزوتوپ های یک عنصر برابر ۸۸، ۸۶ و ۸۴ می باشد اگر جرم اتمی میانگین برابر ۸۶/۴ و درصد فراوانی اتم سنگین تر ۴۰٪ باشد درصد فراوانی سایر اتم ها کدام است؟

$$86/4 = 84 + (86-84)a_2 + (88-84)0/40 \rightarrow a_2 = 0/4 \rightarrow 10\%$$

و اتم دیگر نیز ۲۰٪ می باشد

۲. برای به دست آوردن جرم مولکولی یک ماده، جرم اتم های سازنده آن را با هم جمع می کنیم.



شمارش ذره ها از روی جرم آن ها

اکنون صفحه های ۱۶ تا ۱۹ کتاب درسی را مطالعه کرده و به پرسش های زیر پاسخ دهید:

۳. عبارت زیر را کامل کنید.

جرم یک اتم آهن با جرم ۵۶ واحد کربنی برابر است بنابراین می گوئیم جرم اتمی آهن برابر با می باشد.

براین اساس جرم یک مول آهن که جرم مولی آهن خوانده می شود برابر با جرم مول واحد کربنی است.

و چون جرم یک مول واحد کربنی برابر با گرم است، جرم مولی آهن برابر با گرم است.

۴. مول را تعریف کنید.

۵. عدد آووگادرو چیست؟

۶. جاهای خالی را تکمیل نمایید.

آ) دانشمندان با کمک دستگاهی به نام جرم اتم ها را با دقت زیاد اندازه گیری کرده اند.

ب) به جرم یک مول ذره، آن ذره گفته می شود.

پ) به دلیل کوچک بودن یکای جرم اتمی (amu) در آزمایشگاه از استفاده می شود.

۷. ۰/۰۵ مول سدیم چند اتم دارد؟

۸. $3/01 \times 10^{22}$ مولکول آب چند مول است.

۹. ۰/۰۳ مول کلسیم چند گرم است؟ ($\text{Ca} = 40 \text{g.mol}^{-1}$)

۱۰. حساب کنید در ۴۶۰ گرم فلز سدیم، چند اتم و چند مول سدیم وجود دارد؟ ($\text{Na} = 23 \text{g.mol}^{-1}$).

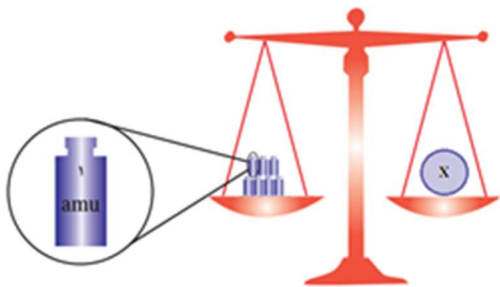
۱۱. یک متر سیم مسی ۲۵/۴ گرم جرم دارد، چند سانتی متر از آن ۲ میلی مول است؟ ($\text{Cu} = 63/5 \text{g.mol}^{-1}$)

۱۲. یک سکه آلیاژی از مس و نقره است، اگر در این سکه $10^{22} \times 6/02$ اتم نقره و ۰/۱ مول مس موجود باشد، جرم آن چند

گرم است؟ ($\text{Ag} = 107$ و $\text{Cu} = 63/5$)

۱۳. در چند گرم اتانول $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ، 1.20×10^{23} اتم H وجود دارد؟

۱۴. اگر یک کامپیوتر پیشرفته در هر ساعت یک میلیارد عدد بشمارد ، تقریباً چند سال طول می کشد تا عدد آوگادرو را بشمارد؟



۱۵. با توجه به شکل، عنصر x در روی کفه ی ترازو کدام یک از عناصر ${}^7_3\text{Li}$ ، ${}^{12}_6\text{C}$ یا ${}^{14}_7\text{N}$ می باشد؟ با ذکر دلیل توضیح دهید.

۱۶. اگر جرم ${}^{23}_{11}\text{Na}$ مولکول از اکسیدی به فرمول NO_m برابر ۲۳ گرم باشد ، m را بدست بیاورید. ($N = \frac{14\text{gr}}{\text{mol}}$)
 $O = \frac{16\text{gr}}{\text{mol}}$

۱۷. تعداد اتم های موجود در ۰/۲۰ گرم گاز هلیم با تعداد اتم های موجود در چند گرم O_2 (اکسیژن) برابر است؟ (${}^4_2\text{He}$ و ${}^{16}_8\text{O}$)

۱۸. سه ترازو با دقت های اندازه گیری متفاوت وجود دارند:

ترازوی (۱): دقت اندازه گیری g ۰/۱

ترازوی (۲): دقت اندازه گیری g ۰/۰۱

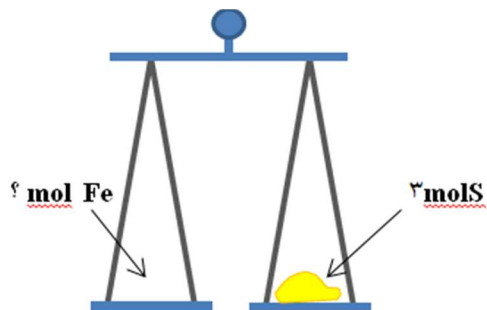
ترازوی (۳): دقت اندازه گیری g ۰/۰۰۱

آ) جرم یک دانه از هر یک از مواد داده شده در جدول را با کدام ترازو می توان اندازه گیری کرد؟

ترازو	جرم یک عدد (گرم)	ماده
.....	۴/۵	کاغذ A _۴
.....	۰/۰۵۶	عدس
.....	۰/۰۲۲	برنج
.....	۰/۰۰۲	خاکشیر

ب) اگر بخواهیم از ترازوی (۲) برای اندازه گیری جرم خاکشیر استفاده کنیم حداقل چند دانه خاکشیر را باید شمارش کنیم؟

۱۹. جرم مولی گوگرد (S) و آهن (Fe) به ترتیب ۳۲ و ۵۶ گرم بر مول است. اگر در یکی از کفه های ترازوی زیر ۳ مول گوگرد باشد، حساب کنید در کفه دیگر چند تعداد اتم آهن باید قرار گیرد تا کفه ها تراز باشند؟



۲۰. تعداد اتم ها در یک گرم آهن بیشتر است یا یک گرم آلومینیم؟ با محاسبه نشان دهید. (جرم مولی آهن ۵۶ و جرم مولی آلومینیم ۲۷ گرم بر مول است)

۲۱. اگر جرم 3×10^{23} مولکول P_n برابر ۶۲ گرم باشد، مقدار n چقدر است؟ (1 mol P = ۳۱ g)

۲۲. تری نیتروگلیسیرین ($C_3H_5N_3O_9$) به عنوان یک ماده منفجره به کار می رود. اگر جرم مولی این ماده برابر با ۲۱۳ گرم بر مول باشد، عدد x در فرمول این ماده را به دست آورید.
(H = ۱, C = ۱۲, N = ۱۴, O = ۱۶ : g. mol⁻¹)

بررسی نکات مهم درس:

- شمارش تک تک دانه های موادی که اندازه دانه هایشان بسیار ریز است، کاری دشوار، وقت گیر و اغلب انجام نشدنی است. در این موارد از روی جرم مواد می توان شمار ذره های سازنده آن را شمرد که به روش کلی زیر انجام می شود:

اندازه گیری جرم تعداد محدود و مشخصی از ذرات با ترازوی مناسب

تقسیم جرم بر تعداد برای تعیین جرم میانگین یک ذره

تقسیم جرم کل بر جرم میانگین یک ذره برای تعیین تعداد کل ذرات.

- برای اتم ها نیز روش تقریبا مشابهی بکار می رود. مدت ها دانشمندان به دنبال تعدادی از ذرات زیر اتمی بودند که نخست مقداری ثابت و سپس قابل سنجش با ترازو های آزمایشگاهی باشد. سرانجام این عدد کشف و به افتخار آووگادرو به همین نام خوانده شد.
- عدد آووگادرو (N_A) شامل 6.022×10^{23} ذره از هر چیز (اتم، یون، مولکول، پروتون، الکترون و ...) می باشد این مقدار ذره را یک مول می نامند. یکای این عدد ذره بر مول است.

$$1 \text{ mol} = 6.022 \times 10^{23} \text{ ذره}$$

مثال: اگر به اندازه عدد آووگادرو (تقریبا 6×10^{23}) سکه ۵ ریالی داشته باشیم و آن را به طور مساوی بین جمعیت جهان (۱۰ میلیارد نفر) تقسیم کنیم به هر نفر چند تومان می رسد؟

$$\frac{(6 \times 10^{23}) \times 5}{1 \times 10^9} = 3 \times 10^{13} \Rightarrow 3 \times 10^{13} \text{ می رسد}$$

- به دلیل ناممکن بودن شمارش اتم ها دانشمندان به جای تعداد ذرات هر جسم از جرم آن ها کمک گرفتند و مفهوم جرم مولی را وارد علم شیمی کردند. جرم یک مول از ذرات هر جسم را جرم مولی آن می گویند که با یکای گرم بر مول نشان می دهند و از نظر عددی همان جرم اتمی با یکای amu است. اگر ذرات مورد نظر، اتم های یک عنصر باشد، جرم مولی را اتم گرم و اگر مولکول باشد جرم مولی را مولکول گرم می گویند

$$1 \text{ mol} = 6.022 \times 10^{23} \text{ ذره} = \text{جرم مولی}$$

- طیف سنج جرمی، علاوه بر اندازه گیری دقیق جرم اتم ها، برای شناسایی عنصر ها نیز کاربرد دارد.
- استوکیومتری روشی برای حل مسائل شیمی است که بین مقادیر مواد، روابط کمی برقرار می کند.
- عامل تبدیل در بیشتر موارد یک کسر واحد (کسری است که صورت و مخرج آن مقادیر یک کمیت با دو یکای مختلف را بیان می کند) است.

عامل تبدیل \times داده ی مسئله = خواسته ی مسئله

- داده ی مسئله همواره عددی با یکای ساده و عامل تبدیل اعدادی که یکای مرکب دارند.
- عامل های تبدیل عبارتند از عدد آوگادرو، جرم مولی، چگالی و

$$\text{ذره} / \text{mol} \times 10^{23} / 6.022, \quad M \text{ g/mol} \quad \text{و} \quad d \text{ g/ml}$$

- یکای خواسته شده مسئله باید با یکای به دست آمده از حاصلضرب داده ی مسئله در عامل تبدیل یکی شود.

نور، کلید شناخت جهان

اکنون صفحه های ۱۹ تا ۲۳ کتاب درسی را مطالعه کرده و به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید:

۱. درستی یا نادرستی هر یک از موارد زیر را مشخص کنید. شکل درست یا علت نادرستی موارد نادرست را مشخص کنید.

(آ) اگر نمک های سدیم یا فلز سدیم را روی شعله بگیریم ، رنگ شعله از آبی به زرد تغییر می کند

(ب) از لامپ نئون در ساخت تابلوهای تبلیغاتی برای ایجاد نوشته های سبز رنگ استفاده می شود.

۲. موارد زیر را تعریف کنید.

(آ) گستره ی پیوسته:

(ب) طیف نشری خطی:

(پ) طول موج:

۳. جاهای خالی را تکمیل نمایید.

(آ) در تجزیه ی نور مرئی بیش ترین انحراف مربوط به رنگ است که بیش ترین را دارد.

(ب) رنگ شعله ی نمک های لیتیم و مس به ترتیب و است.

(پ) هر چه طول موج بلندتر باشد انرژی آن می گردد.

۴. درستی یا نادرستی جملات زیر را مشخص کنید.

(آ) علت دیده شدن نور چشمی کنترل تلویزیون در دوربین موبایل به طول موج ایجاد شده مربوط است.

(ب) در نور خورشید بینهایت طول موج وجود دارد.

(پ) می توانیم از روی رنگ شعله به وجود عنصرهای فلزی در یک نمک پی ببریم.

(ت) همه ی نمک ها شعله ی رنگی دارند و با پاشیدن محلول این نمک ها به شعله رنگ آن تغییر می کند.

۵. رنگ شعله ی هر عنصر خواسته شده را بنویسید.

(آ) لیتیم (ب) سدیم (پ) مس

۶. گزینه صحیح را انتخاب کنید.

(آ) کدام یک انرژی بیش تری دارد؟ زرد سبز

(ب) کدام یک طول موج بیش تری دارد؟ سرخ آبی

(پ) رنگ نمک سدیم در شعله؟ زرد سبز

۷. به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.

(آ) میزان انحراف کدام یک از رنگ های نور مرئی در منشور بیش تر است؟

(ب) یک مورد از کاربردهای گاز نئون را بنویسید.

۸. چگونه از نشر نور برای شناسایی عناصر استفاده می شود؟

۹. نور زرد لامپ آزاد راه ها و به دلیل وجود چه ماده ای اس؟

۱۰. کدام پرتوی زیر، داغ تر است؟

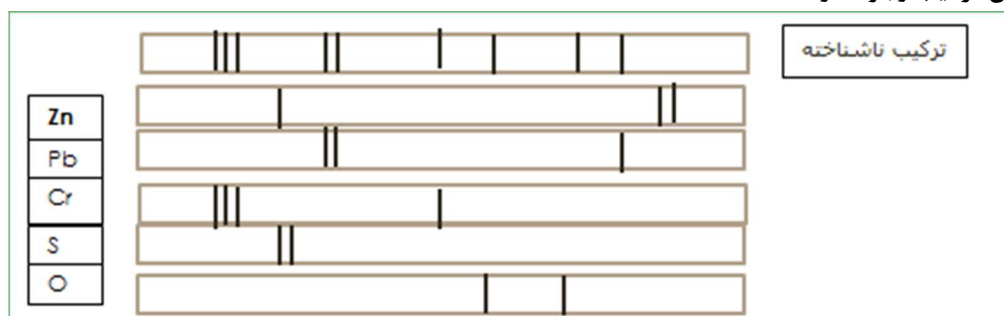
(آ) پرتوی آبی رنگ شعله ی اجاق گاز

(ب) پرتوی سرخ رنگ سشوار

۱۱. پراثرژی ترین پرتوهای الکترومغناطیسی را نام ببرید. (سه مورد)

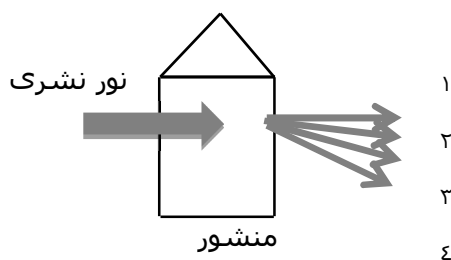
۱۲. کم اثرژی ترین پرتوهای الکترومغناطیسی را نام ببرید. (سه مورد)

۱۳. طیف نشری خطی یک ترکیب ناشناخته به صورت زیر است به نظر شما با توجه به طیف های خطی شاهد، چه عنصرهایی در این ترکیب وجود دارد؟



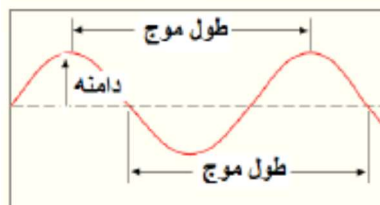
۱۴. آیا با بیش ترین عدد اتمی هر عنصر، تعداد خطوط طیف نشری مرئی آن، کم تر می شود؟ توضیح دهید.

۱۵. با توجه به شکل روبه رو که طیف نشری خطی عنصری را در ناحیه مرئی نشان می دهد و شامل رنگ های زرد، قرمز، بنفش و سبز است هر یک از پرتوهای ۱ تا ۴ کدام رنگ را نشان می دهند؟ برای انتخاب خود دلیل بیاورید.



بررسی نکات مهم درس:

- طول موج: به فاصله دو قله یا دو فرورفتگی پشت سرهم در یک موج طول موج آن موج گفته می شود

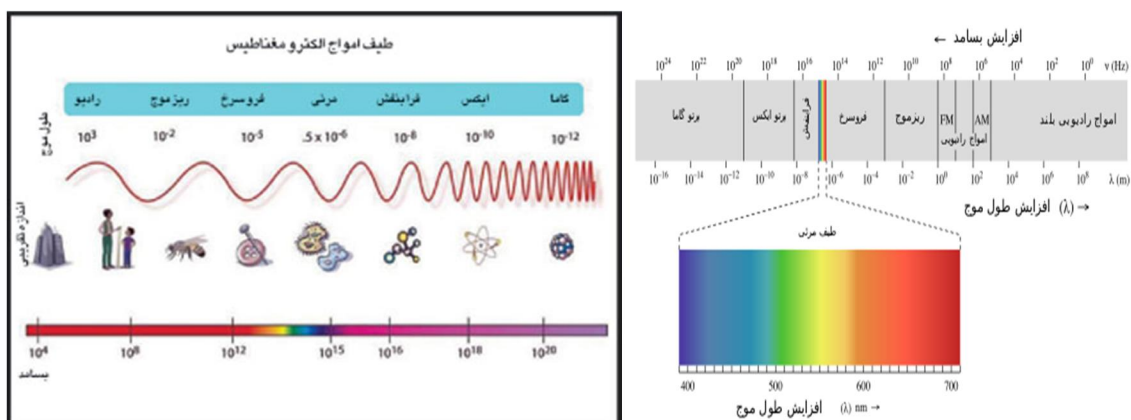


- فرکانس: تعداد طول موجی که در واحد زمان از یک نقطه عبور می کند، فرکانس نامیده می شود. طول موج با فرکانس رابطه وارونه دارد.

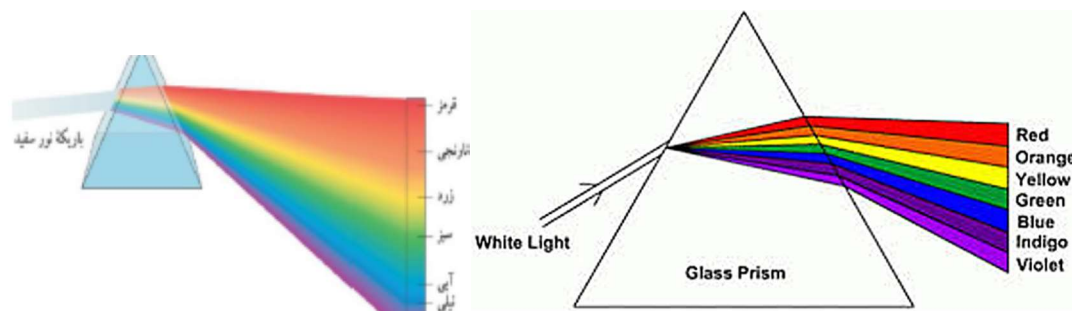
$$E \propto \frac{1}{\lambda}$$

انرژی یک تابش با فرکانس رابطه مستقیم و با طول موج رابطه وارونه دارد.

- امواج الکترو مغناطیس: هرگاه یک ذره باردار حرکت کند تولید میدان های الکتریکی و مغناطیسی می کند که تاثیرات این موج ها تابش الکترو مغناطیسی نامیده می شود. امواج الکترو مغناطیسی با توجه به اندازه طول موج یا انرژی به صورت زیر دسته بندی می شوند:



- نور مرئی: نور مرئی قسمتی از امواج الکترومغناطیس با طول موج بین ۴۰۰ تا ۷۰۰ نانومتر است که در اثر عبور دادن آن از منشور تولید طیفی پیوسته از رنگ های سازنده نور سفید می کند (شامل همه طول موج های بین ۴۰۰ تا ۷۰۰ نانومتر است). این طیف اولین بار توسط نیوتن به دست آمد. هرچه طول موج نور کمتر باشد، شکست نور مربوطه بیشتر است.



- دیگر پرتوهای الکترو مغناطیس را نمی توان به شکل مستقیم مشاهده کرد و نیاز به آشکارساز مخصوص دارد. داماسنج فرسرخ یکی از این آشکارسازهاست که با جذب پرتوهای فرسرخ نشر شده از جسم داغ، دمای آن را نشان می دهد.
- خلاصه ای از ویژگی های امواج در تصویر زیر داده شده است:

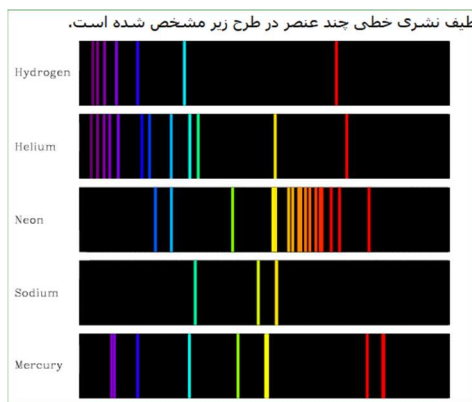
نام و حدود طول موج	چشمه	وسایل آشکارسازی	بعضی از ویژگی های خاص و کاربرد
پرتو گاما (γ) $1 \text{ pm} = 10^{-12} \text{ m}$	هسته مواد رادیواکتیو و پرتوهای کیهانی	شمارش گر گایگر-مولر و فیلم عکاسی	فوتون های با انرژی بسیار بالا و با قدرت نفوذ بسیار زیاد، خیلی خطرناک کاربرد: بافت های سرطانی را از بین می برد، برای پیدا کردن ترک در فلزات، برای ضد عفونی کردن تجهیزات و وسایل
پرتوی ایکس (X) $100 \text{ pm} = 10^{-10} \text{ m}$	لامپ پرتو X	فیلم عکاسی و صفحه فلورسورسان	فوتون های بسیار پر انرژی و با قدرت نفوذ زیاد، خیلی خطرناک کاربرد: استفاده در پرتونگاری، استفاده در مطالعه ساختار بلورها، معالجه بیماری های پوستی، استفاده در پرتودرمانی
فرابنفش (UV) $10 \text{ nm} = 10^{-8} \text{ m}$	خورشید، جسم های خیلی داغ، جرقه الکتریکی، لامپ بخار جیوه	فیلم عکاسی، فوتوسل	ویژگی ها: توسط شیشه جذب می شود، سبب بسیاری از واکنش های شیمیایی می شود، یاخته های زنده را از بین می برد. کاربرد: لامپ های UV در پزشکی
نور مرئی $0.4 \mu\text{m} = 4 \times 10^{-7} \text{ m}$ (سبز)	خورشید، جسم های داغ، لیزرها	چشم، فیلم عکاسی، فوتوسل	ویژگی ها: در دیدن اجسام نقش اساسی دارد، برای رشد گیاهان و عمل فتوسنتز نقش حیاتی دارد. کاربرد: در سیستم های مخابراتی (لیزر و تارهای نوری) مورد استفاده قرار می گیرد.
فرسرخ (IR) $100 \mu\text{m} = 10^{-4} \text{ m}$	خورشید، جسم های گرم و داغ	فیلم های مخصوص عکاسی	ویژگی: هنگامی که جذب می شود، پوست را گرم می کند. کاربرد: برای گرم کردن، برای فیلم برداری و عکاسی در مه و تاریکی، عکاسی IR توسط ماهواره ها
رادیویی 3 m (VHF)	اجاق های میکروویو، آنتن های رادیویی و تلویزیونی	رادیو و تلویزیون	کاربرد: در آنتنی، رادیو، تلویزیون، مخابرات ماهواره ای و در رادارها برای آشکارسازی هواپیما، موشک و کشتی

- دانشمندان با دستگاهی به نام طیف سنج می توانند از پرتوهای گسیل شده از مواد گوناگون، اطلاعات ارزشمندی درباره آن ها به دست آورند.

- رنگ آمیزی شعله : باروت سیاه مخلوطی از پتاسیم نیترات، گوگرد و زغال می باشد. افزودن مواد زیر به باروت سیاه جرقه هایی رنگی زیر را تولید می کند.

ماده	پودر آلومینیم و منیزیم	براده های آهن	نمک های مس	نمک های استرانسیم	نمک های باریم	نمک های سدیم	نمک های لیتیم	نمک های کلسیم	نمک های پتاسیم
رنگ شعله	نور سفید	نور نارنجی	سبز مایل به آبی	قرمز	سبز	زرد	قرمز لاکه	قرمز آجری	بنفش

- تغییر رنگ شعله از پاشیدن نمک ها روی آن به ساختار فلز موجود در نمکش بستگی دارد.
- به فرایندی که در آن یک ماده شیمیایی با جذب انرژی، از خود پرتوهای الکترومغناطیس گسیل می دارد، نشر گویند تغییر رنگ شعله در حضور برخی نمک ها به علت همین فرایند است.
- دستگاه طیف بین بونزن شامل یک مشعل است که پس از وارد کردن نمک های فلزی عناصر مختلف (مانند ترکیب مس دار مانند کات کبود) در شعله مشعل این دستگاه، نور حاصله (سبز) را از یک منشور عبور داده و بر یک صفحه عکاسی می تابانند و الگوی حاصله را طیف نشری خطی عناصر می نامند.
- طیف نشری خطی هر عنصر فقط بعضی از طول موج های ناحیه مرئی را شامل می شود که هر عنصر دارای یک طیف مخصوص به خود می باشد. که مانند اثر انگشت برای شناسایی آن عنصر به کار می رود. تفاوت طیف عناصر مختلف در تعداد خطوط رنگین، رنگ خطوط و طول موج خطوط می باشد. ساده ترین طیف مربوط به اتم هیدروژن است.



- دانشمندان با استفاده از نور حاصل از ستاره ها می توانند نوع عناصر سازنده و دمای ستاره ها را تشخیص دهند. مثلا گاز هلیوم در جریان بررسی طیف نشری خطی شناخته شده در خورشید گرفتگی، شناسایی و در نمک های معدنی اورانیم دار توسط رامسی کشف شد.

کشف ساختار اتم و توزیع الکترون ها در لایه ها و زیر لایه ها::

اکنون صفحه های ۲۴ تا ۳۰ کتاب درسی را مطالعه کرده و به پرسش های زیر پاسخ دهید:

۱. جاهای خالی را تکمیل نمایید.

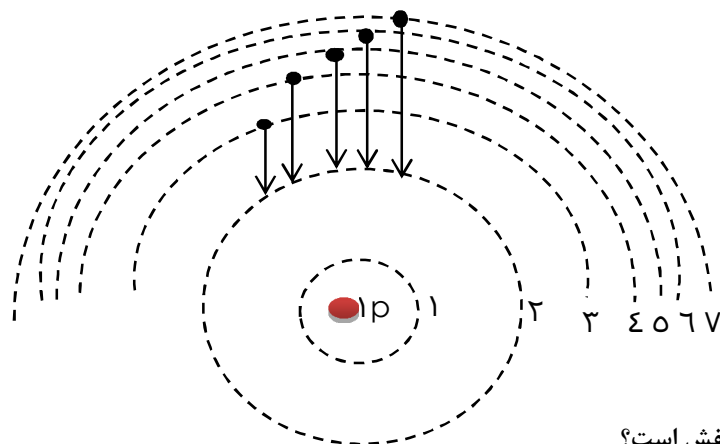
(آ) الکترون در حالت ناپایدار است. بنابراین انرژی خود را از دست می دهد و به حالت می رسد.

(ب) شماره هر لایه را با نشان می دهیم و آن را می نامیم.

(پ) بور با مطالعه ی طیف نشری خطی در ناحیه ی توانست مدل اتمی خود را ارائه دهد.

(ت) هر لایه می تواند یا الکترون با ظرفیت مشخص بپذیرد.

۲. با توجه به شکل مقابل پاسخ مناسب دهید.



(آ) این شکل بر اساس کدام مدل اتمی رسم شده است؟

(ب) کدام یک از انتقال های الکترونی فوق در محدوده فرابنفش است؟

(ج) هر یک از طول موج های زیر مربوط به کدام انتقال الکترونی فوق است؟ برای انتخاب خود دلیل بیاورید.

طول موج ها (nm): ۶۵۶ - ۴۱۰ - ۴۳۴ - ۴۸۶

۳. به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.

(آ) چرا بور مطالعه ی خود را روی گاز هیدروژن انجام داد؟

(ب) الکترون ها مجاز هستند در کدام یک از هفت لایه حضور یابند؟

(پ) در چه صورتی در طیف نشری خطی هیدروژن، نور مرئی مشاهده می شود؟

۴. در اثر تحریک اتم های هیدروژن توسط قوس الکتریکی، امواج الکترومغناطیس با طول موج های ۴۱۰nm و ۴۳۴nm و ۴۸۶nm و ۶۵۶nm در ناحیه ی مرئی منتشر می شود. با بیان دلیل مشخص کنید که هر یک از این طول موج ها را به کدام انتقالات الکترونی در شکل می توان نسبت داد؟ چرا؟

۵. جاهای خالی را با استفاده از کلمات داخل کادر پر کنید:

هفت - پیوسته - L - چهار - n - معینی - n+L

۶. آ) طیف نشری خطی لیتیم در گستره مرئی شامل خط یا طول موج رنگی است که به آن طیف خطی می گویند.

ب) بور با در نظر گرفتن اینکه الکترون مقدار انرژی دارد مدلی را برای اتم هیدروژن ارائه کرد.

و وابسته است.

۷. آ) کدام یک از انتقال های زیر با جذب انرژی همراه است؟ چرا؟

(انتقال الکترون از $n = 2 \rightarrow n = 5$ یا انتقال الکترون از $n = 4 \rightarrow n = 2$)

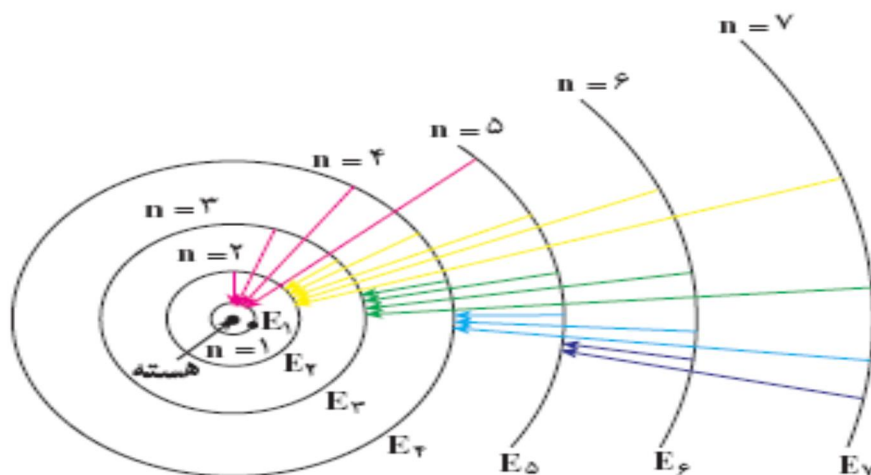
ب) کدام زیر لایه انرژی بیشتری دارد؟ ($4s - 4p - 3d$)

۸. اگر اتمی در لایه ی سوم الکترونی خود تنها شش الکترون با $l = 2$ داشته باشد، این اتم دارای چند پروتون می باشد؟

۹. طیف نشری خطی اتم هیدروژن داده شده است، با توجه به شکل پاسخ دهید:

آ) کدام انتقال (ها) در ناحیه ی مرئی است؟

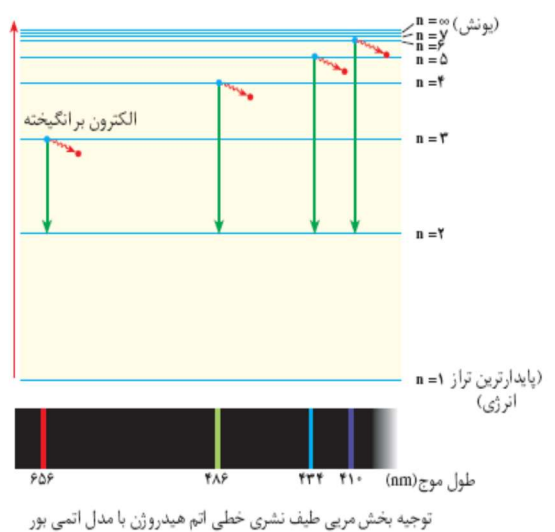
ب) این شکل بر اساس کدام مدل اتمی رسم شده است؟



۱۰. با توجه به شکل به پرسش ها پاسخ دهید:

الف) کدام انتقال انرژی بیش تری دارد، از $(n_6 \text{ به } n_2)$ یا از $(n_4 \text{ به } n_2)$

ب) در کدام مورد طول موج نور نشر شده بیش تر است، از $(n_6 \text{ به } n_2)$ یا از $(n_4 \text{ به } n_2)$ ؟



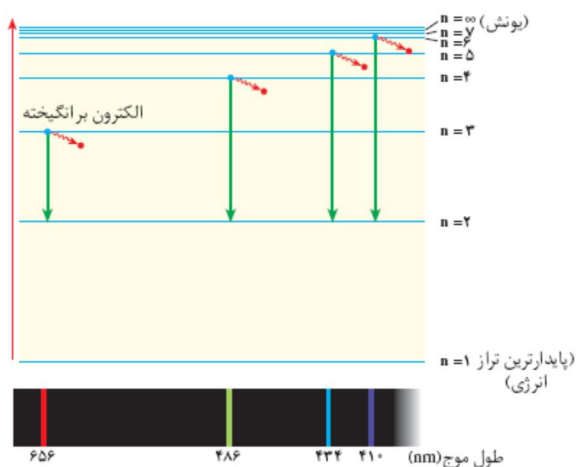
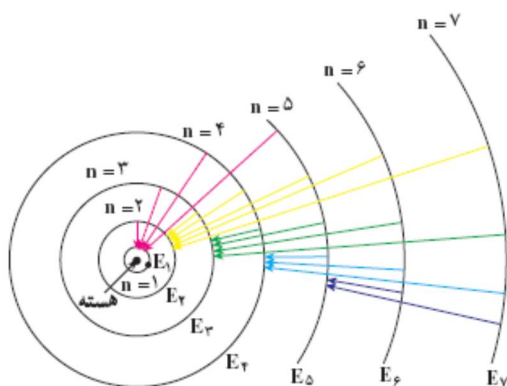
۱۱. اگر در اتمی حداکثر چهار سطح انرژی وجود داشته باشد پس از برانگیخته شدن الکترون حداکثر چند خط طیفی مشاهده می شود؟

تهیه و تنظیم: اکرم ترابی دبیر دبیرستان های شهرستان فارس

جزوه شیمی دهم

بررسی نکات مهم درس:

- بوهر، فیزیک دان دانمارکی، با استفاده از مدل اتمی خود، طیف هیدروژن را توضیح داد.
- این مدل فقط برای اتم هیدروژن کاربرد دارد و به قرار زیر است:
- الف) الکترون در مسیر دایره ای شکل به نام مدار در اطراف هسته گردش می کند.
- ب) انرژی الکترون با فاصله آن از هسته رابطه مستقیم دارد.

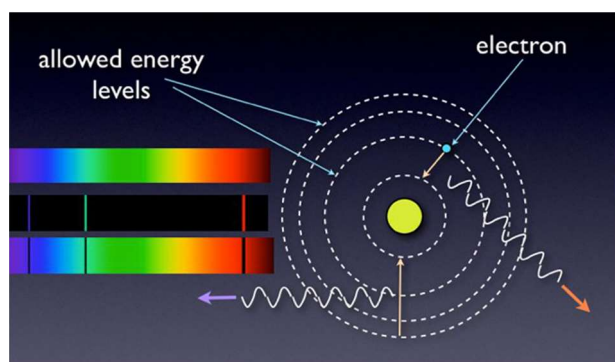


توجه بخش مری طیف نشری خطی اتم هیدروژن با مدل اتمی بوهر

ت) الکترون معمولاً در پایین ترین ترانس انرژی ممکن (نزدیک ترین مدار به هسته) قرار دارد و به این ترانس انرژی، حالت پایه می گویند.

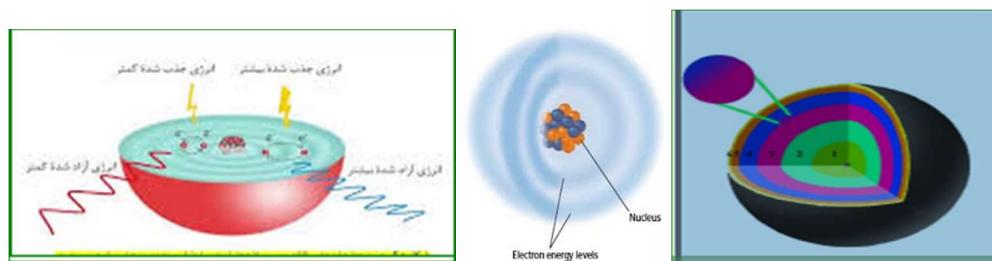
ث) با دادن مقدار معینی انرژی به این الکترون می توان آن را قادر ساخت که از حالت پایه به حالت برانگیخته (ترانس انرژی بالاتر) انتقال پیدا کند.

ج) الکترون در حالت برانگیخته ناپایدار است، بنابراین انرژی را که پیش از این گرفته بود به صورت تابش الکترومغناطیس از دست داده و به حالت پایه بر می گردد.

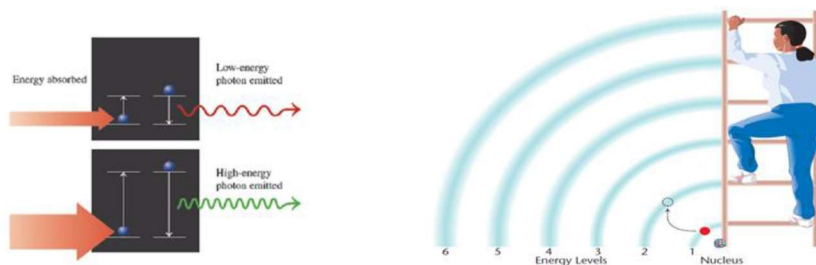


- هرچه اختلاف سطح انرژی حالت برانگیخته با حالت پایه بیشتر باشد، تابش ایجاد شده طول موج کمتر و انرژی بیشتری خواهد داشت.

- مدل بور تنها برای توجیه طیف اتم هیدروژن و یون های هیدروژن مانند، مثل: H^+ و Li^{2+} و که همگی یک الکترون دارند قابل استفاده بود. هر چند که از این مطلب به عنوان نقص مدل وی یاد می شود ولی گام بسیار مهمی برای بهبود نگرش دانشمندان نسبت به ساختار اتم بود.
- هر اتم دارای تعداد معینی الکترون در اطراف هسته خود می باشد که تعداد این الکترونها با عدد اتمی آن عنصر برابر است. این الکترونها به صورت لایه های الکترونی در اطراف هسته پراکنده اند که در هر لایه دو یا چند الکترون قرار می گیرد. به توزیع الکترونها در لایه های اطراف هسته اتم ، آرایش الکترونی آن اتم می گویند.
- دانشمندان برای توجیه و علت ایجاد طیف نشری خطی دیگر عنصرها و نیز چگونگی نشر نور از اتم ها، ساختار لایه ای (به جای مداری) برای اتم ارائه کردند، که به مدل کوانتومی شهرت یافت.

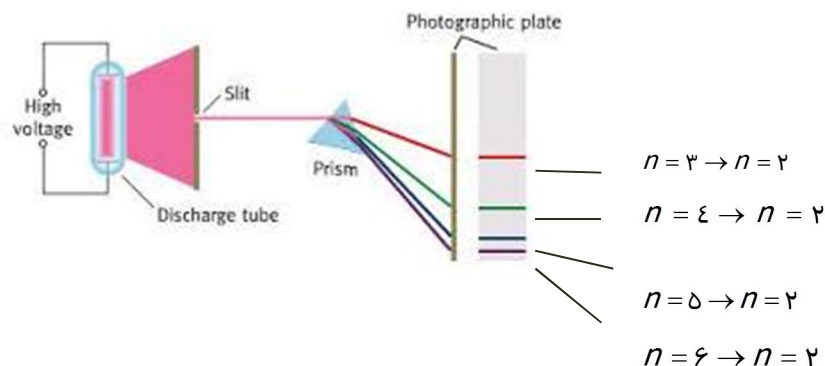


- مدل کوانتومی اتم: در این مدل تمام بار مثبت و جرم اتم در منطقه بسیار کوچکی به نام هسته قرار می گیرد و الکترونها به صورت ابر های الکترونی به صورت لایه ای در اطراف هسته پراکنده اند. هر چه این لایه ها از هسته دورتر شوند اولاً سطح انرژی بالاتری پیدا می کنند و ثانیاً به هم نزدیکتر می شوند. تعداد این لایه ها هفت لایه می باشد و این لایه ها را با یک عدد به نام عدد کوانتومی اصلی با نماد n نشان می دهند.
- چون در این مدل الکترون فقط می تواند مقادیر خاصی از انرژی را داشته باشد (مانند شخصی که از پلکان یک پله بالا می رود فقط انرژی های خاصی را دارد) به این مدل کوانتومی می گویند.

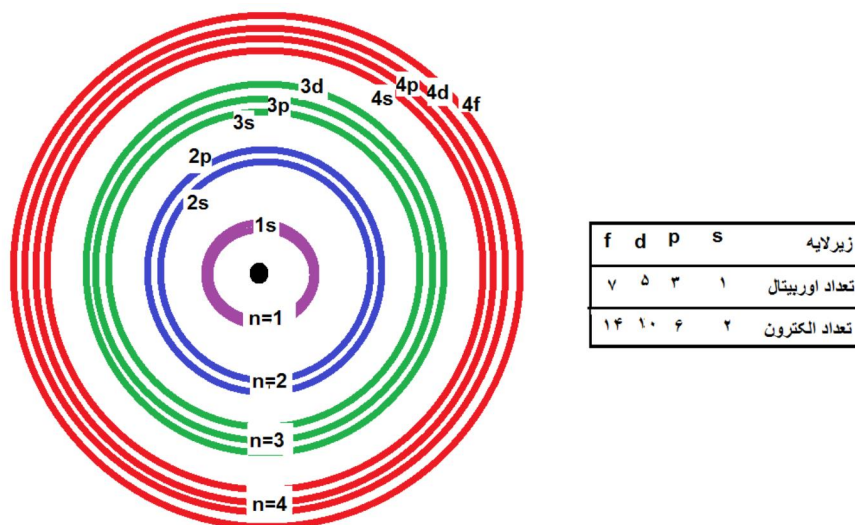


• انرژی لایه های الکترونی پیرامون هسته هر اتم ویژه همان اتم و به عدد اتمی آن وابسته است و به عبارت دیگر انرژی لایه ها و تفاوت انرژی میان آن ها در اتم عنصرهای گوناگون ، متفاوت است.

- با فاصله گرفتن از هسته، فاصله سطح انرژی لایه ها کاهش می یابد.
- در طیف هیدروژن تنها ۴ بازگشت الکترون از لایه های ۶، ۵، ۴ و ۳ به لایه ۲ قابل رویت است. سایر برگشت ها با چشم ما قابل مشاهده نیست (برگشت به $n=1$ ، به ناحیه فرابنفش و گاما و به $n \geq 3$ نواحی مادون قرمز مربوط می شود).



- ساختن منشور های دقیق تر، ساختار لایه ای را ریزتر کرد که دلیلی برای وجود دومین عدد کوانتمی شد.
- عدد کوانتم فرعی (اوربیتالی یا l) نشان دهنده زیر لایه استو مقادیر آن به n بستگی دارد همواره از $n-1$ تا یکی یکی تغییر می کند.
- هر لایه اصلی به تعداد شماره اش زیر لایه دارد. مثلا در لایه چهارم ، چهار تا زیر لایه وجود دارد. $l = 0, 1, 2, 3$



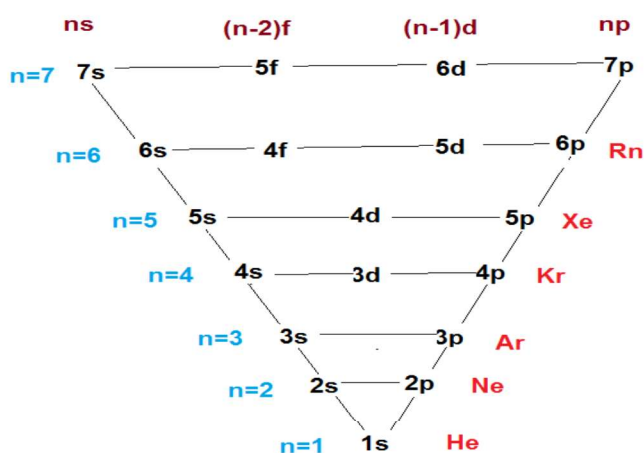
- زیر لایه ها علاوه بر عدد بر حروف کوچک انگلیسی هم نشان می دهند. به این ترتیب که زیر لایه هایی با l برابر ۳ و ۲ و ۱ و ۰، به ترتیب f, d, p, s نمایش داده می شود.
- حداکثر الکترون های هر زیر لایه از رابطه $4l+2$ محاسبه می شود

نماد زیر لایه	s	p	d	f
مقدار l	۰	۱	۲	۳
گنجایش الکترون	۲	۶	۱۰	۱۴

- زیر لایه های با $l \geq 1$ / موهومی هستند و آن ها را با حروف انگلیسی بعد از f نمایش می دهند.
- برای نمایش آدرس تقریبی الکترون ، دو عدد کوانتومی را می توان در کنار هم به شکل زیر خلاصه نوشت:

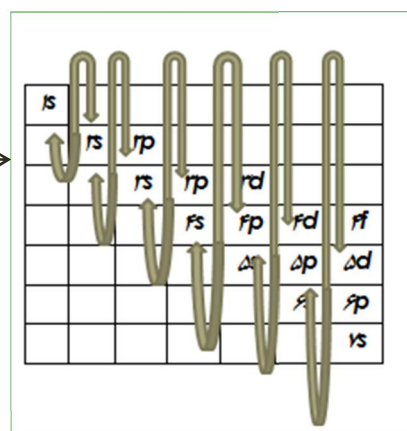
نماد زیر لایه $\rightarrow n/ \leftarrow$ شماره لایه اصلی

- برای مقایسه سطح انرژی دو زیر لایه ابتدا مجموع $n+l$ آن زیر لایه ها را حساب می کنیم هر کدام که مقدار این مجموع برای کم تر باشد، سطح انرژی پایین تری دارد. (اصل آفبا)
- اگر مجموع $n+l$ برای دو زیر لایه یکسان بود، هر کدام که n کوچک تری داشته باشد سطح انرژی پایین تری دارد. سطح انرژی اوربیتال ها به صورت زیر مقایسه می شود.



1s						
	2s	2p				
		3s	3p	3d		
			4s	4p	4d	4f
				5s	5p	5d
					6s	6p
						7s

نحوه پر شدن اوربیتال ها



آرایش الکترونی اتم ها

اکنون صفحه های ۳۰ تا ۳۴ کتاب درسی مطالعه کرده و به پرسش های زیر پاسخ دهید:

- اتم عنصری در لایه چهارم خود یک الکترون دارد، کدام یک از اعداد زیرمی تواند تعداد الکترون های لایه سوم آن را به درستی نشان دهد؟ (۱۳ یا ۱۰) با رسم آرایش الکترونی، دلیل انتخاب خود را شرح دهید.
- با توجه به آرایش های داده شده، به پرسش های زیر پاسخ دهید.



آ) کدام عناصر خواص شیمیایی مشابه دارند؟ چرا؟

ب) شماره گروه عنصر E چیست؟

- عنصری از دوره چهارم که آخرین الکترون آن در $l=1$ قرار می گیرد و تعداد الکترون های لایه ظرفیت آن برابر با ۵ است :

آ) آرایش الکترونی آن را رسم کنید.

ب) در اتم آن عنصر چند زیر لایه با $l=0$ از الکترون اشغال شده است؟

- آرایش الکترونی اتم تیتانم ${}_{22}\text{Ti}$ را به طور کامل بنویسید.

۵. موارد زیر را تعریف کنید.

آ) قاعده آفبا ب) لایه ی ظرفیت پ) عنصرهای دسته ی P

- آرایش الکترونی کروم ${}_{24}\text{Cr}$ را رسم کنید و با توجه به آن به پرسش های زیر پاسخ دهید.

آ) چند زیر لایه از الکترون اشغال شده است؟

ب) چند زیر لایه از الکترون کاملا پر شده است؟

- آرایش الکترونی لایه ظرفیت A برابر با $4s^2 4p^2$ و لایه ی ظرفیت B برابر $3s^2$ است. اتم C با اتم A در یک گروه و با اتم B در یک تناوب از جدول تناوبی قرار دارند.

آ) آرایش الکترونی C را بنویسید.

ب) عدد اتمی C را به دست آورید

۸. آرایش الکترونی ${}_{31}\text{Ga}$ را به صورت گسترده بنویسید و به سوالات زیر پاسخ دهید:

(آ) چند الکترون در این عنصر با $L=0$ دارد؟

(ب) چند الکترون در $n=2$ در این عنصر وجود دارد؟

(پ) چند زیر لایه از الکترون پر شده است؟

(ت) لایه ظرفیت این عنصر شامل کدام زیر لایه ها است؟

۹. (آ) آرایش الکترونی عنصر X با عدد اتمی ۲۰ را با استفاده از گاز نجیب بنویسید.

(ب) عنصر X در کدام دوره و گروه جدول تناوبی قرار دارد؟

۱۰. با توجه به آرایش الکترونی عنصرهای داده شده به پرسش های زیر پاسخ دهید:



(آ) آرایش الکترونی کدام عنصر درست نوشته نشده است؟ صحیح آن را بنویسید.

(ب) کدام یک جزء عناصر واسطه است؟

(پ) کدام عناصر در یک دوره اند؟ عدد اتمی سر گروه عنصر D را بنویسید.

۱۱. آرایش الکترونی ${}_{25}\text{Mn}$ را با استفاده از آرایش گاز نجیب رسم کنید.

(آ) این عنصر جزء کدام دسته از عناصر است؟

(ب) الکترون های لایه ظرفیت آن را مشخص کنید.

(پ) این عنصر فلز است یا نافلز؟

۱۲. عنصر X هر گروه با عنصری می باشد که آرایش لایه ظرفیت آن به $ns^2 np^2$ ختم می شود و این عنصر در تناوب سوم جا دارد.

آرایش الکترونی یون پایدار X را بنویسید.

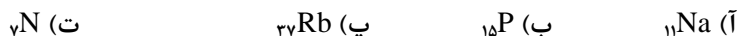
۱۳. در هر یک از موارد زیر آرایش الکترونی را بنویسید.



۱۴. در هر مورد با نوشتن آرایش الکترونی شماره گروه و دوره را پیدا کنید.



۱۵. کدام یک از عنصرهای داده شده با توجه به آرایش الکترونی در یک دوره یا در یک گروه هستند؟



۱۶. درستی یا نادرستی هر یک از عبارات های زیر را با ذکر دلیل برای هر یک مشخص کنید:

(آ) آرایش الکترونی زیر لایه ی آخر همه ی عنصرهای یک گروه همواره مشابه است.

(ب) هر گاه آرایش الکترونی عنصری به زیر لایه ی s ختم شده باشد، این عنصر حتما در گروه ۱ یا ۲ جای دارد.

(پ) اگر لایه ی ظرفیت عنصری ns^2np^3 باشد، این عنصر مربوط به گروه پنجم جدول است.

۱۷. اگر تعداد الکترون های موجود در سومین سطح اصلی انرژی اتمی برابر ۱۰ باشد، عدد اتمی آن چند است؟

۱۸. در اتم x تعداد الکترون هایی که $l=1$ دارند برابر ۱۵ می باشد، دوره و گروه این اتم در جدول تناوبی کدام است؟

۱۹. (آ) جمله ی عمومی زیر حداکثر الکترون های موجود در زیر لایه ها را نشان می دهد، با توجه به آن تعیین کنید زیر لایه چهارم یک اتم، ظرفیت پذیرش حداکثر چند الکترون را دارد؟

$$a_l = 4l + 2$$

(ب) اعداد زیر حداکثر ظرفیت لایه های الکترونی را به ترتیب نشان می دهد، لایه پنجم ظرفیت پذیرش حداکثر چند الکترون را دارد؟

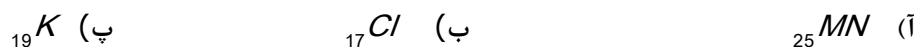
$$2 \text{ و } 8 \text{ و } 18 \text{ و } 32 \text{ و } \dots$$

(ج) لایه چهارم شامل زیر لایه است و آخرین زیر لایه آن $l=$ است.

۲۰. چرا با وجود آن که لایه سوم گنجایش ۱۸ الکترون دارد ولی در دوره سوم جدول تناوبی ۸ عنصر جای می گیرد؟

۲۱. در عنصری با عدد اتمی ۲۹ چند الکترون با عدد کوانتمی $l=0$ وجود دارد؟

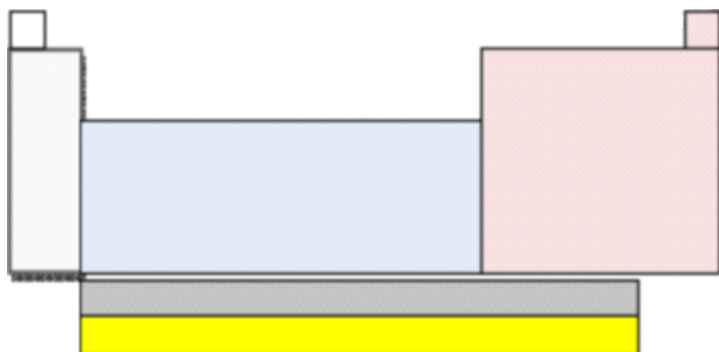
۲۲. تعداد الکترون های ظرفیتی هر اتم را مشخص کنید لایه ظرفیت هر یک را مشخص کنید



۲۳. اگر عدد جرمی عنصری M برابر ۱۰۶ و تفاوت شمار نوترون و پروتون آن ۱۴ باشد عدد اتمی این عنصر و شمار الکترون های بیرونی ترین زیر لایه یون M^{2+} چند است؟

۲۴. اگر تفاوت شمار الکترون ها و نوترون ها در یون تک اتمی ${}^{62}\text{X}^{5+}$ برابر ۱۶ باشد، عدد اتمی و دوره این عنصر کدام است؟

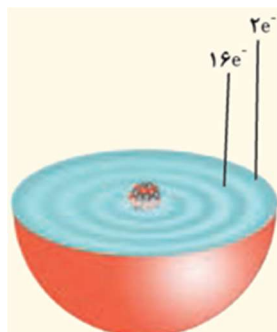
۲۵. در ارتباط با جدول تناوبی به سوال های زیر پاسخ دهید:



آ) در روی شکل عنصرهای دسته ی فلزهای اصلی، عناصر دسته **p** و دسته فلزهای واسطه را مشخص کنید .

ب) در روی شکل لانتانیدها ، آکتینیدها و گازهای نجیب را مشخص نمایید.

۲۶. با توجه به شکل روبه رو که برشی از اتم یک عنصر را نشان می دهد به سوالات زیر پاسخ دهید:

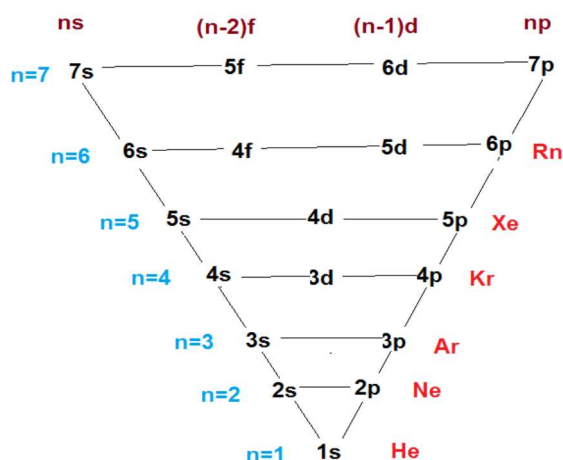


آ) این عنصر متعلق به کدام دسته ی جدول دوره ای عناصر است؟

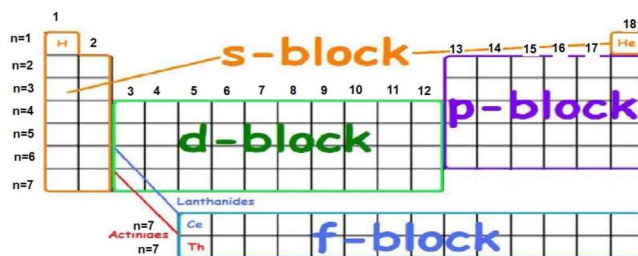
ب) چند زیر لایه از این عنصر به طور کامل از الکترون پر شده است؟

بررسی نکات مهم درس

- رسم آرایش الکترونی: ابتدا زیر لایه هایی را بوسیله الکترون پر می کنیم که سطح انرژی پایین تری داشته باشند و سپس به سراغ تراز های با سطح انرژی بالاتر می رویم (اصل آفبا یا اصل بناگذاری)
- ترتیب پر شدن زیر لایه های موجود در لایه اصلی n به صورت $(n-2)f \cdot (n-1)d \cdot np \cdot ns$ می باشد. اگر این ترتیب را برای ۷ لایه الکترونی یک اتم بنویسیم، به طرح زیر می رسمیم:



- آخرین لایه الکترونی که در حال پر شدن است و الکترون های آن لایه در واکنش های شیمیایی شرکت می کند را لایه ظرفیت یا لایه والانس می نامند.
- اگر آخرین لایه شامل ns باشد و قبل از آن $(n-1)d$ نباشد، ns به تنهایی لایه ظرفیت است.
- اگر آخرین لایه شامل ns باشد و قبل از آن $(n-1)d$ باشد ns و $(n-1)d$ با هم لایه ظرفیت را تشکیل می دهد.
- اگر آخرین لایه شامل ns و np باشد، ns و np آخرین لایه اصلی با هم لایه ظرفیت می باشد.
- عنصر هایی که تراز فرعی s آن ها در حال پر شدن است را عناصر اصلی دسته s می نامند.
- عنصر هایی که تراز فرعی p آن ها در حال پر شدن است را عناصر اصلی دسته p می نامند.
- عنصر هایی که تراز فرعی d آن ها در حال پر شدن است را عناصر دسته d یا واسطه می نامند.
- عنصر هایی که لایه ظرفیت آن ها پر است را گاز نجیب می نامیم که به خاطر پایداری آرایش الکترونی تمایلی به شرکت در واکنش شیمیایی ندارند.



- خلاصه نویسی آرایش الکترونی با استفاده از موقعیت گازهای نجیب را با توجه به عدد اتمی عنصر ، گاز نجیب قبلی عنصر را نوشته و آرایش الکترونی را مطابق طرح زیر ادامه می دهیم:

توضیح	گاز نجیب و ادامه آرایش الکترونی	عدد اتمی بین
ابتدا به ۲s و سپس به ۲p الکترون می دهیم	$2 [He] 2s, 2p$	۱۰ تا ۲
ابتدا به ۳s و سپس به ۳p الکترون می دهیم	$10 [Ne] 3s, 3p$	۱۱ تا ۱۸
ابتدا به ۴s و سپس به ۳d و در صورت نیاز به ۴p	$18 [Ar] 3d, 4s, 4p$	۱۹ تا ۳۶
ابتدا به ۵s و سپس به ۴d و در صورت نیاز به ۵p	$36 [Kr] 4d, 5s, 5p$	۳۷ تا ۵۴
ابتدا به ۶s و سپس به ۴f و بعد به ۵d و در صورت نیاز به ۶p	$54 [Xe] 4f, 5d, 6s, 6p$	۵۵ تا ۸۶
ابتدا به ۷s و سپس به ۵f و بعد به ۶d و در صورت نیاز به ۷p	$86 [Rn] 5f, 6d, 7s, 7p$	بزرگتر از ۸۶

- طریقه طراحی و به دست آوردن جدول تناوبی با استفاده از آرایش الکترونی به ترتیب زیر می باشد:

عناصر را به ترتیب افزایش عدد اتمی مرتب می کنیم.

آرایش الکترونی عناصر را رسم می کنیم.

عناصری که تعداد لایه اصلی یکسانی دارند را در یک ردیف افقی به نام دوره یا تناوب قرار می دهیم که شماره تناوب با تعداد لایه اصلی برابر است.

عناصری که آرایش لایه ظرفیت آن ها یکسان است را در یک ستون عمودی به نام گروه زیر هم قرار می دهیم.

چون رفتار شیمیایی عناصر با آرایش الکترونی آن ها تعیین می شود، عناصر یک گروه خواص شیمیایی مشابهی دارند.

شماره گروه به روش جدید:

برای عناصر دسته s: تعداد الکترون در آخرین زیر لایه

برای عناصر دسته p: تعداد الکترون p بعلاوه ۱۲ می باشد.

برای عناصر دسته d: مجموع الکترون های موجود در زیر لایه d و s لایه ظرفیت

ساختار اتم و رفتار آن

اکنون صفحه های ۳۴ تا ۳۸ کتاب درسی را مطالعه کرده، به پرسش های زیر پاسخ دهید:

۱. جملات زیر را با کلمات مناسب کامل کنید.

آ) فرمول مولکولی، نوع عنصرهای سازنده و اتم های موجود در مولکول را نشان می دهد.

ب) بین دو یون با بارالکتریکی ناهم نام، نیروی جاذبه بسیار قدرتمندی به نام به وجود می آید.

پ) آرایش الکترونی لایه ظرفیت عناصر موجود در یک جدول تناوبی یکسان است.

ت) عنصرهای گروه ۱۸ بصورت در طبیعت یافت می شوند

ج) ساختار الکترون - نقطه ای عنصرهای یک، معمولاً شبیه به هم است.

چ) در ساختار الکترون - نقطه ای هر نقطه نماد است و تعداد نقطه ها نشان دهنده ی است.

ح) در ساختار الکترون - نقطه ای عنصرهای گروه، ۸ الکترون مشاهده می شود به همین دلیل تمایل آن ها برای

انجام واکنش های شیمیایی است.

خ) اتم هایی که در ساختار الکترون - نقطه ای یک الکترون و هفت الکترون دارند به ترتیب با و
الکترون، لایه ی ظرفیت خود را ۸ الکترونی می کنند.

د) نام (I^-) یون ید است.

ذ) در هر ترکیب یونی تعداد کاتیون و آنیون برابر است.

۲. عبارت درست را انتخاب کنید

آ) عنصری با عدد اتمی ۲۰ با (گرفتن - ازدست دادن) الکترون به (کاتیون - آنیون) تبدیل می شود و به آرایشی شبیه گاز نجیب (پیش - پس) از خود می رسد.

ب) اتم های نافلزها با هم، در شرایط مناسب با تشکیل پیوندهای (اشتراکی - یونی) می توانند (مولکول - ترکیب یونی) را بسازند.

پ) در مولکول CS_2 ، تعداد (یک - دو) پیوند دوگانه و (دو - چهار) جفت ناپیوندی وجود دارد.

ت) گازهای نجیب در طبیعت به صورت گاز (تک اتمی - دو اتمی) وجود دارند.

ث) کلر (فلز - نافلز) و سدیم (فلز - نافلز) است. اولی یک الکترون (می گیرد - می دهد) و دومی یک الکترون (می

گیرد - می دهد) تا به هشتایی پایدار برسد.

۳. درستی یا نادرستی عبارات های زیر را مشخص کرده و شکل درست عبارات های نادرست را بنویسید.
(آ) فرمول کلی یون پایدار عنصرهای گروه ۱۶، E^{2+} است.

(ب) در مولکول آب (H_2O) هر اتم هیدروژن با دو پیوند کووالانسی به اتم اکسیژن متصل است.

(پ) در مولکول نیتروژن، هر اتم نیتروژن سه الکترون به اشتراک می گذارد.

(ت) در آرایش الکترون - نقطه ای اتم، الکترونهاى ظرفیت آن نشان داده می شود.

(ث) هر گاه ساختار الکترون نقطه ای دو عنصر شبیه به هم باشد، همواره ما می توانیم آن ها را متعلق به یک گروه در نظر بگیریم.

(ج) اتم ها همواره برای رسیدن به قاعده ی هشت تایی به یون تبدیل می شوند.

(چ) همواره بین دو اتم یکسان یک پیوند کووالانسی ساده تشکیل می شود.

(ح) اتم عنصرهایی که در ساختار الکترون - نقطه ای کم تر از ۸ الکترون دارند، به حالت آزاد در طبیعت وجود ندارند.

(خ) بین یونهاى مثبت و منفی نیروی جاذبه بسیار قوی برقرار می شود که (پیوند یونی - پیوند کووالانسی) نامیده می شود

(د) ترکیب های یونی که تنها از دو (عنصر - اتم) تشکیل شده است ترکیب یونی دو تایی نامیده می شود

(ذ) اتم اکسیژن برای رسیدن به آرایش گاز نجیب دو الکترون (می گیرد - ازدست میدهد) درحالیکه کلسیم دو الکترون (می گیرد - ازدست می دهد)

(ر) گاز نجیبی که لایه ظرفیت آن با دو الکترون پر شده است؟ (He یا Ne)

(ز) در ترکیب یونی MBr_2 ، کاتیون M کدام یک می تواند باشد؟ (K^+ یا Ba^{2+})

(س) نماد لوویس به عنصرهای کدام گروه از جدول دوره ای عناصر است؟ (گروه ۱۴ - گروه ۱۶)



۴. به سوالات زیر پاسخ کوتاه بدهید.

(آ) چرا ساختار الکترون - نقطه ای عنصرهای یک گروه معمولاً شبیه به هم است؟

(ب) ساختار الکترون - نقطه ای عنصر He شبیه به کدام گروه از جدول می باشد؟ چرا؟

(پ) اتم ها از چه راه هایی می توانند لایه ی ظرفیت خود را هشت الکترونی کنند؟

(ث) اگر یون A^{2+} با B^{2-} ترکیب یونی تشکیل دهد، فرمول حاصل از آن ها را بنویسید.

(ج) پرتوهای کیهانی چه تاثیری روی مولکول های مورد مطالعه دارند؟

۵. اتم X دارای ۷ الکترون در لایه ظرفیت خود می باشد اگر آخرین الکترون این اتم با اعداد کوانتومی زیر باشد:

$$n = 3, \quad l = 1$$

(آ) آرایش الکترونی نوشتاری اتم X را بنویسید.

(ب) آرایش یون پایدار آن به کدام گاز نجیب می رسد؟ نام گاز نجیب را بنویسید.

(پ) اگر اتم X در پیوند با اتم کلسیم (Ca) شرکت کند فرمول شیمیایی ترکیب حاصل را بنویسید

۶. در فشفشه از منیزیم استفاده شده است. وقتی فشفشه روشن می شود، منیزیم با اکسیژن هوا ترکیب می شود. (O و ^{12}Mg)

(آ) مدل الکترون - نقطه ای مولکول اکسیژن هوا را رسم کنید.

(ب) بین اتم های اکسیژن در هوا چه نوع پیوندی وجود دارد. (کووالانسی یا یونی)

(پ) نام ترکیب حاصل از پیوند منیزیم و اکسیژن را بنویسید.

(ت) دلیل واکنش پذیری زیاد اتم های منیزیم و اکسیژن چیست؟

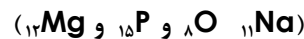
۷. در ترکیب یونی X_2Y_3 ,

(آ) اتم X به کاتیون تبدیل شده است یا آنیون؟

(ب) بار کاتیون و آنیون را تعیین کنید.

(پ) اتم Y به کدام گروه از جدول دوره ای تعلق دارد؟

۸. با توجه به فرمول دو ترکیب Na_3P و MgO پاسخ دهید:



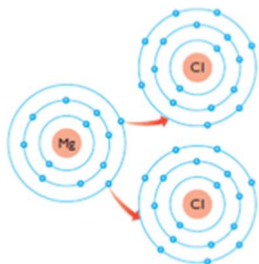
(آ) یون های سازنده ترکیب Na_3P را مشخص کنید.

(ب) با توجه به فرمول شیمیایی این دو ترکیب فرمول شیمیایی منیزیم فسفید را بنویسید

۹. عنصر X با سدیم ترکیب یونی Na_3X را ایجاد می کند عنصر X به کدام گروه از جدول تناوبی تعلق دارد (برای پاسخ خود دلیل بنویسید)

(ب) کدامیک از ترکیب های زیر یونی است؟ چرا؟ (N_2O , CU_2O , CH_4)

۱۷. شکل زیر چگونگی مبادله الکترون بین اتم منیزیم و کلر در تشکیل ترکیب یونی منیزیم کلرید را نشان می دهد. با توجه به شکل به پرسش ها پاسخ دهید.



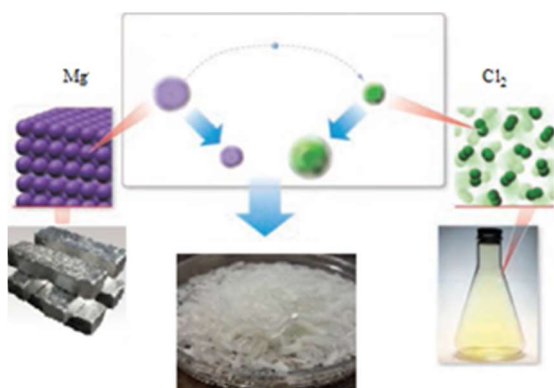
آ) نماد کاتیون و آنیون این ترکیب را بنویسید.

ب) کاتیون و آنیون این ترکیب تک اتمی اند یا چنداتمی؟

پ) فرمول این ترکیب یونی را بنویسید.

ت) آیا این ترکیب از نظر بار الکتریکی خنثی است؟ چرا؟

۱۸. با توجه به شکل زیر به سوالات پاسخ دهید:

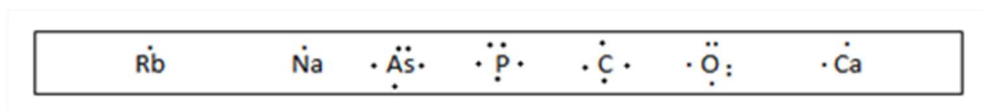


آ) فرمول شیمیایی و نام نمک حاصل را بنویسید.

ب) کدام عنصر الکترون داده و کدام عنصر الکترون گرفته؟

ج) شعاع کاتیون و آنیون را نسبت به اتم خنثی مقایسه کنید

۱۹. با توجه به آرایش های نقطه ای داده شده عناصر هم گروه را در یک مجموعه قرار دهید و گروه آن ها را مشخص کنید:

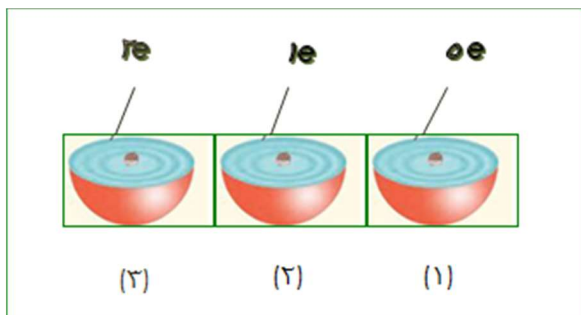


۲۰. با توجه به شکل که تعداد الکترون ها را در لایه سوم نشان می دهد پاسخ دهید:

آ) (۱) و (۲) هر کدام چه یون پایداری تشکیل می دهند؟

ب) میزان تمایل ۳ و ۲ را برای شرکت در واکنش با ۱ با یکدیگر مقایسه کنید.

پ) روند تشکیل یون (۱) و (۳) را توضیح دهید.



با توجه به ساختار لوویس دو اتم $\cdot\ddot{O}\cdot$, $\cdot\dot{A}\cdot$ به پرسش های زیر پاسخ دهید:

(آ) اتم **AL** و **O** متعلق به کدام گروه از جدول تناوبی هستند؟

(ب) اکسیژن چه رفتار شیمیایی از خود نشان می دهد؟

(پ) آیا **AL** واکنش پذیر است؟

(ت) آیا عنصر $\cdot\ddot{X}\cdot$ رفتاری مشابه **AL** دارد؟ چرا؟

(ث) فرمول ترکیب $\cdot\ddot{Y}\cdot$ با اکسیژن (**O**) را بنویسید.

۲۱. با توجه به مدل فضا پر کن مولکول های زیر مشخص کنید کدام یک از موارد زیر درست و کدام نادرست است. جمله



C



B



A

نادرست را صحیح بنویسید.

(آ) مولکول **A** می تواند حاصل پیوند کووالانسی بین اتم هیدروژن و یکی از اتم های ${}^9\text{F}$, ${}^{17}\text{Cl}$ یا ${}^{35}\text{Br}$ باشد.

(ب) مولکول **B** یک مولکول سه اتمی است که در آن اتمی که در وسط مولکول قرار گرفته، قاعده هشت تایی را رعایت کرده است.

(ج) شکل **C** می تواند مربوط به مولکول SiH_4 باشد. (${}^{14}\text{Si}$)

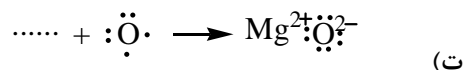
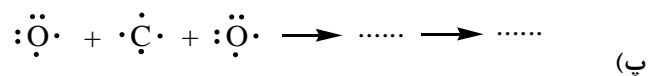
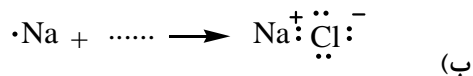
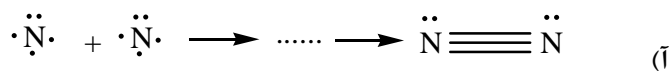
(د) در تمام این مولکول ها دست کم یک اتم قاعده ی هشت تایی را رعایت کرده است.

۲۲. دو ترکیب NF_3 و SiCl_4 را در نظر بگیرید و به سوالات پاسخ دهید:

(آ) آرایش الکترون نقطه ای را برای ترکیب NF_3 رسم کنید.

(ب) در ترکیب SiCl_4 ، شمار کل جفت الکترونها ناپیوندی را بنویسید.

۲۳. هر یک از معادله های زیر تشکیل چه نوع پیوندی را نشان می دهد؟ آنها را کامل کنید.



۲۴. در بین اتمهای زیر فرمول یک ترکیب مولکولی و ۴ ترکیب یونی ممکن را بنویسید. ^{19}K , ^{17}Cl , ^{16}S , ^{12}Mg

۲۵. شکل های زیر را در نظر بگیرید:



(آ) شکل ها چه نوع مدلی را برای مولکول نمایش می دهد؟

(ب) اگر گوی قرمز نشان دهنده اکسیژن و گوی سیاه نشان دهنده کربن باشد فرمول مولکولی هر کدام چیست؟

۲۶. دی سولفید کربن (CS_2) ، مایعی شفاف به رنگ زرد روشن می باشد، که به مقیاس وسیعی در صنعت برای

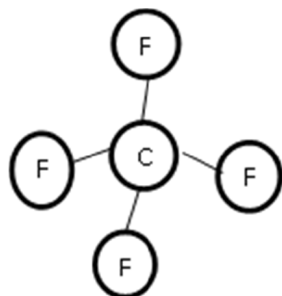
تهیه ی فیبرهای ابریشمی مصنوعی بکار میرود.

(آ) پیوند بین کربن و گوگرد در ترکیب کربن دی سولفید از چه نوعی است؟ چرا؟ ^{12}C , ^{16}S

(ب) آیا به کار بردن واژه مولکول برای ترکیب کربن دی سولفید صحیح است؟ چرا؟

(پ) آرایش الکترون - نقطه ای را برای ترکیب کربن دی سولفید رسم نمایید.

۲۷. با توجه به فرمول ساختاری مولکول مقابل پاسخ دهید:



(الف) از بین اتم های (^{16}S - ^{14}O - ^{14}Si - ^{35}Br - ^{14}N) دو اتم را بیابید که با الگویی

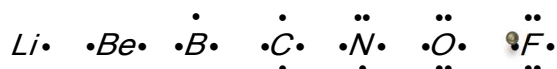
مطابق شکل مولکول داده شده با هم ترکیب شوند. دلیل انتخاب خود را توضیح دهید.

(ب) فرمول شیمیایی ترکیب حاصل را بنویسید.

بررسی نکات مهم درس

- ساختار الکترون نقطه ای اتم ها:

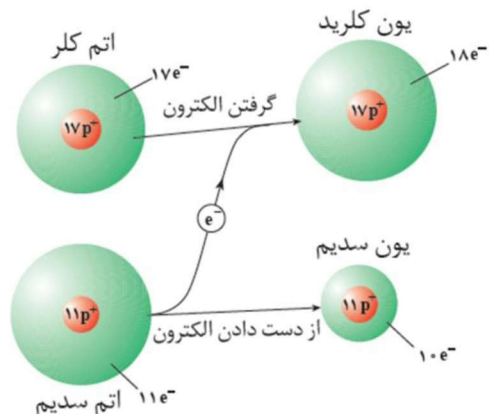
در این روش الکترون های لایه ظرفیت عناصر دسته s و یا دسته p را در اطراف نشانه شیمیایی عنصر قرار می دهیم .
(الکترون ها را به صورت تک اطراف نشانه قرار می دهیم و سپس آنها را جفت می کنیم . حداکثر الکترون اطراف یک اتم ۸ الکترون می باشد) در این مدل، نماد شیمیایی اتم نشانه هسته و الکترون های درونی است.



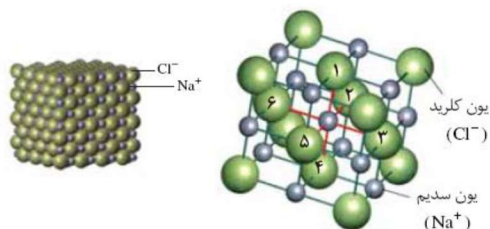
- گازهای نجیب در طبیعت به شکل تک اتمی یافت می شوند چون که این گازها واکنش ناپذیر بوده یا واکنش پذیری اندکی دارند و از این رو نتیجه می گیریم که پایدارند.
- پایداری گازهای نجیب را به آرایش لایه ظرفیت آن ها نسبت می دهند. به طوری که همگی پر و یا ۸ الکترونی هستند. و الکترون های اطراف اتم را به صورت جفت نمایش می دهند.

تذکر: الکترون های ظرفیت اطراف گازهای نجیب را به صورت جفت می نویسیم. He

- مطابق قاعده اوکتت (هشتایی) بسیاری از عنصرهای جدول تناوبی تمایل دارند به شکلی خود را به آرایش گاز نجیب برسانند چون لایه ظرفیت آن ها هشتایی نیست.
- عناصر یک گروه، آرایش الکترون - نقطه ای مشابه دارند.
- اتم ها می توانند با شیوه های مختلف به آرایش گاز نجیب برسند و پایدار شوند برخی با دادن الکترون (فلز) بعضی با گرفتن الکترون (نافلز) عده ای نیز با به اشتراک گذاشتن آن هشتایی می شوند.
- فلزها به آرایش گاز نجیب قبل از خود و نافلزها به آرایش الکترونی گاز نجیب بعد از خود می رسند.
- نتیجه انتقال الکترون تشکیل پیوند یونی است و هنگامی تشکیل می شود که یک ذره برای رسیدن به آرایش گاز نجیب باید الکترون بدهد(فلز) و ذره دیگر برای رسیدن به آرایش گاز نجیب باید الکترون بگیرد(نافلز) زمانی که فلز سدیم در کنار نافلز کلر قرار می گیرد، پیوند یونی حاصل می شود.



- هنگام تشکیل هر ترکیب یونی باید تعداد الکترون مبادله شده برابر باشد، بنابراین در فرمول نهایی ترکیب هیچ بار الکتریکی دیده نمی شود یعنی ترکیب یونی در کل خنثی است.
- هر کاتیون یا آنیونی که تنها از یک اتم، با دادن یا گرفتن یک یا چند الکترون ایجاد شود یون تک اتمی است. X^{n+} یا (X^{n-})
- ترکیب های یونی که از دو یون تک اتمی به وجود می آید، ترکیب یونی دوتایی نامیده می شوند.
- از به هم پیوستن یون های مثبت و منفی در سه بعد شبکه غول آسایی از یون ها پدید می آید که به نام شبکه بلور ترکیب یونی یا جامد یونی نامیده می شود (آرایش سه بعدی منظم از اتم ها ، یون ها یا مولکول ها در یک بلور راشبکه بلور آن ترکیب می گویند.



- الکترونی که یک اتم هنگام تشکیل پیوند از دست می دهد یا می گیرد را ظرفیت آن عنصر می گویند.
- عناصر گروه ۱ و ۲ و **Al** برای هشت تایی شدن الکترون های لایه ظرفیت خود را از دست داده وبا تبدیل شدن به یون های $+1$ ، $+2$ و $+3$ به آرایش گاز نجیب دوره قبلی می رسند.
- عناصر گروه ۱۵ و ۱۶ و ۱۷ با گرفتن ۳ ، ۲ و ۱ الکترون و تبدیل شدن به یون های -3 ، -2 و -1 به آرایش گاز نجیب هم دوره می رسند.
- عناصر واسطه معمولا بدون هشت تایی شدن وبا تبدیل شدن به یون مثبت پایدار می شوند.
- بعضی از فلزها ظرفیت های یونی ثابتی از خود نشان می دهند ولی بعضی ظرفیت های یونی گوناگونی دارند که در این موارد ظرفیت عنصر را با اعداد رومی در جلو نام عنصر می نویسند.

همه ی فلزات اصلی: نام کاتیون = یون + نام فلز

نام کاتیون = یون + نام فلز (عدد رومی نشان دهنده ظرفیت فلز)

نام فرمول یون های منفی تک اتمی = نام نافلز + ید

- نام گذاری فرمول نویسی ترکیبات یونی:
۱. نشانه شیمیایی کاتیون را در سمت چپ و نشانه شیمیایی آنیون را در سمت راست می نویسیم.

۲. ظرفیت آنیون را زیروند کاتیون و ظرفیت کاتیون را زیروند آنیون قرار داده در صورت امکان ساده کرده و از نوشتن عدد ۱ خودداری می کنیم.

۳. در نامگذاری ابتدا نام کاتیون و سپس نام آنیون را به همراه «ید» می آوریم. سدیم کلرید (NaCl)

• جهت یادگیری بیشتر از جدول زیر استفاده می کنیم:

کاتیون آنیون	فلوئورید F^-	برمید Br^-	کلرید Cl^-	یدید I^-	اکسید O^{2-}	سولفید S^{2-}	نیتريد N^{3-}	فسفید P^{3-}	هیدرید H^-
Li^+ لیتیم									
Na^+ سدیم					Na_2O سدیم اکسید				
K^+ پتاسیم									KH پتاسیم هیدرید
Mg^{2+} منیزیم									
Ca^{2+} کلسیم							Ca_3N_2 کلسیم نیتريد		
Ba^{2+} باریم									
Fe^{2+} آهن (II)				FeI_2 آهن (II) یدید					
Cr^{2+} کروم (II)			$CrCl_2$ کروم (II) کلرید						
Cu^+ مس (I)									
Al^{3+} آلومینیم									
H^+ هیدروژن									

- در جدول فوق آنیون های تک اتمی داده شده است ولی همه کاتیون ها در جدول صفحه بعد آمده است.
- یون هیدرید کمتر متداول است و بیشتر با کاتیون فلزات گروه اول و دوم مشاهده می شود و بشدت ناپایدار است.

Co ²⁺	(II) کبالت
Ni ²⁺	(II) نیکل
Cu ²⁺	(II) مس
Zn ²⁺	روی
Sn ²⁺	(II) قلع
Pb ²⁺	(II) سرب
Cd ²⁺	کادمیم
Hg ²⁺	(II) جیوه
Sc ³⁺	اسکاندیم
V ³⁺	وانادیم
Cr ³⁺	(III) کروم
Mn ³⁺	(III) منگنز
Fe ³⁺	(III) آهن
Co ³⁺	(III) کبالت
Al ³⁺	آلومینیم
Ga ³⁺	گالیم
Bi ³⁺	بیسموت
Sn ⁴⁺	(IV) قلع
Pb ⁴⁺	(IV) سرب

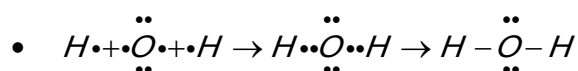
نماد شیمیائی کاتیون	نام کاتیون
H ⁺	هیدروژن
Li ⁺	لیتیم
Na ⁺	سدیم
K ⁺	پتاسیم
Rb ⁺	روبیوم
Cs ⁺	سزیم
NH ₄ ⁺	آمونیم
Cu ⁺	(I) مس
Ag ⁺	نقره
Hg ₂ ²⁺	(I) جیوه
Mg ₂ ⁺	منیزیم
Ca ²⁺	کلسیم
Sr ²⁺	استرانسیم
Ba ²⁺	باریم
Ti ²⁺	(II) تیتانیم
Cr ²⁺	(II) کروم
Mn ²⁺	(II) منگنز
Fe ²⁺	(II) آهن

البته به هنگام نوشتن فرمول ترکیب یونی ظرفیت آن ها جلوی نام فلز نوشته می شود.

جامد های یونی شامل تعداد بسیار زیادی یون با آرایش منظم اند و واحد مجزای مولکولی ندارند.

- بسیاری از ترکیب های شیمیایی که در ساختار خود هیچ یونی ندارند و ذره های سازنده آن ها مولکول ها هستند، ترکیب های مولکولی نامیده می شوند.
- پیوند در این دسته ترکیب ها از نوع کووالانسی (اشتراکی) است.
- پیوند کووالانسی: پیوندی که در نتیجه اشتراک الکترون بین دو نافلز و یا هیدروژن با یک نافلز پدید می آید. (در برخی موارد، اتم های فلز نیز با نافلزات پیوند کووالانسی می دهند).
- اتم ها به تعداد تک الکترون ظرفیتی در میان خود، پیوند برقرار می کنند.
- زوج (جفت) الکترون پیوندی به جفت الکترون های مشترک بین دو اتم گویند که در پیوند شرکت دارند و با «—» نمایش می دهند.
- زوج الکترون ناپیوندی به جفت الکترون تنها که در پیوند مشارکت ندارند و تنها متعلق به یک اتم هستند.
- در این بخش از کتاب هدف از تشکیل مولکول رسیدن اتم ها به آرایش گاز نجیب از طریق به اشتراک گذاشتن الکترون های

فرد اطراف اتم ها می باشد. $H \cdot + \cdot H \rightarrow H \cdot \cdot H \rightarrow H - H$

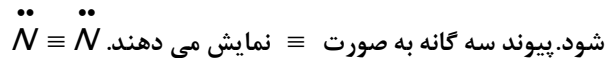


- برخی از اتم ها برای رسیدن به آرایش هشتایی، می توانند با خود یا اتم های دیگر بیش از یک جفت الکترون به اشتراک بگذارند

- پیوند دوگانه، پیوند کووالانسی است که در نتیجه به اشتراک گذاشتن دو جفت الکترون میان دو اتم، تشکیل می شود. پیوند



- پیوند سه گانه، پیوند کووالانسی است که در نتیجه به اشتراک گذاشتن سه جفت الکترون میان دو اتم، تشکیل می



- به فرمول شیمیایی که افزون بر نوع عنصرهای سازنده، شمار اتم های هر عنصر را نشان می دهد، فرمول مولکولی گویند.
- جرم مولکولی یک ماده با مجموع جرم اتمی، اتم های سازنده آن برابر است.
- مدل فضاپرکن، روشی برای نمایش سه بعدی مولکول ها است که در آن اتم ها به صورت گوی های کروی شکل نمایش داده می شوند و به کمک آن، علاوه بر نوع عنصرها، شمار اتم های هر عنصر و نحوه ی قرار گیری اتم ها نسبت به هم نیز مشخص می شود.

