

کنکورهای ۹۹ و ۱۴۰۰؛ مهر تأیید پیش‌بینی ما در کتاب‌های میکرو؟

بعد از برگزاری کنکور سراسری ۹۸، که کنکوری آسان در اکثر دروس از جمله شیمی بود، بعضی از دوستان و منتقدان، بی‌رحمانه به کتاب میکروی شیمی ما تاختند که "دیگه دوران کتاب‌های سخت به سر آمده..." تنها یک سال زمان لازم بود تا این عزیزان بفهمند که پیش‌بینی‌های ما برای سؤالات کنکور در کتاب‌های میکرو دهم، یازدهم و دوازدهم، کاملاً به‌جا و درست بوده، حتماً می‌پرسین چرا؟ اول از همه به دسته‌بندی سؤالات ریاضی ۹۹ و تجربی ۱۴۰۰ در جدول زیر، توجه کنین:

	کنکور		تجربی داخل ۱۴۰۰
	زیر شاخه‌ها	ریاضی داخل ۹۹	
مفاهیم	حفظی و تک‌گزینه‌ای	۵	۵
	مفهومی	۶	۵
	شمارشی	۷	۱۳
مسائل	تک قسمتی	۶	۵
	دو قسمتی	۱۱	۷

اولین نکته‌ای که باید به آن توجه کرد، افزایش چشمگیر تست‌های شمارشی در کنکور ۱۴۰۰ و طرح سؤالات محاسباتی دو قسمتی از سال ۹۹ به بعد است. در حال حاضر کتابی جواب‌گوی شرایط کنونی است که شما را با انواع سؤالات سخت شمارشی و محاسباتی درگیر می‌کند. دوباره به جدول نگاه کنین، با کمی دقت به راحتی درک می‌کنین که در دو سال اخیر، تنوع سؤالات کنکور بیش از پیش بوده، خوب حالا راه حل برای کسب درصد بالا چیه؟

راه حل پیشنهادی ما، **مواجه شدن با تست‌های سخت، مطابق و فراتر از سطح کنکور سراسری** است! کتابی که در دست دارید، با درسنامه‌های کامل و مفهومی، ابتدا یادگیری شما را عمق می‌بخشد و سپس با تست‌های فراوان که تمام زوایای پنهان و نیمه پنهان کتاب درسی را پوشش می‌دهد، مراحل تست زنی شما را نیز کاملاً تقویت می‌کند. خبر خوب اینکه تمام تست‌های کنکور ۹۹ و ۱۴۰۰ را شبیه‌سازی کردیم تا شما با تست‌های کنکور دو سال اخیر و فراتر از آن نیز مواجه شوید. برای موفقیت توی کنکور دیگه چی می‌خوانین؟ 😊



کیهان، زادگاه القبای هستی

خانم‌ها و آقایون (یا به قول خارجی‌ها، لیدیز آند جنتلمن!) خیلی خوش اومدین به فصل اول کتابمون. توی این فصل اولش یه کم درباره تلاش انسان برای پی بردن به پاسخ پرسش‌های بنیادی می‌خونیم که توی کنکور زیاد بهش پرداخته نشده تا حالا ولی خدا رو چه دیدی!

در ادامه یه کم تخصصی‌تر به شیمی نگاه می‌کنیم و درباره چگونگی پدید آمدن عنصرها و ایزوتوپ‌های پایدار و ناپایدار عناصر صحبت می‌کنیم. در این قسمت با عنصرهای ساخت بشر (مثل تکنسیم) آشنا میشیم. از این قسمت یه عبارت یا یه سوال کامل توی کنکور میادش 😊

بعدش، خیلی روزنامه‌وار، درباره جدول دوره‌ای عناصر و کلیاتش بحث می‌کنیم. در این قسمت با جرم اتمی و تفاوتش با عدد جرمی حرف می‌زنیم و در ادامه با مول و شمارش ذره‌های یک ماده و صد البته! مسائل مول می‌حرفیم! این قسمت اولین جایی هستش که به محاسبات شیمی ورود می‌کنیم؛ پس خیلی با دقت و حوصله این بخش رو بخون!

از محاسبات که خارج شدیم، کلاً فاز عوض میشه و میریم یه مقدمه کاملاً مفهومی درباره کشف ساختار اتم و مدل بور و مدل لایه‌ای می‌خونیم. با خوندن این بخش آماده میشی که درباره لایه‌ها و زیرلایه‌ها در اتم‌ها اطلاعاتت رو زیاد کنی. خواست جمع باشه که خیلی مهمن این مباحث و خدای نکرده، ازشون آسون نگذری، چون طراح‌های کنکور نشون دادن که چقدر به این قسمت علاقه دارن 😊

در اواخر فصل هم درباره رفتار اتم‌ها در مقابل هم که منجر به تشکیل پیوند یونی یا پیوند کووالانسی میشه، صحبت می‌کنیم. خب! در یه نگاه کلی میشه گفت این فصل، اوایلش بیشتر حفظی و از اواسط تا آخرش بیشتر مفهومی و محاسباتی هستش.

سهم این فصل در کنکورهای ۹۹ و ۱۴۰۰ به‌طور میانگین، ۴ تست بوده که یکی از آن‌ها، ترکیبی با فصل‌های دیگه شیمی کنکوره.

تست‌های بسته ۱

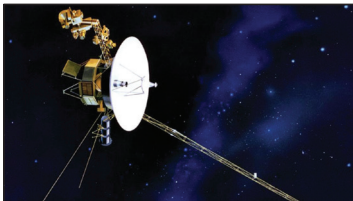
🏠 سلام به همهٔ محصل‌های نمونه! حال و احوالتون خوبه؟ اگه اولین بسته رو با قدرت خوندی سریع شروع کن که کلی تست خفن و دام‌دار برات تدارک دیدیم 😊

۱- کدام عبارت زیر، درست است؟

- ۱) فضاپیماهای وویجر ۱ و ۲ برای شناخت فضای تاریک و ناشناختهٔ بین ستاره‌ای سفر خود را آغاز نموده‌اند.
- ۲) پاسخ به پرسش «پدیده‌های طبیعی چرا و چگونه رخ می‌دهند؟» برخلاف پاسخ پرسش «جهان کنونی چگونه شکل گرفته است؟» در قلمرو علم تجربی می‌گنجد.
- ۳) انسان اولیه با نگاه به آسمان و مشاهدهٔ ستارگان در پی فهم نظام و قانون‌مندی در آسمان بوده است.
- ۴) تلاش علم تجربی برای یافتن پاسخ قانع‌کننده برای پرسش‌هایی مانند «هستی چگونه پدید آمده است؟» باعث شده تا دانش ما دربارهٔ جهان مادی افزایش یابد.

۲- کدام یک از مطالب زیر، درست است؟

- ۱) فضاپیماهای وویجر در حال دور شدن از زمین و نزدیک شدن به خورشید هستند.
- ۲) مرگ ستاره اغلب با یک انفجار بزرگ (مهبانگ) همراه است که طی آن، نخست، ذره‌های زیراتمی پدید می‌آیند.
- ۳) از اطلاعات ارسالی وویجرها می‌توان برای مقایسهٔ ترکیب درصد و نوع عنصرهای سازندهٔ زمین با برخی سیاره‌ها استفاده کرد.
- ۴) مأموریت وویجرها، اسکان در چهار سیارهٔ معین سامانهٔ خورشیدی و تهیه و ارسال شناسنامهٔ فیزیکی و شیمیایی از آن‌ها به زمین بود.



۳- شکل مقابل، عکس کرهٔ زمین را از فاصلهٔ تقریبی ۷ کیلومتری نشان می‌دهد و آخرین تصویری است که وویجر ، از خروج از سامانهٔ خورشیدی از زادگاه خود گرفت.

- ۱) میلیون، ۱، پس
- ۲) میلیارد، ۱، پیش
- ۳) میلیون، ۲، پیش
- ۴) میلیارد، ۲، پس

۴- کدام مطالب زیر درست‌اند؟

- آ) درصد فراوانی هیدروژن در سیارهٔ مشتری، بیشتر از مجموع درصد فراوانی سایر عنصرهای سازندهٔ این سیاره است.
- ب) درصد فراوانی اکسیژن در سیارهٔ زمین بیشتر از درصد فراوانی هلیوم در سیارهٔ مشتری است.
- پ) درصد فراوانی گوگرد در سیارهٔ مشتری، بیشتر از درصد فراوانی این عنصر در سیارهٔ زمین است.
- ت) درصد فراوانی نئون در سیارهٔ مشتری بیشتر از درصد فراوانی آرگون در این سیاره است.
- ۱) آ، ب ۲) آ، پ ۳) پ، ت ۴) ب، ت

۵- شکل زیر روند تشکیل عنصرها را نشان می‌دهد. به جای A، X، D و E به ترتیب از راست به چپ، کدام عنصرها را می‌توان قرار داد؟



۱) Fe, Li, He, H

۲) Li, Fe, He, H

۳) Fe, Li, H, He

۴) Li, Fe, H, He

۶- چه تعداد از عبارت‌های زیر، نادرست است؟

- آ) با بررسی نور تابیده‌شده از ستارگان پر فروغ می‌توان به پاسخ پرسش «جهان کنونی چگونه پدید آمده است؟» پی برد.
- ب) زمین در برابر عظمت آفرینش همانند آزمایشگاهی بسیار کوچک برای دانشمندان است.
- پ) سفر طولانی و تاریخی فضاپیما وویجر ۲، چند سال بعد از آغاز سفر وویجر ۱ شروع شد.
- ت) مطالعهٔ کیهان، به ویژه سامانهٔ خورشیدی، برای پاسخ به پرسش «عنصرها چگونه پدید آمدند؟» کمک شایانی می‌کند.

- ۱) صفر ۲) ۱ ۳) ۲ ۴) ۳

۷- چه تعداد از عبارت‌های زیر، درست است؟

- آ) انرژی گرمایی و نور خیره‌کنندهٔ خورشید به دلیل تبدیل هیدروژن به هلیوم در واکنش‌های شیمیایی است.
- ب) اختلاف درصد فراوانی دو عنصر فراوان‌تر سازندهٔ مشتری، بیشتر از دو عنصر فراوان‌تر زمین است.
- پ) در سر آغاز کیهان، گازهای هیدروژن و هلیوم تولیدشده با گذشت زمان و سرد شدن، متراکم شده و مهبانگ را به‌وجود آوردند.
- ت) یافته‌هایی مانند نوع و میزان فراوانی عنصرها در سیاره‌ها باعث شد تا دانشمندان بتوانند چگونگی پیدایش عنصرها را توضیح دهند.

- ۱) صفر ۲) ۱ ۳) ۲ ۴) ۳

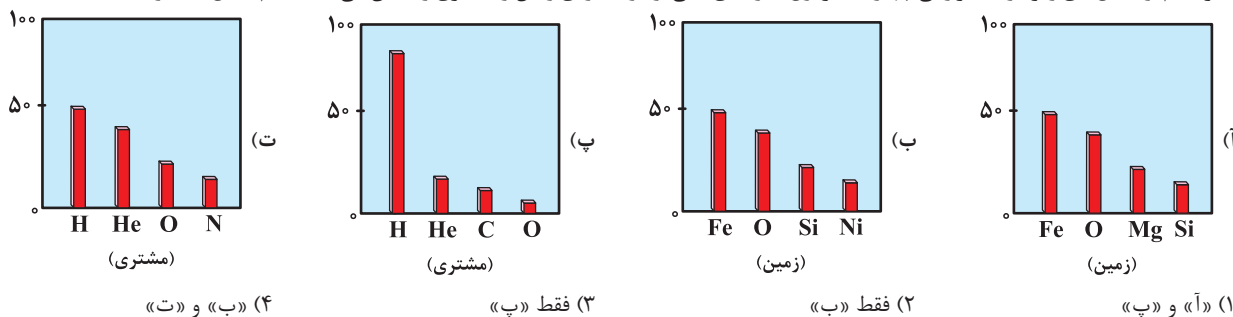
۸- کدام مطالب زیر در مورد مهبانگ درست است؟

- (آ) تمامی دانشمندان بر این باورند که سرآغاز کیهان با انفجاری مهیب (مهبانگ) همراه بوده است.
 (ب) دانشمندان با استفاده از نظریه مهبانگ، می‌توانند چگونگی پیدایش عناصر را توضیح دهند.
 (پ) طی مهبانگ که یک انفجار مهیب بوده است، انرژی عظیمی از جهان جذب شده است.
 (ت) مطابق نظریه مهبانگ، پس از آن انفجار مهیب، ابتدا ذره‌های زیراتمی مانند الکترون، پروتون و نوترون پدید آمدند.
- (۱) «آ» و «ب» (۲) «آ» و «پ» (۳) «ب» و «ت» (۴) «پ» و «ت»

۹- دلیل انرژی گرمایی و نور خیرکننده خورشید در کدام گزینه آمده است؟

- (۱) تبدیل هیدروژن به هلیوم در واکنش‌های هسته‌ای
 (۳) سوختن مقادیر زیادی هیدروژن در اکسیژن خالص
- (۲) تبدیل هیدروژن معمولی به هیدروژن پرتوزا
 (۴) تبدیل هلیوم به هیدروژن در واکنش‌های هسته‌ای

۱۰- هر کدام از شکل‌های زیر درصد فراوانی چهار عنصر اول سازنده‌ی یکی از دو سیاره‌ی زمین و مشتری را نشان می‌دهد. کدام شکل(ها) درست است؟



۱۱- مجموعه‌ی گازی سحابی که از ایجاد شده، منشأ پیدایش محسوب می‌شود.

- (۱) تراکم گازهایی چون هیدروژن و هلیوم - ستاره‌ها و کهکشان‌ها
 (۳) تراکم عنصرهای سنگین - عنصرهای سبک‌تر
- (۲) انفجار مهیب - عنصرهای سنگین
 (۴) واکنش‌های هسته‌ای فضای بین ستاره‌ای - ذره‌های زیراتمی
- راستش مدل سؤال بعدی تا حالا توی کنکور سراسری نیومده ولی تا دلت بخواد ارزش توی کنکورهای آزمایشی جورواجور تست طرح شده. خدارو چه دیدی؟! شاید کنکور سراسری هم تسلیم شد و از این مدل سؤال‌ها داد. فقط یه چیزی، مهم‌ترین نکته در حل این تست‌ها، حفظ تمرکز! یعنی یه دفعه پاسخ درست و نادرست رو اشتباه نکنی که بهترین کار اینه که ابتدا بدون توجه به صورت سؤال، جواب درست هر مورد رو به‌دست بیاری و بعد، مطابق صورت تست، رد گزینه کنی، موفق باشی!

۱۲- پاسخ نادرست موارد (آ) و (پ) و پاسخ درست مورد (ب) در کدام گزینه آمده است؟

- (آ) فضاپیماهای وویجر ۱ و ۲ از کنار سیاره‌های عبور کردند.
 (ب) شناسنامه‌های ارسالی از طرف وویجر ۱ و ۲ حاوی اطلاعاتی مانند بود.
 (پ) پاسخ به پرسش در قلمرو علم تجربی نمی‌گنجد.
- (۱) زحل و مشتری - نوع عنصرهای سازنده سیاره موردنظر - «هستی چگونه پدید آمده است؟»
 (۲) مریخ و عطارد - ترکیب درصد مواد شیمیایی موجود در اتمسفر سیاره موردنظر - «پدیده‌های طبیعی چرا و چگونه رخ می‌دهند؟»
 (۳) زحل و اورانوس - ترکیب‌های شیمیایی موجود در اتمسفر سیاره موردنظر - «جهان کنونی چگونه شکل گرفته است؟»
 (۴) مریخ و ماه - نوع عنصرهای سازنده جرم آسمانی موردنظر - «هستی چگونه پدید آمده است؟»

۱۳- کدام مقایسه میان دو سیاره مشتری و زمین و عنصرهای سازنده آن‌ها نادرست است؟

- (۱) حجم سیاره مشتری بسیار بیشتر از زمین است و بین آن‌ها در سامانه خورشیدی، سیاره دیگری نیز وجود دارد.
 (۲) از چهار عنصری که فراوانی بیشتری در مشتری دارد، فقط یک عنصر در طبیعت به‌صورت جامد است.
 (۳) از چهار عنصری که فراوانی بیشتری در زمین دارد، فقط یک عنصر در طبیعت به‌صورت گاز است.
 (۴) درصد فراوانی هیچ‌کدام از عنصرهای موجود در این دو سیاره، بیشتر از ۵۰٪ نیست.

۱۴- چه تعداد از عبارت‌های زیر، درست است؟

- (آ) عنصرها به‌صورت ناهمگون در جهان هستی توزیع شده‌اند.
 (ب) در پوسته زمین، عنصر آهن و در سیاره مشتری، هیدروژن فراوان‌ترین عنصر است.
 (پ) درصد فراوانی عنصر گوگرد در سیاره مشتری بیشتر از سیاره زمین است.
 (ت) مرگ ستاره با یک انفجار بزرگ همراه است که سبب می‌شود عنصرهای تشکیل‌شده در آن، به انرژی تبدیل شوند.

۱۵- چه تعداد از موارد داده شده برای کامل کردن عبارت زیر، مناسب هستند؟

«در سیاره عنصر پس از عنصر، بیشترین درصد فراوانی را دارد.»

آ زمین - گوگرد - نیتروژن	ب زمین - منیزیم - اکسیژن	پ مشتری - کربن - اکسیژن	ت مشتری - هلیوم - هیدروژن
۱ (۱)	۲ (۲)	۳ (۳)	۴ (۴)

۱۶- چه تعداد از مطالب زیر، درست است؟

آ برخی بر این باورند که سرآغاز کیهان با مهبانگ همراه بوده است که طی آن انرژی عظیمی جذب شده است.

ب پس از پدید آمدن ذره های زیراتمی، به ترتیب عنصرهای هلیوم و هیدروژن پا به عرصه جهان گذاشتند.

پ ستاره ها می توانند رشد کنند و نوع عنصرهای درون خود را تغییر دهند.

ت ستاره ها به طور مستمر عنصرهای تولیدی خود را در فضای بین ستاره ای منتشر می سازند.

۳ (۱)	۲ (۲)	۱ (۳)	۴ (۴) صفر
-------	-------	-------	-----------

۱۷- احتمال تشکیل چه تعداد از ترکیب های زیر در هر دو سیاره مشتری و زمین وجود دارد؟

CO_2 ✦	NO ✦	NH_3 ✦	Al_2O_3 ✦
۱ (۱)	۲ (۲)	۳ (۳)	۴ (۴)

🏠 تست بعدی رو با دقت بیشتری حل کن و اگر درست حل کردی، حتماً به خانواده بگو که اسپندی چیزی برات دود کنن 😊

۱۸- چه تعداد از مطالب زیر، در مورد سیاره مشتری و عنصرهای سازنده آن، نادرست است؟ (${}^{40}\text{Ar}$, ${}^{20}\text{Ne}$, ${}^4\text{He}$)

آ فراوان ترین عنصر این سیاره، نخستین عنصری است که پس از مهبانگ پا به عرصه جهان گذاشت.

ب در بین ۵ عنصری که بیشترین فراوانی را دارند، تنها یک عنصر در طبیعت به حالت جامد وجود دارد.

پ سیاره مشتری جزو چهار سیاره ای است که وویجرها مأموریت داشتند در آن اسکان یابند.

ت با افزایش عدد جرمی گازهای نجیب هلیوم، نئون و آرگون، درصد فراوانی آن ها در سیاره مشتری کم می شود.

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

۱۹- در کدام گزینه، ترتیب چگونگی پیدایش عنصرها در جهان هستی به درستی آمده است؟

۱) مهبانگ ← پیدایش ذره های بنیادی ← پیدایش هیدروژن و هلیوم ← پیدایش ستاره ها ← تشکیل سحابی ها و کهکشان ها

۲) انفجار مهیب ← پیدایش هیدروژن و هلیوم ← پیدایش سحابی ← پیدایش عنصرهای سبک و سنگین ← پیدایش ستاره ها و کهکشان ها

۳) پیدایش ستاره ها و کهکشان ها ← مهبانگ ← پیدایش ذره های بنیادی ← تشکیل سحابی ← پیدایش عنصرهای سبک و سنگین

۴) انفجار مهیب ← پیدایش ذره های بنیادی ← پیدایش هیدروژن و هلیوم ← پیدایش سحابی ← پیدایش ستاره ها و کهکشان ها

تست های بسته ۲

🏠 اولش رو با تست های ساده شروع می کنیم و کم کم سختش می کنیم که زیاد اذیت نشین!

۲۰- تفاوت شمار الکترون ها و نوترون ها در کدام یک از یون های زیر، عدد کوچک تری است؟

${}^{79}_{34}\text{Se}^{2-}$ (۴)	${}^{80}_{35}\text{Br}^{-}$ (۳)	${}^{52}_{24}\text{Cr}^{3+}$ (۲)	${}^{64}_{29}\text{Cu}^{2+}$ (۱)
----------------------------------	---------------------------------	----------------------------------	----------------------------------

۲۱- عدد جرمی عنصری ۴۵ و تفاوت تعداد نوترون ها و پروتون های هسته آن برابر ۳ است. عدد اتمی این عنصر چند است؟

۲۱ (۱)	۲۲ (۲)	۲۳ (۳)	۲۴ (۴)
--------	--------	--------	--------

۲۲- با توجه به جدول زیر، چه تعداد از رابطه های داده شده برقرار است؟

اتم یا یون	عدد اتمی	تعداد الکترون ها	تعداد نوترون ها	عدد جرمی
M	Z	e	N	A
M^{2+}	Z'	e'	N'	A'

$$Z = Z' \quad \text{✦} \quad e' = e + 2 \quad \text{✦} \quad N > N' \quad \text{✦} \quad A' = A + 2 \quad \text{✦}$$

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

۲۳- بر اثر چه تعداد از تغییرهای زیر، ماهیت عنصر دستخوش تغییر می شود؟

✦ تغییر شمار پروتون ها	✦ جدا کردن یک یا چند الکترون	✦ تغییر شمار نوترون ها	✦ افزودن یک یا چند الکترون
۱ (۱) صفر	۱ (۲)	۲ (۳)	۳ (۴)

۲۴- در یک اتم فرضی، تعداد نوترون‌ها دو برابر تعداد الکترون‌ها است. اگر این اتم با گرفتن دو الکترون، ساختار الکترونی Ar_{18} را پیدا کند، عدد جرمی آن کدام است؟

- (۱) ۴۸ (۲) ۳۲ (۳) ۵۴ (۴) ۲۴

۲۵- پاسخ درست مورد (ب) و پاسخ نادرست موارد (آ) و (پ) در کدام گزینه آمده است؟

(آ) نماد اتم روی با ۳۷ نوترون و ۳۰ پروتون به صورت است.

(ب) نماد یون دو بار مثبت آهن با ۲۴ الکترون و عدد جرمی ۵۶ به صورت است.

(پ) نماد ذره فرضی X با ۳۴ پروتون، ۴۲ نوترون و ۳۵ الکترون به صورت است.



۲۶- چه تعداد از موارد زیر، در مورد عنصر نمادین A_ZE درست است؟

(آ) شمار ذره‌های بنیادی: $A + Z$ (ب) شمار نوترون‌ها: $A - Z$

(پ) تفاوت شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها: $A - 2Z$ (ت) مجموع شمار ذره‌های باردار: $2Z$

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۷- تعداد الکترون‌های یون فرضی X^{+} برابر ۷۹ است. اگر تعداد نوترون‌های اتم X، ۴۰٪ بیشتر از تعداد پروتون‌های آن باشد، عدد جرمی X کدام است؟

- (۱) ۱۹۲ (۲) ۱۹۰ (۳) ۱۹۴ (۴) ۲۰۰

۲۸- اگر تفاوت تعداد الکترون‌ها و نوترون‌ها در یون فرضی ${}^{79}_{18}X^{2+}$ برابر ۱۸ باشد، تعداد الکترون‌های یون X^{2+} کدام است؟

- (۱) ۳۲ (۲) ۳۰ (۳) ۲۹ (۴) ۳۴

دو تست بعدی دقت بیشتری می‌طلبد!

۲۹- در اتم عنصر فرضی E، در مجموع ۲۱۰ ذره بنیادی وجود دارد. اگر شمار نوترون‌های آن، ۵۰٪ بیشتر از شمار پروتون‌های آن باشد، کدام نماد زیر را می‌توان به آن نسبت داد؟



۳۰- در یون‌های فرضی X^{-} و Y^{2+} ، تعداد الکترون‌ها با هم و تعداد نوترون‌ها نیز با هم برابر است. اگر عدد جرمی اتم Y برابر ۴۴ باشد، عدد جرمی اتم X کدام است؟

- (۱) ۴۰ (۲) ۴۱ (۳) ۴۲ (۴) ۴۳

۳۱- اگر اختلاف شمار الکترون‌ها و نوترون‌ها در یون ${}^{91}_{13}M^{2+}$ برابر ۱۳ باشد، این یون چند پروتون دارد؟

- (۱) ۴۲ (۲) ۳۶ (۳) ۴۰ (۴) ۳۸

۳۲- اختلاف شمار نوترون‌ها و الکترون‌ها در یون VO_3^{+} کدام است؟ (${}^{16}_8O$ ، ${}^{51}_{17}V$)

- (۱) ۵ (۲) ۶ (۳) ۸ (۴) ۱۴

۳۳- نسبت شمار نوترون‌های یون PO_4^{3-} به شمار الکترون‌های یون CO_3^{2-} کدام است؟ (${}^{12}_6C$ ، ${}^{16}_8O$ ، ${}^{31}_{15}P$)

- (۱) $\frac{3}{2}$ (۲) $\frac{5}{3}$ (۳) $\frac{25}{16}$ (۴) $\frac{24}{15}$

دو تا خبر باحال، اولیش این‌که اگه تونستی تست بعدی رو زیر ۹۰ ثانیه حل کنی، خیلی ایول داری و کارت به شدت درسته! خبر دوم تا حالا کسی رو ندیدیم که این

تست رو بتونه زیر ۳ یا ۴ دقیقه حل کنه!

۳۴- در کاتیون اتم X، مجموع شمار ذره‌های زیراتمی، ۱۷ برابر تفاوت شمار نوترون‌ها و پروتون‌هاست. اگر نسبت اندازه بار این یون به تفاوت تعداد نوترون‌ها و

الکترون‌های آن برابر $\frac{1}{3}$ باشد، عدد اتمی عنصر X می‌تواند کدام گزینه باشد؟

- (۱) ۱۳ (۲) ۱۲ (۳) ۲۴ (۴) ۲۲

۳۵- یون $H_2PO_4^{-}$ ، الکترون، از نوترون دارد. (${}^{1}_1H$ ، ${}^{31}_{15}P$ ، ${}^{16}_8O$)

- (۱) یک، بیشتر (۲) یک، کمتر (۳) دو، بیشتر (۴) دو، کمتر

۳۶- چه تعداد از عبارت‌های زیر، درست است؟

(آ) اگر عدد جرمی عنصر X برابر ۸۰ و اختلاف شمار الکترون‌ها و نوترون‌های یون X^{-} برابر ۹ باشد، یون X^{-} دارای ۳۵ پروتون است.

(ب) اگر عدد جرمی عنصر A برابر ۶۵ و اختلاف شمار الکترون‌ها و نوترون‌های یون A^{2+} برابر ۷ باشد، این عنصر دارای ۳۵ نوترون است.

(پ) تفاوت شمار پروتون‌ها و نوترون‌ها در ${}^{52}_{24}Cr$ ، چهار برابر تفاوت شمار پروتون‌ها و نوترون‌ها در ${}^{27}_{13}Al$ است.

(ت) ممکن است در یک آنیون، شمار نوترون‌ها با شمار الکترون‌ها برابر باشد، اما برابری شمار الکترون‌ها و نوترون‌ها در کاتیون‌های پایدار امکان‌پذیر نیست.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

تست‌های بسته ۳

۳۷- کدام عبارت نادرست است؟

- همه اتم‌های یک عنصر، ممکن است جرم یکسانی نداشته باشند.
- همه ایزوتوپ‌های یک عنصر، عدد اتمی یکسانی دارند.
- فراوانی همه ایزوتوپ‌های یک عنصر در طبیعت، یکسان است.
- تفاوت جرم اتم‌های یک عنصر، به تعداد نوترون‌های موجود در هسته اتم‌های آن عنصر مربوط است.

۳۸- ایزوتوپ‌های یک عنصر در چه تعداد از موارد زیر با هم تفاوت دارند؟

خواص شیمیایی	چگالی	جایگاه در جدول دوره‌ای	عدد جرمی
۱ (۱)	۲ (۲)	۳ (۳)	۴ (۴)

۳۹- چه تعداد از موارد داده‌شده، عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«همه اتم‌های یک عنصر یکسانی دارند، ولی ممکن است از نظر متفاوت باشند.»

آ) عدد جرمی - تعداد الکترون	ب) عدد اتمی - تعداد نوترون	پ) خواص شیمیایی - عدد جرمی	ت) تعداد پروتون - خواص فیزیکی
۱ (۱)	۲ (۲)	۳ (۳)	۴ (۴)

۴۰- کدام جفت از اتم‌های ${}^{89}_{Z+1}E$ و ${}^{88}_{Z-1}D$ ، ${}^{89}_{Z}C$ ، ${}^{86}_{Z-1}B$ ، ${}^{88}_{Z}A$ یکدیگرند؟

A, D (۱)	A, C (۲)	C, E (۳)	B, E (۴)
----------	----------	----------	----------

۴۱- عدد جرمی و تعداد الکترون‌های اتم عنصر A به ترتیب با عدد جرمی و تعداد الکترون‌های کاتیون عنصر B برابر است. کدام گزینه در مورد آن‌ها درست است؟

- A و B ایزوتوپ‌های یک عنصر هستند.
- پروتون‌های A به اندازه بار کاتیون B، بیشتر از پروتون‌های B است.
- نوترون‌های A به اندازه بار کاتیون B، بیشتر از نوترون‌های B است.
- اختلاف شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها در B بیشتر از A است.

۴۲- اگر در یک نمونه طبیعی از ایزوتوپ‌های عنصر X، نسبت تعداد ایزوتوپ‌های سبک‌تر به سنگین‌تر آن برابر $\frac{2}{3}$ باشد، درصد فراوانی ایزوتوپ‌های سنگین‌تر کدام است؟

۲۵ (۱)	۴۰ (۲)	۶۰ (۳)	۷۵ (۴)
--------	--------	--------	--------

نویسندگان تست بعدی، فقط حواست باشد که رابطه بین فراوانی‌ها رو درست بنویسی که بقیش فقط ریاضیات!

۴۳- عنصر X دارای سه ایزوتوپ aX ، bX و cX است. اگر نسبت تعداد ایزوتوپ‌های aX به bX برابر ۳ و به‌ازای هر اتم bX ، چهار اتم cX وجود داشته باشد،

مجموع درصد فراوانی ایزوتوپ‌های aX و cX کدام است؟

۶۲/۵ (۱)	۷۵ (۲)	۸۷/۵ (۳)	۹۵ (۴)
----------	--------	----------	--------

۴۴- چه تعداد از مطالب زیر، در مورد ایزوتوپ‌های موجود در یک نمونه طبیعی از لیتیم و منیزیم درست است؟

- در اتم ایزوتوپ فراوان‌تر لیتیم، شمار الکترون‌ها با شمار نوترون‌ها برابر است.
- عدد جرمی فراوان‌ترین ایزوتوپ منیزیم، دو برابر عدد اتمی آن است.
- فراوانی ایزوتوپ سنگین‌تر لیتیم، بیش از ۱۵ برابر فراوانی ایزوتوپ دیگر آن است.
- تفاوت شمار الکترون‌ها و نوترون‌ها در لیتیم، $\frac{1}{3}$ عدد اتمی آن و در منیزیم، $\frac{1}{6}$ عدد اتمی آن است.

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

سوال بعدی رو تقدیم می‌کنیم به همه شاخ‌ها! چه مجازی چه درسی

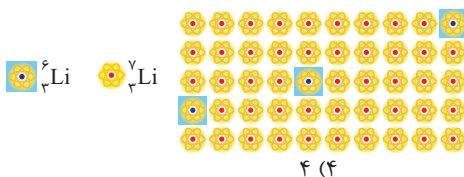
۴۵- شکل زیر شمار تقریبی اتم‌های لیتیم را در یک نمونه طبیعی از آن نشان می‌دهد. با توجه به آن، چه تعداد از عبارات‌های پیشنهاد شده درست است؟

در ایزوتوپ پایدارتر لیتیم همانند پایدارترین ایزوتوپ هیدروژن، تفاوت شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها برابر ۱ است.

تفاوت درصد فراوانی ایزوتوپ‌های طبیعی لیتیم به تقریب برابر با ۸۸ درصد است.

عدد جرمی ایزوتوپ پایدارتر لیتیم با عدد جرمی ناپایدارترین ایزوتوپ هیدروژن، یکسان است.

از هر ۱۰۰ اتم لیتیم موجود در طبیعت، در مجموع دارای ۹۹۴ ذره باردار و بدون بار هستند.



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

بعضی سوالاتی شیمی سخت نیستن، فقط باید توی محاسبات ریاضی سریع و قوی عمل کنی

۴۶- عنصر زیرکونیم (Zr) دارای ۵ ایزوتوپ ${}^{90}Zr$ ، ${}^{91}Zr$ ، ${}^{92}Zr$ ، ${}^{94}Zr$ و ${}^{96}Zr$ است. اگر به‌ازای ۳ ایزوتوپ ${}^{90}Zr$ ، یک ایزوتوپ ${}^{92}Zr$ و یک ایزوتوپ ${}^{94}Zr$ و به‌ازای

${}^{91}Zr$ ، یک ایزوتوپ ${}^{96}Zr$ و همچنین به‌ازای ۹ ایزوتوپ ${}^{91}Zr$ ، ۲ ایزوتوپ ${}^{92}Zr$ در طبیعت وجود داشته باشد، درصد فراوانی ایزوتوپ ${}^{91}Zr$ کدام است؟

۱۱/۴ (۱)	۱۲/۲ (۲)	۸/۹ (۳)	۹/۶ (۴)
----------	----------	---------	---------

با دوتا چیز نباید بازی کنی، یکی دم شیر و یکی هم تست‌های بعدی

۳۸۸- با توجه به داده‌های جدول زیر، چه تعداد از عبارات‌های پیشنهاد شده درست‌اند؟

عنصر	A	D	E	G	J	L
آرایش الکترونی لایه ظرفیت	$3s^2 3p^5$	$2s^2 2p^4$	$2s^2 2p^2$	$1s^1$	$1s^2$	$2s^2 2p^3$

بیش از نیمی از این عناصر در دما و فشار اتاق به شکل ماده مولکولی با مولکول‌های دواتمی وجود دارند.

سبک‌ترین ترکیب حاصل از دو عنصر G و E شامل ۵ اتم به ازای هر مولکول است.

شمار پیوندهای کووالانسی در مولکول L_2 بیشتر از مولکول D_2 است.

شمار الکترون‌های تکی در آرایش الکترون - نقطه‌ای اتم J بیشتر از اتم A است.

در ساده‌ترین مولکول حاصل از عناصر G با L و A به ترتیب ۳ و ۱ جفت الکترون در بین اتم‌ها به اشتراک گذاشته می‌شود.

(۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵

۳۸۹- در آرایش الکترون - نقطه‌ای اتم عنصر A که در دوره سوم جدول تناوبی جای دارد، شمار الکترون‌های تکی برابر با شمار جفت الکترون‌هاست. فرمول ترکیب

هیدروژن دار A و اکسید A به کدام صورت می‌تواند باشد؟

(۱) AO, HA (۲) AO_3 , H_2A (۳) AO_2 , HA (۴) AO , H_2A

۳۹۰- اتم عنصر X دارای ۲۲ الکترون با عدد کوانتومی $l=1$ است. چه تعداد از عبارات‌های زیر در ارتباط با عنصر X درست است؟

شمار الکترون‌های با عدد کوانتومی $l=2$ آن، دو برابر شمار الکترون‌های با عدد کوانتومی $l=0$ است.

هر مولکول از ترکیب هیدروژن دار عنصر X شامل ۳ اتم است.

عنصر X با عنصر Z هم‌گروه است.

شمار الکترون‌های تکی در آرایش الکترون - نقطه‌ای اتم X با اتم عنصر A که در دوره سوم و گروه دوم جدول جای دارد برابر است.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۰ دقیقه

آزمونک ۱

۱۵ تست

سلام مجدد، خسته نباشی! تا الان خیلی تست آموزشی حل کردی و اگر با حوصله درسنامه‌ها و پاسخ تشریحی‌ها رو هم خونده باشی، میشه گفت روی تمامی مباحث خیلی خوب و مشتتی مسلط شدی. ولی خبر مهم اینه که تست‌های چند سال اخیر کنکور کم‌تر به یه مبحث خاص می‌پردازن و بیشتر، از چند تا مبحث که ممکنه توی یه فصل باشن یا حتی ترکیبی بین فصل‌های مختلف کتاب باشن، طرح میشن. خبر خوب اینه که ما هم به عنوان پادزهر! تست‌های بعدی رو برات آماده کردیم. ایده طرح این تست‌ها، از هر سوراخ سمیه‌ای توی فصل تا نکته‌های ترکیبی بین فصل‌های مختلف بوده که مثل همیشه حل کنین و لذت ببرین ولی اسراف نکنین! فقط موقع حل کردنشون افکار پخش و پلا نشه! از پس که پخش و پلا و ترکیبی هستن این تست‌ها

۳۹۱- کدام یک از مطالب زیر، درباره عنصر تکنسیم، درست است؟

(۱) شناخته‌شده‌ترین عنصر پرتوزایی است که در واکنشگاه (راکتور) هسته‌ای ساخته شد.

(۲) یون تکنسیم اندازه مشابهی با یون یدید دارد و غده تیروئید هنگام جذب یدید، این یون را نیز جذب می‌کند.

(۳) همه تکنسیم موجود در جهان، باید به‌طور مصنوعی و از واکنش‌های هسته‌ای ساخته شود.

(۴) نیم‌عمر کوتاهی دارد و نمی‌توان مقادیر زیادی از آن را تولید کرد.

۳۹۲- با توجه به نمودارهای زیر، چه تعداد از عبارات‌های داده‌شده، نادرست است؟

(آ) سیاره (۲) نسبت به سیاره (۱)، دمای کم‌تر و شعاع یا حجم بیشتری دارد.

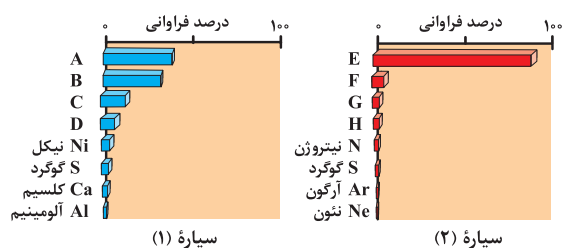
(ب) سیاره (۱) نسبت به سیاره (۲) چگالی کم‌تری دارد.

(پ) نمادهای B و G نشان‌دهنده یک عنصر هستند.

(ت) چهار عنصر فراوان سیاره (۲) در دمای اتاق، به حالت گاز هستند.

(ث) عنصرهای C و D در یک دوره از جدول تناوبی قرار دارند.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴



۳۹۳- دو اتم ^{12}C و ^{14}C در چه تعداد از ویژگی‌های زیر مشترک هستند؟

نقطه جوش

شمار الکترون‌ها

واکنش پذیری

نیم‌عمر

جایگاه در جدول دوره‌ای

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

- ۳۹۴- در صورتی که حجم ۴ اتم مس در بلور این فلز برابر $4/7 \times 10^{-23} \text{ cm}^3$ و چگالی بلور مس برابر $8/93 \text{ g.cm}^{-3}$ باشد، جرم مولی مس، به تقریب، چند گرم بر مول است؟
- (۱) $62/3$ (۲) $63/2$ (۳) $63/5$ (۴) $65/3$

+ اگه شبه فلزها روبلدی یا فصل اول یازدهم رو خوندی، می تونی ۲ تست بعدی رو حل کنی وگرنه بای بای!

- ۳۹۵- عنصر A نخستین شبه فلز گروه چهاردهم جدول دوره ای و عنصر X نخستین گاز نجیبی است که قاعده هشت تایی را رعایت می کند. اگر شمار پروتون ها و نوترون های اتم هر کدام از عنصرهای A و X برابر باشد، مجموع جرم الکترون ها در اتم A به جرم اتم X به تقریب کدام است؟
- (۱) 7×10^{-4} (۲) $3/5 \times 10^{-4}$ (۳) $1/5 \times 10^{-3}$ (۴) 3×10^{-3}

- ۳۹۶- چه تعداد از عبارت های زیر در ارتباط با تیتانیوم و ژرمانیم درست است؟ ($_{22}\text{Ti}$, $_{32}\text{Ge}$)

+ شمار الکترون های ظرفیتی اتم آن ها با هم برابر است.

+ تیتانیوم یک عنصر از دسته d و ژرمانیم یک عنصر از دسته p است.

+ در آرایش الکترونی اتم های تیتانیوم و ژرمانیم به ترتیب یک و دو زیر لایه با $n + l = 5$ از الکترون اشغال شده اند.

+ تشابه خواص فیزیکی ژرمانیم و تیتانیوم در مقایسه با تشابه خواص شیمیایی آن ها بیشتر است.

- (۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

- ۳۹۷- چه تعداد از عبارت های زیر، درست است؟

(آ) سیاره مشتری در مقایسه با زمین، دارای دمای پایین تر و چگالی کمتری است.

(ب) الکترون های موجود در یک لایه الکترونی نمی توانند در لایه های الکترونی دیگر حضور داشته باشند.

(پ) مجموع n و l تمامی الکترون های ظرفیتی عنصر سی و سوم جدول تناوبی، عددی یکسان است.

(ت) در جدول تناوبی نسبت شمار عنصرهای دسته p به عنصرهای دسته d برابر ۹/۰ است.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

- ۳۹۸- چه تعداد از عبارت های زیر، نادرست است؟

(آ) هر خانه از جدول تناوبی حاوی اطلاعاتی مانند نام و نماد شیمیایی عنصر، عدد اتمی و عدد جرمی آن است.

(ب) با توجه به شکل مقابل، می توان جرم اتمی میانگین منیزیم را حساب کرد.

(پ) منظور از رادیوایزوتوپ، همان ایزوتوپ های ساختگی یک عنصر است.

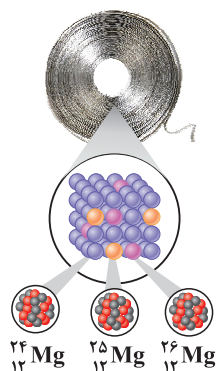
(ت) آرایش الکترونی اتم های هر یک از عناصر جدول طبق قاعده آفبا و روش طیف سنجی پیشرفته، یکسان است.

(۱) ۱

(۲) ۲

(۳) ۳

(۴) ۴



- ۳۹۹- آرایش الکترونی اتم دو عنصر مختلف A و D به $4s^1$ ختم می شود. چه تعداد از عبارت های زیر، در مورد آن ها درست است؟

(آ) در یک دوره از جدول تناوبی قرار دارند.

(ب) حداقل یکی از این دو عنصر جزو عناصر دسته d است.

(پ) تفاوت عدد اتمی آن ها حداقل برابر ۵ و حداکثر برابر ۱۰ است.

- (۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

- ۴۰۰- کدام عبارت زیر، نادرست است؟ ($N = 14$, $H = 1$, $O = 16$; g.mol^{-1})

(۱) در هر دو سیاره زمین و مشتری، مجموع فراوانی های دو عنصر نخست سازنده آن ها، بیشتر از ۵۰٪ است.

(۲) تفاوت شمار عنصرهای موجود در تناوب های پنجم و ششم جدول، بیشتر از هر دو تناوب متوالی است.

(۳) اگر شمار الکترون های یک یون تک اتمی برابر ۱۰ باشد، ۶ عنصر مختلف را می توان به آن نسبت داد.

(۴) شمار اتم های موجود در 144 g آب، $3/5$ برابر شمار اتم های هیدروژن موجود در 34 g آمونیاک است.

- ۴۰۱- اگر جرم الکترون برابر 9×10^{-28} گرم باشد، جرم تقریبی یک مولکول H_2O برابر چند گرم خواهد بود؟ (عدد جرمی اکسیژن برابر ۱۶ است، جرم نوترون و پروتون را یکسان و 1840 برابر جرم الکترون در نظر بگیرید.)

- (۱) $2/98 \times 10^{-23}$ (۲) $3/31 \times 10^{-23}$ (۳) $2/98 \times 10^{-24}$ (۴) $3/31 \times 10^{-24}$

- ۴۰۲- $2/34$ گرم نمک خوراکی در مجموع دارای چند الکترون و پروتون است؟ (جرم مولی $_{11}\text{Na}$ و $_{17}\text{Cl}$ را به ترتیب برابر ۲۳ و $35/5$ گرم بر مول در نظر بگیرید.)

- (۱) $1/35 \times 10^{24}$ (۲) $1/35 \times 10^{23}$ (۳) $6/75 \times 10^{24}$ (۴) $6/75 \times 10^{23}$

۴۰۳- چه تعداد از مطالب زیر، در مورد عنصر تکنسیم، نادرست است؟

- (آ) مقادیر ناچیزی از تکنسیم موجود در جهان از معادن و بقیه به‌طور مصنوعی و با استفاده از واکنش‌های هسته‌ای به‌دست می‌آید.
(ب) جزو ۲۴ عنصر ساختگی است که دانشمندان آن را از واکنش‌های هسته‌ای تولید کرده‌اند.
(پ) یکی از کاربردهای رادیوایزوتوپ ^{99}Tc ، تخمین سن اشیای قدیمی و عتیقه‌هاست.
(ت) غده تیروئید هنگام جذب یون یدید، یون حاوی تکنسیم را نیز به هر میزان جذب می‌کند.

(۱) ۱ (۲) ۴ (۳) ۲ (۴) ۳

۴۰۴- در یک نمونه طبیعی از عنصر X ، سه ایزوتوپ aX ، bX و cX وجود دارد. اگر به‌ازای هر ایزوتوپ aX ، ۳ ایزوتوپ bX و به‌ازای هر ایزوتوپ bX ، ۲ ایزوتوپ cX وجود داشته باشد، اختلاف درصد فراوانی ایزوتوپ‌های aX و cX چقدر است؟

(۱) ۱۰٪ (۲) ۲۰٪ (۳) ۴۰٪ (۴) ۵۰٪

۴۰۵- اگر در یون تک‌اتمی $^{75}\text{M}^{3+}$ ، تفاوت شمار نوترون‌ها و الکترون‌ها برابر ۱۲ باشد، عدد اتمی عنصر M برابر است و در تناوب و گروه (ریاضی خارج ۸۹)

جدول تناوبی جای دارد.

(۱) ۳۳ - چهارم - ۱۵
(۲) ۳۳ - چهارم - ۱۴
(۳) ۳۵ - پنجم - ۱۵
(۴) ۳۵ - پنجم - ۱۴

۲۰ دقیقه

آزمونک ۲

۱۵ تست

۴۰۶- چند الکترون در اثر مالش باید از سطح یک کره پلاستیکی جدا شود تا تغییر وزن آن با یک ترازوی با حساسیت ۰/۱ میلی‌گرم، قابل اندازه‌گیری باشد و این تعداد الکترون به‌تقریب چند کولن بار الکتریکی دارد؟ (جرم الکترون 9.1×10^{-31} g و بار الکتریکی آن 1.6×10^{-19} C است.) (ریاضی داخل ۹۵)

(۱) 1.78×10^3 ، 3.01×10^{22}
(۲) 1.66×10^4 ، 1.11×10^{23}
(۳) 1.648×10^3 ، 3.01×10^{22}
(۴) 1.78×10^4 ، 1.11×10^{23}

۴۰۷- چه تعداد از مطالب زیر در مورد عنصری با عدد اتمی ۹۲، نادرست است؟

- (آ) در دوره هفتم جدول قرار دارد.
(ب) در گروه ششم جدول قرار دارد.

(پ) شناخته‌شده‌ترین فلز پرتوزایی است که تمام ایزوتوپ‌های آن، به‌عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به‌کار می‌رود.
(ت) زیرلایه $5f$ در اتم آن در حال پر شدن است.

(۱) صفر (۲) ۱ (۳) ۲ (۴) ۳

۴۰۸- با توجه به عدد اتمی عنصرهای ^{11}A ، ^{29}D ، ^8X و ^{17}Y ، فرمول چه تعداد از ترکیب‌های یونی زیر، درست است؟ (+ فصل دوم)

(آ) DX (ب) AY (پ) DY (ت) A_pX
(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۴۰۹- در نمونه‌ای از NH_4HCO_3 که شامل $1/2$ مول یون است، چند گرم هیدروژن وجود دارد؟ ($H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$)

(۱) ۳ (۲) ۶ (۳) ۲ (۴) ۴

۴۱۰- چه تعداد از عبارت‌های زیر، درست است؟

- (آ) عنصر تیتانیوم (^{22}Ti) در دوره چهارم و گروه چهارم جدول قرار دارد و در زیرلایه d آن چهار الکترون وجود دارد.
(ب) مطابق قاعده آفبا ترتیب پر شدن زیرلایه‌های $6p$ ، $6d$ ، $5f$ ، $7s$ به‌صورت $6d \rightarrow 5f \rightarrow 7s \rightarrow 6p$ درست است.
(پ) به توزیع ویژه الکترون‌های اتم یک عنصر در لایه‌ها و زیرلایه‌های آن، آرایش الکترونی اتم می‌گویند.
(ت) امروزه به کمک روش‌های طیف‌سنجی معمولی، می‌توان آرایش الکترونی اتم‌هایی را که از قاعده آفبا پیروی نمی‌کنند، با دقت تعیین کرد.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۴۱۱- در اتم کدام عنصر (به‌ترتیب از راست به چپ)، شمار الکترون‌های زیر لایه‌های $3d$ و $3p$ برابر و در اتم کدام عنصر، شمار الکترون‌های زیر لایه $3d$ با شمار الکترون‌های زیر لایه $4s$ برابر است؟ (ریاضی خارج ۹۵)

(۱) ^{26}Fe و ^{22}Ti (۲) ^{26}Fe و ^{24}Cr (۳) ^{24}Cr و ^{25}Mn (۴) ^{24}Cr و ^{22}Ti

۴۱۲- در آرایش الکترونی اتم عنصر A که در دوره چهارم جدول جای دارد، مجموع عددهای کوانتومی اصلی و فرعی هر کدام از الکترون‌های آخرین زیرلایه برابر ۵ است.

کدام نتیجه‌گیری زیر در مورد این عنصر، درست است؟

(۱) عنصر A می‌تواند به هرکدام از دسته‌های d و p جدول تعلق داشته باشد.

(۲) اتم عنصر A حداقل دارای سه الکترون ظرفیتی است.

(۳) مجموع عددهای کوانتومی اصلی و فرعی بیش از نیمی از الکترون‌های اتم عنصر A برابر یکی از دو عدد ۳ یا ۴ است.

(۴) اگر عنصر A در طبیعت به شکل مولکول‌های دو اتمی یافت شود، مجموع عددهای کوانتومی اصلی و فرعی همه الکترون‌های ظرفیتی آن برابر با عدد اتمی آن است.

۴۱۳- کدام عبارت زیر، درست است؟

(۱) اگر یون‌های A^{2+} و B^{3-} هم‌الکترون باشند و مجموع شمار پروتون‌های آن‌ها برابر ۳۵ باشد، A و B هم‌دوره‌اند.

(۲) هر عنصری که در آخرین زیرلایه خود یک الکترون دارد، جزو یکی از دو دسته s یا d است.

(۳) عنصری که اتم آن ۱۲ الکترون با عدد کوانتومی $n = 3$ دارد، جزو عناصر دسته d است و در دوره چهارم جدول جای دارد.

(۴) عنصری که عدد اتمی آن، نصف شمار عنصرهای جدول است، جزو عناصر دسته f طبقه‌بندی می‌شود.

۴۱۴- چه تعداد از موارد زیر، جمله داده‌شده را به درستی کامل می‌کنند؟

«سه زیرلایه وجود دارد که مجموع $n + l$ آن‌ها برابر است و آن‌ها در اتم عنصرهای دوره جدول تناوبی پر می‌شوند.»

آ) ۵، ۳۳/۳، پنجم	ب) ۶، ۶۶/۷، پنجم	پ) ۷، ۶۶/۷، ششم	ت) ۸، ۱۰۰٪، هفتم
۱ (۱)	۲ (۲)	۳ (۳)	۴ (۴)

۴۱۵- چه تعداد از عبارت‌های زیر، درست است؟

آ) الکترونی با عددهای کوانتومی $l = 3$ و $n = 4$ در گاز نجیب دوره ششم و فلزهای دسته d دوره پنجم وجود دارد.

ب) سیاره مشتری در مقایسه با زمین، بزرگ‌تر بوده و فاصله آن از خورشید نیز بیشتر است.

پ) توده‌های سرطانی، یاختمه‌هایی هستند که رشد غیرعادی و گندی دارند.

ت) ایزوتوپی از هیدروژن که شمار نوترون‌های آن با شمار نوترون‌های پایدارترین ایزوتوپ لیتیم برابر است، در مقایسه با ${}^4\text{H}$ ناپایدارتر است.

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

۴۱۶- با توجه به آرایش الکترونی گونه‌های زیر، کدام گزینه، نادرست است؟

$G^-: [\text{Ar}]$	$E: [\text{He}] 2s^2 2p^4$	$D^{2+}: [\text{Ar}] 3d^9$	$A: [\text{Ne}] 3s^1$
--------------------	----------------------------	----------------------------	-----------------------

(۱) نور زرد لامپ‌هایی که شب‌هنگام بزرگراه‌ها را روشن می‌سازد، به دلیل وجود بخار اتم A در آن‌هاست.

(۲) ترکیب حاصل از یون‌های D^{2+} و G^- ، رنگ آبی شعله را به سبزی می‌گراید.

(۳) عنصر E فراوان‌ترین نافلز موجود در سیاره زمین است.

(۴) A و G در یک دوره از جدول و A و D در یک گروه از جدول جای دارند.

۴۱۷- چه تعداد از عبارت‌های زیر، درست است؟

آ) فراوان‌ترین عنصرهای موجود در پوسته زمین به ترتیب آهن، اکسیژن و سیلیسیم است.

ب) در میان فراوان‌ترین عنصرهای سازنده هر کدام از سیاره‌های زمین و مشتری، رتبه ششم متعلق به گوگرد است.

پ) در میان هشت عنصر اول سازنده زمین، تنها دو عنصر در یک گروه از جدول تناوبی قرار دارند.

ت) در میان هشت عنصر اول سازنده مشتری، تنها سه عنصر وجود دارد که متعلق به یک گروه از جدول تناوبی هستند.

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

۴۱۸- چه تعداد از عبارت‌های زیر در مورد سه عنصر ${}_{15}\text{P}$ ، ${}_{13}\text{Al}$ و ${}_{9}\text{F}$ درست است؟

آ) هر سه عنصر جزو عنصرهای دسته p هستند.

ب) ترتیب شمار الکترون‌های ظرفیتی آن‌ها به صورت $\text{Al} < \text{P} < \text{F}$ است.

پ) ترتیب شمار زیرلایه‌های اشغال‌شده از الکترون آن‌ها به صورت $\text{F} < \text{Al} = \text{P}$ است.

ت) یکی از آن‌ها تمایل به از دست دادن الکترون و دو عنصر دیگر تمایل به گرفتن الکترون دارند.

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

قسمت ۱

(صفحه ۱ تا ۹ کتاب درسی)



پیدایش عنصرها

بسته ۱

سلا ۳ و صد سلا ۱۱ به گل‌های تو فونه! از امروز تا دم‌کنکورت قراره با شیمی کلی خاطره‌سازی فوب کنی، چون کتاب مارو انتقاب کردی 😊 حالا آگه آماده باشی، میریم سراغ یه پند تا مورد فغظی و کم اهمیت تا هم مؤلفای کتاب درسی راشی باشن و هم سریعتر برسیم به فود شیمی! پرو که رفتیم 😊

۱ انسان از قدیم تا به حال، به دنبال کشف رازهای هستی و شناخت بیشتر و بهتر جهان هستی بوده است. برای مثال شواهد تاریخی که از سنگ‌نبشته‌ها (همون سنگ‌نوشته‌ها!) و نقاشی‌های دیوار غارها به‌دست آمده است، نشان می‌دهد که انسان اولیه با نگاه به آسمان و مشاهدهٔ ستارگان در پی فهم نظام و قانون‌مندی در آسمان بوده است.

۲ انسان همواره با سه پرسش مهم «هستی چگونه پدید آمده است؟»، «جهان کنونی چگونه شکل گرفته است؟» و «پدیده‌های طبیعی چرا و چگونه رخ می‌دهند؟» روبه‌رو بوده است. در پاسخ به پرسش اول، هیچ پوره! نمی‌شه روی علم تجربی حساب باز کرد و آدمی تنها با مراجعه به چارچوب اعتقادی خود و ... می‌تواند به پاسخی جامع دست یابد. ولی فداروشکر! علم تجربی در پاسخ دادن به پرسش‌های دوم و سوم تلاش‌های گسترده‌ای انجام داده، که این تلاش‌ها سبب افزایش دانش ما دربارهٔ جهان مادی شده است. شیمی‌دان‌های بزرگوار! هم با مطالعهٔ خواص و رفتار ماده، هم چنین برهم کنش نور با ماده در این راستا سهم بسزایی داشته‌اند.

دروغ‌پرا؟ قبلی‌ها (مثل طراح‌های کنکورهای آزمایشی) عاشق دام‌گذاری و گاهی مین‌گذاری! در پای پای کتاب درسی هستن، در راستای فغظی کردن این دام‌ها و مین‌ها! جمع‌بندی زیر رو بفونید.

«هستی چگونه پدید آمده است؟» — پاسخ به این پرسش در قلمرو علم تجربی نمی‌گنجد.

جمع‌بندی سه پرسش بنیادی «جهان کنونی چگونه شکل گرفته است؟»
«پدیده‌های طبیعی چرا و چگونه رخ می‌دهند؟» — پاسخ به این دو پرسش، در قلمرو علم تجربی است.

۳ امروزه ما در مورد کیهان و منشأ آن اطلاعاتی داریم که اجداد ما حتی نمی‌توانستند آن‌ها را تصور کنند، با این حال تلاش دانشمندان برای شناخت کیهان، هم‌چنان ادامه دارد. نمونه‌ای از آن، فرستادن دو فضاپیما به نام **وویجر ۱** و **۲** در سال ۱۹۷۷ میلادی (۱۳۵۶ خورشیدی) به فضا برای شناخت بیشتر منظومهٔ شمسی (سامانهٔ خورشیدی) است. در مورد این دو فضاپیما، به دو نکتهٔ زیر توجه کنید:

✦ این دو فضاپیما مأموریت داشتند با گذر از کنار سیاره‌های مشتری، زحل، اورانوس و نپتون، شناسنامهٔ فیزیکی و شیمیایی آن‌ها را تهیه کنند و به زمین بفرستند.

✦ شناسنامه‌های ارسالی می‌تواند حاوی اطلاعاتی مانند نوع عنصرهای سازنده، ترکیب‌های شیمیایی در اتمسفر آن‌ها و ترکیب درصد این مواد باشد.



فضاپیما وویجر ۱

تذکر شکل مقابل، عکس کرهٔ زمین را از فاصلهٔ تقریبی ۷ میلیارد کیلومتری نمایش می‌دهد. این تصویر، آخرین تصویری است که **وویجر ۱** پیش از خروج از سامانهٔ خورشیدی از زادگاه خود گرفت. هه غم‌انگیز، لطفاً یه دقیقه سکوت کنین!

گذر از کنار سیاره‌های مشتری، زحل، اورانوس و نپتون

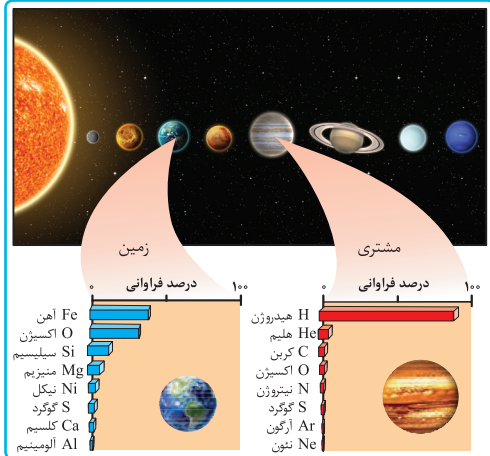
جمع‌بندی مأموریت وویجر ۱ و ۲

نوع عنصرهای سازندهٔ آن‌ها
ترکیب‌های شیمیایی در اتمسفر آن‌ها
ترکیب درصد مواد در اتمسفر آن‌ها

تهیه و ارسال شناسنامهٔ فیزیکی و شیمیایی سیاره‌های مورد نظر

سیاره‌های مشتری و زمین

شیمی‌دان‌ها روز و شب در تلاشند تا به پرسش «عنصرها چگونه پدید آمدند؟» پاسخ دهند. یکی از روش‌های پاسخ‌گویی به این سؤال، مطالعه کیهان به ویژه سامانه خورشیدی است. برای نمونه، با بررسی نوع و مقدار عنصرهای سازنده برخی سیاره‌های سامانه خورشیدی و مقایسه آن با عنصرهای سازنده خورشید، می‌توان به درک بهتری از «چگونگی تشکیل عنصرها» دست یافت.



شکل مقابل عنصرهای سازنده دو سیاره مشتری و زمین را با هم مقایسه می‌کند. تا آخر برنامه! همراهمون باشین تا نکته‌های پور واپور این شکل رو براتون بگیم! پس Let's go!

- نکته** اولین نکته که خیلی هم تابلوئه! اینه که سیاره مشتری نسبت به سیاره زمین از خورشید دورتر است. به‌طور کلی، هر چه سیاره‌ای به خورشید نزدیک‌تر باشد، دمای سطح آن بیشتر خواهد بود. با توجه به فاصله زمین و مشتری تا خورشید می‌توان گفت که دمای سطح سیاره مشتری نسبت به سیاره زمین، کم‌تر است.
- نکته** سیاره مشتری، بزرگ‌ترین سیاره سامانه خورشیدی است! و قاعدتاً حجم بیشتری نسبت به زمین دارد. **حواسا اینجا!** با توجه به این‌که مشتری حجم بسیار بیشتری نسبت به زمین دارد، واضح و مبرهن است که شعاع یا قطر سیاره مشتری نیز نسبت به زمین بسیار بزرگ‌تر است.
- نکته** فراوان‌ترین عنصر موجود در زمین، آهن (Fe) و فراوان‌ترین عنصر موجود در مشتری، هیدروژن (H) است.

نکته در فصل دوم خواهید خواند که عنصر هیدروژن (H) فراوان‌ترین عنصر موجود در جهان هستی است. **آقا اجازه!** ببینید! ولی ما یارمونه که علوم نهم، اکسیژن رو فراوان‌ترین عنصر کره زمین معرفی کرده بود و الانم آهن رو!! قشیه هیه؟

پاسخ سؤال خیلی فوبیه، آفرین! در علوم نهم خواندید که اکسیژن فراوان‌ترین عنصر موجود در پوسته زمین است، در حالی‌که شکل بالا، فراوانی عنصرها را در کل کره زمین نشان می‌دهد. در این صورت آهن فراوان‌تر از اکسیژن است.

نکته مقایسه فراوانی عنصرها در دو سیاره زمین و مشتری به‌صورت زیر است، توصیه ما اینه که هر هشتاشو خوب یاد بگیرید!

فراوانی عنصرها در زمین: $Fe > O > Si > Mg > Ni > S > Ca > Al$

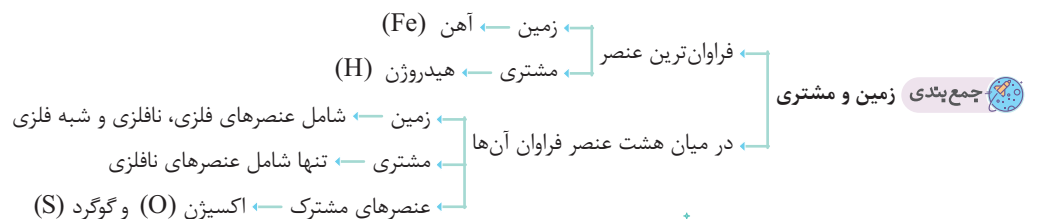
فراوانی عنصرها در مشتری: $H > He > C > O > N > S > Ar > Ne$

نکته درصد فراوانی هر کدام از عنصرهای سازنده زمین، کم‌تر از ۵۰٪ است، در حالی‌که درصد فراوانی فراوان‌ترین عنصر سازنده مشتری (یعنی هیدروژن) حدود ۹۰٪ می‌باشد. در میان هشت عنصر فراوان سازنده سیاره‌های زمین و مشتری، دو عنصر اکسیژن (O) و گوگرد (S) جزو عنصرهای مشترک هستند. اکسیژن، دومین عنصر فراوان سیاره زمین و چهارمین عنصر فراوان سیاره مشتری است. در عوض، گوگرد در هر دو سیاره رتبه ششم رو از آن فود کرده است!

نکته درصد فراوانی عناصر مشترک دو سیاره زمین و مشتری، یعنی اکسیژن و گوگرد، در زمین بیشتر است.

نکته زمین بیشتر از جنس سنگ است و جزو سیاره‌های سنگی محسوب می‌شود، در حالی‌که مشتری بیشتر از جنس گاز است و یک سیاره گازی به حساب می‌آید.

نکته چگالی سیاره مشتری از چگالی سیاره زمین کم‌تر است، زیرا مشتری بیشتر از جنس گاز ولی زمین بیشتر از جنس سنگ است.



چگونگی پیدایش عنصرها

در بحث قبل، با مهم‌ترین عنصرهای سازنده دو سیاره مشتری و زمین آشنا شدید و دریافتید که نوع و میزان فراوانی عنصرها در این دو سیاره متفاوت است، در حالی‌که عنصرهای مشترکی در این دو سیاره نیز وجود دارد. یافته‌هایی از این دست نشان می‌دهد که عنصرها به‌صورت ناهمگون در جهان هستی توزیع شده‌اند.

در ادامه سعی می‌کنیم با پند تیکه کردن ماهرای Big Bang و پیدایش عنصرها، این مبهم را به‌صورت فول آپشن! بهتون یاد بدهم.

۱ برخی از دانشمندان بر این باورند که سرآغاز کیهان با انفجاری مهیب (مهبانگ) همراه بوده که طی آن انرژی عظیمی آزاد شده است. با این انفجار، ذره‌های زیراتمی مانند الکترون، نوترون و پروتون به وجود آمدند.

پدید آمدن ذره‌های زیراتمی (مانند الکترون، نوترون و پروتون) از آزاد شدن انرژی عظیم انفجار مهیب (مهبانگ یا Big Bang)



این تصویر مربوط به یکی از سحابی‌هاست.

۲ پس از مدت زمانی کوتاه و با انجام واکنش‌های هسته‌ای میان ذره‌های زیراتمی به وجود آمده، ابتدا عنصر هیدروژن و سپس عنصر هلیوم تشکیل شدند.

پیدایش هلیوم، واکنش هسته‌ای^۱، پیدایش هیدروژن، انجام واکنش‌های هسته‌ای میان ذره‌های زیراتمی

۳ با گذشت زمان و کاهش دما، گازهای هیدروژن و هلیوم تولیدشده، متراکم شد و مجموعه‌های گازی به نام سحابی ایجاد کرد. بعدها این سحابی‌ها سبب پیدایش ستاره‌ها و کهکشان‌ها شد.

پیدایش ستاره‌ها و کهکشان‌ها → پیدایش سحابی‌ها → کاهش دما و متراکم شدن گازهای هیدروژن و هلیوم

۴ درون ستاره‌ها همانند خورشید، در دماهای بسیار بالا و ویژه، واکنش‌های هسته‌ای رخ می‌دهد. در این واکنش‌ها، ابتدا عنصرهای سبک مانند لیتیم و کربن پدید آمده و با انجام مجدد واکنش‌های هسته‌ای، از این عنصرهای سبک، عنصرهای سنگین‌تر مانند آهن و طلا به وجود می‌آید.

عنصرهای سنگین‌تر (مانند آهن، طلا و ...) → انجام مجدد واکنش‌های هسته‌ای → عنصرهای سبک (مانند لیتیم، کربن و ...)

نکته ✨ ستاره‌ها متولد می‌شوند، رشد می‌کنند و زمانی می‌میرند (به غم انگیز!) مرگ ستاره اغلب با یک انفجار بزرگ همراه است که سبب می‌شود عنصرهای تشکیل‌شده در آن در فضا پراکنده شود. به همین دلیل باید ستارگان را کارخانه تولید عنصرها دانست.

عنصرهای سنگین‌تر (مانند آهن، طلا و ...) → عنصرهای سبک (مانند لیتیم، کربن و ...) → هلیوم → هیدروژن

۵ خورشید نزدیک‌ترین ستاره به زمین است که دمای بسیار بالایی دارد. انرژی گرمایی و نور خیره‌کننده خورشید به دلیل تبدیل هیدروژن به هلیوم در واکنش‌های هسته‌ای است، واکنش‌هایی که در آن‌ها انرژی هنگفتی آزاد می‌شود. انرژی آزادشده در واکنش‌های هسته‌ای آن قدر زیاد است که می‌تواند صدها میلیون تن فولاد را ذوب کند.

آقا اجازه! به سوال داشتم! بین واکنش‌های شیمیایی که ما می‌شناسیم و واکنش‌های هسته‌ای چه تفاوت‌هایی وجود دارد؟

پاسخ ✨ واکنش‌های هسته‌ای و شیمیایی با این‌که هر دو تا شون اسم واکنش رو یک می‌کشن! ولی چند تا تفاوت اساسی با هم دارند که به دو مورد آن اشاره می‌کنیم:

تفاوت اول: طبق قانون پایستگی جرم (نترسین! توی فصل دوم باهاش آشنا می‌شین) در واکنش‌های شیمیایی، اتم‌ها نه به وجود می‌آیند و نه از بین می‌روند، ولی فب! در واکنش‌های هسته‌ای، به دلیل آن‌که در هسته اتم تغییراتی صورت می‌گیرد، به طور کلی اتم جدیدی پدید می‌آید.

تفاوت دوم: باز هم! مطابق قانون پایستگی جرم، در یک واکنش شیمیایی، مجموع جرم واکنش‌دهنده‌ها با مجموع جرم فراورده‌ها برابر است. به عبارت دیگر، در یک واکنش شیمیایی، جرمی از بین نمی‌رود، در حالی‌که در واکنش‌های هسته‌ای، مقداری از جرم مواد به انرژی تبدیل می‌شود و هسته‌ها و در نتیجه اتم‌های جدیدی پدید می‌آید.

جمع پندی 🧠 واکنش‌های شیمیایی با تغییرات انرژی کمی همراه هستند و در نتیجه قانون پایستگی جرم در آن‌ها برقرار است. اما در واکنش‌های هسته‌ای، به دلیل آن‌که تغییرات انرژی بسیار زیاد می‌باشد، اصل بقای «جرم + انرژی» صادق است. به طوری که مجموع جرم مواد در دو طرف یک واکنش هسته‌ای، برابر نیست بلکه مجموع «جرم + انرژی» مواد در دو سمت این نوع واکنش‌ها برابر هستند.

بسته ۲ عدد اتمی و عدد جرمی

۱ منظور از ذره‌های زیراتمی، ذره‌های تشکیل‌دهنده یک اتم (الکترون، پروتون و نوترون) است. پروتون و نوترون در هسته اتم جای دارند که پروتون دارای بار الکتریکی مثبت (+) و نوترون فاقد بار الکتریکی می‌باشد. الکترون نیز در حال گردش به دور هسته است و بار الکتریکی منفی (-) دارد.

حواسا اینجا! ✨ الکترون، پروتون و نوترون را ذره‌های بنیادی نیز می‌نامند. پس هم بهوشون ذره‌های زیراتمی میشه گفت و هم بنیادی 😊

عدد اتمی (Z): تعداد پروتون‌های هسته یک اتم را عدد اتمی (Z) آن اتم می‌نامند. واضح و هنی تابلو! است در یک اتم خنثی تعداد پروتون‌ها و الکترون‌ها برابر می‌باشد. از این‌رو، عدد اتمی علاوه بر تعداد پروتون‌ها، تعداد الکترون‌های موجود در اتم خنثی را نیز مشخص می‌کند.

نکته ✨ تعداد پروتون‌های موجود در هسته اتم یک عنصر یا عدد اتمی آن، ماهیت عنصر را مشخص می‌کند و به نوعی شماره شناسنامه آن عنصر به شمار می‌رود. در واقع تعداد پروتون‌های هسته تمام اتم‌های یک عنصر، یکسان است.^۲

مثال 🏠 برای نمونه وقتی می‌گوییم عدد اتمی نئون ۱۰ است، به این معناست که هرگونه‌ای در جهان کاینات! که ۱۰ پروتون داشته باشد، بدون شک! نئون است. اما مثلاً نمی‌توان گفت هرگونه‌ای که ۱۰ الکترون دارد، حتماً نئون است؛ زیرا یون‌هایی وجود دارند که دارای ۱۰ الکترون باشند.

عدد جرمی (A): مجموع تعداد پروتون‌ها و نوترون‌های هسته یک اتم را عدد جرمی (A) آن اتم می‌نامند.

تعداد نوترون‌ها + تعداد پروتون‌ها = عدد جرمی

$$A = Z + N$$

آقا اجازه! ببینید! ولی الکترون مگه چه گناهی کرده که توی رابطه عدد جرمی اسمی ازش نیست؟

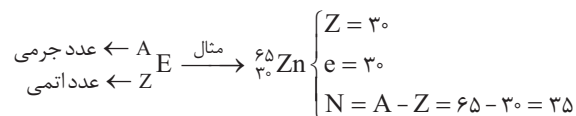
پاسخ ✨ با دوستای ناباب گشته 😊 ولی قارچ از شوفی، جرم الکترون نسبت به پروتون و نوترون بسیار ناچیز و در حدود $\frac{1}{1836}$ هر کدام از آن‌هاست. از این‌رو، اتمی حتی اگر ۱۰۰ الکترون هم داشته باشد، تأثیر قابل توجهی بر جرم اتم ندارد.

۱- پیدایش عنصر هلیوم از عنصر هیدروژن توسط واکنش‌های هم‌جوشی که نوعی واکنش هسته‌ای به شمار می‌رود، رخ می‌دهد.

۲- اندازه‌گیری‌ها نشان می‌دهد که همه اتم‌های یک عنصر، جرم یکسانی ندارند. تا همین‌جا کافیه! با مفهوم ایزوتوپ در بسته بعدی آشنا می‌شوید.

۲ همواره در هسته یک اتم، تعداد نوترون‌ها برابر یا بیش از تعداد پروتون‌ها است ($N \geq Z$). تنها استثنای این مورد، اتم هیدروژن (^1_1H) است که در هسته خود تنها یک پروتون دارد و نوترون نیست!

۳ برای نمایش هر اتم، از نماد ویژه‌ای استفاده می‌کنند که شامل دو عدد است. عددی که پایین و سمت چپ نماد اتم نوشته می‌شود، عدد اتمی و عددی که بالا و سمت چپ نوشته می‌شود، عدد جرمی است. به جز در اتم هیدروژن (^1_1H)، همواره عدد اتمی از عدد جرمی کوچک‌تر است.



۴ در تمامی یون‌ها (کاتیون و آنیون) رابطه ساده زیر میان تعداد پروتون‌ها و الکترون‌های آن برقرار است:

$$\text{بار} - \text{تعداد پروتون‌ها} = \text{تعداد الکترون‌ها}$$

مثال شمار الکترون‌ها در P^{3-}_{15} ، برابر $15 - (-3) = 18$ است.

فب! وقتشه که چندتا تمرین درست و حسابی حل کنین. منتظر پی هستین؟ شروع کنین دیگه!

وقت تمرین!

۱ جدول زیر را کامل کنید.

${}^{127}_{53}\text{I}^-$	${}^{209}_{83}\text{Bi}^{3+}$	${}^{76}_{33}\text{As}^{3-}$	${}^{121}_{50}\text{Sn}^{2+}$	${}^{26}_{12}\text{Mg}$	
					تعداد پروتون‌ها
					تعداد الکترون‌ها
					تعداد نوترون‌ها

پاسخ به عنوان اشنایی! آنیون ${}^{76}_{33}\text{As}^{3-}$ را بررسی می‌کنیم. عدد اتمی (Z) یا تعداد پروتون‌های آن برابر ۳۳ است. با استفاده از عدد جرمی آن (۷۶)، تعداد نوترون‌ها برابر $76 - 33 = 43$ می‌شود. تعداد الکترون‌ها هم از رابطه زیر محاسبه می‌شود:

$$36e = 33 - (-3) = 33 + 3 = 36 \quad \text{بار} - \text{تعداد پروتون‌ها} = \text{تعداد الکترون‌ها}$$

۲ در اتم ${}^{45}\text{X}$ تفاوت تعداد نوترون‌ها و پروتون‌ها برابر ۳ است. تعداد الکترون‌های یون X^{3+} کدام است؟

(۱) ۲۱ (۲) ۲۴ (۳) ۱۷ (۴) ۱۸

پاسخ یادت نرفته که در تمام اتم‌ها به جز ^1_1H ، تعداد نوترون‌ها برابر یا بیشتر از تعداد پروتون‌ها است ($N \geq Z$)، بنابراین تعداد نوترون‌های ${}^{45}\text{X}$ ، ۳ تا بیشتر از تعداد پروتون‌های آن است:

$$N - Z = 3$$

$$A = N + Z = 45$$

عدد جرمی عنصر ${}^{45}\text{X}$ به طرز تابلویی! برابر ۴۵ است:

و حالا یک دستگاه دو معادله - دو مجهول و پیدا کردن تعداد پروتون‌های عنصر X :

$$\begin{cases} N - Z = 3 \\ N + Z = 45 \end{cases} \Rightarrow N = 24, Z = 21$$

تعداد الکترون‌های یون X^{3+} از رابطه مقابل به دست می‌آید:

۳ کدام یون، تعداد الکترون‌های متفاوتی نسبت به سایر گزینه‌ها دارد؟

(۱) NH_4^+ (۲) OH^- (۳) NH_4^+ (۴) CH_3^+

پاسخ در یون‌های چنداتی (یونی که بیشتر از یک اتم دارد مانند OH^-) ابتدا مجموع تعداد الکترون‌های اتم‌ها را محاسبه و با رعایت موارد ایمنی! از رابطه زیر استفاده کنید:

$$\text{بار} - \text{مجموع تعداد الکترون‌های اتم‌ها} = \text{تعداد الکترون‌های یون چنداتی}$$

$$1) \text{NH}_4^+ \quad \begin{matrix} \text{تعداد الکترون‌های N} = 5 \\ \text{تعداد الکترون‌های H} = 1 \end{matrix} \quad \begin{matrix} \text{بار} = +1 \\ \text{تعداد الکترون‌های یون} = 10e \end{matrix}$$

$$2) \text{OH}^- \quad \begin{matrix} \text{تعداد الکترون‌های O} = 8 \\ \text{تعداد الکترون‌های H} = 1 \end{matrix} \quad \begin{matrix} \text{بار} = -1 \\ \text{تعداد الکترون‌های یون} = 10e \end{matrix}$$

$$3) \text{NH}_4^+ \quad \begin{matrix} \text{تعداد الکترون‌های N} = 5 \\ \text{تعداد الکترون‌های H} = 1 \end{matrix} \quad \begin{matrix} \text{بار} = +1 \\ \text{تعداد الکترون‌های یون} = 10e \end{matrix}$$

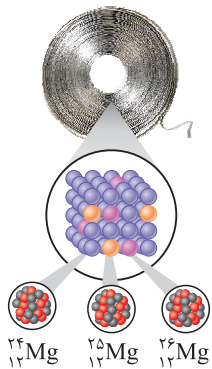
$$4) \text{CH}_3^+ \quad \begin{matrix} \text{تعداد الکترون‌های C} = 6 \\ \text{تعداد الکترون‌های H} = 1 \end{matrix} \quad \begin{matrix} \text{بار} = +1 \\ \text{تعداد الکترون‌های یون} = 8e \end{matrix}$$

بنابراین گزینه (۴) جواب تست است.

بسته ۳ ایزوتوپ یا هم مکان

۱ شیمی دان‌ها ماده‌ای را عنصر می‌نامند که از یک نوع اتم تشکیل شده باشد، برای نمونه منیزیم و هلیوم عنصر به شمار می‌روند، زیرا یک نمونه منیزیم حاوی اتم‌های منیزیم و یک نمونه هلیوم حاوی اتم‌های هلیوم است.

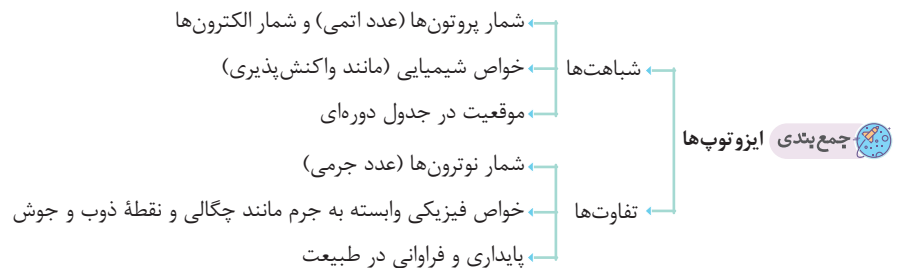
۲ به اتم‌های یک عنصر که عدد اتمی (Z) یکسان، ولی عدد جرمی (A) متفاوت دارند، ایزوتوپ یا هم مکان گفته می‌شود. برای مثال، بررسی یک نمونه منیزیم نشان می‌دهد که جرم همه اتم‌های منیزیم در این نمونه یکسان نیست، بلکه منیزیم دارای سه ایزوتوپ یا هم مکان است. جدول زیر تعداد ذره‌های زیراتمی هر یک از ایزوتوپ‌های منیزیم را نشان می‌دهد.



نماد ایزوتوپ	ویژگی	تعداد پروتون‌ها	تعداد الکترون‌ها	تعداد نوترون‌ها
$^{24}_{12}\text{Mg}$		۱۲	۱۲	۱۲
$^{25}_{12}\text{Mg}$		۱۲	۱۲	۱۳
$^{26}_{12}\text{Mg}$		۱۲	۱۲	۱۴

۳ با توجه به ایزوتوپ‌های منیزیم، معلومه که تفاوت ایزوتوپ‌ها در **تعداد نوترون‌ها** است. از آن‌جا که خواص شیمیایی اتم‌های یک عنصر به وسیله تعداد پروتون‌های موجود در آن مشخص می‌شود، در نتیجه ایزوتوپ‌های یک عنصر، خواص شیمیایی یکسانی دارند و تفاوت آن‌ها در برخی خواص فیزیکی وابسته به جرم مانند چگالی و دمای ذوب و جوش است. *مواست جمع باشه!* این تفاوت در ترکیب‌های شیمیایی آن‌ها نیز مشاهده می‌شود.

۴ مفهوم هم‌مکانی به این معناست که تمام ایزوتوپ‌های یک عنصر به دلیل داشتن تعداد پروتون‌های برابر، خواص شیمیایی یکسانی دارند و در نتیجه در یک مکان یا یک خانه از جدول دوره‌ای عناصر قرار می‌گیرند.



۵ اندازه‌گیری نشان می‌دهد که فراوانی ایزوتوپ‌ها در طبیعت یکسان نیست. برخی فراوان تر و برخی کمیاب‌ترند. برای مثال، از هر ۱۰۰ اتم لیتیم در یک نمونه طبیعی، ۹۴ اتم از نوع ^6Li و تنها ۶ اتم از نوع ^7Li است. به عبارت دیگر، حدود ۹۴٪ از اتم‌های لیتیم را ^6Li و حدود ۶٪ را اتم ^7Li تشکیل می‌دهد.

۶ از میان ایزوتوپ‌های یک عنصر، ایزوتوپی که درصد فراوانی بیشتری دارد، پایدارتر است.

نکته فراوانی و پایداری ایزوتوپ‌های منیزیم و لیتیم به صورت زیر است:

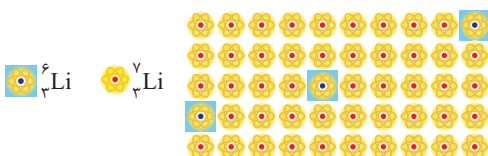
$$\text{فراوانی: } ^{24}\text{Mg} > ^{26}\text{Mg} > ^{25}\text{Mg} \quad \text{فراوانی: } ^6\text{Li} > ^7\text{Li}$$

$$\text{پایداری: } ^{24}\text{Mg} > ^{26}\text{Mg} > ^{25}\text{Mg} \quad \text{پایداری: } ^6\text{Li} > ^7\text{Li}$$

۷ درصد فراوانی ایزوتوپ فرضی A در یک نمونه از عنصر آن به صورت زیر محاسبه می‌شود:

$$\text{درصد فراوانی ایزوتوپ A} = \frac{\text{تعداد اتم‌های A}}{\text{تعداد کل اتم‌ها}} \times 100$$

مثال در یک نمونه ۵۰ تایی از اتم لیتیم، ۳ اتم ^6Li و ۴۷ اتم ^7Li وجود دارد. در نتیجه درصد فراوانی ایزوتوپ‌های آن به صورت زیر محاسبه می‌شود:



$$\text{درصد فراوانی } ^6\text{Li} = \frac{\text{تعداد اتم‌های } ^6\text{Li}}{\text{تعداد کل اتم‌ها}} \times 100 = \frac{3}{50} \times 100 = 6\%$$

$$\text{درصد فراوانی } ^7\text{Li} = \frac{\text{تعداد اتم‌های } ^7\text{Li}}{\text{تعداد کل اتم‌ها}} \times 100 = \frac{47}{50} \times 100 = 94\%$$

نکته مجموع درصد فراوانی‌های تمام ایزوتوپ‌های یک عنصر برابر ۱۰۰ است.

پاسخ‌های تشریحی

۱ بررسی همشون ۳

(۱) فضاپیماهای وویجر ۱ و ۲ مأموریت داشتند با عبور از کنار برخی سیاره‌ها، شناسنامه شیمیایی و فیزیکی آن‌ها را تهیه و ارسال کنند. این کار به فضای بین ستاره‌ای نداشتن! (۲) پاسخ به پرسش‌هایی مانند «جهان کنونی چگونه شکل گرفته است؟» یا «پدیده‌های طبیعی چرا و چگونه رخ می‌دهند؟» در قلمرو علم تجربی می‌گنجد. (۳) بنده خدا انسان اولیه پاره‌ای نداشته! مهبور پوره شب و روز به آسمون نگاه کنه!

(۴) ما هم قبول داریم علم تجربی تلاش‌های زیادی برای پاسخ دادن به پرسش‌ها کرده و این مسأله، باعث افزایش دانش ما درباره جهان مادی شده است اما علم تجربی پاسخی برای پرسش «هستی چگونه پدید آمده است؟» ندارد و این پرسش بسیار بزرگ و بنیادی است و آدمی تنها با مراجعه به چهارچوب اعتقادی خود می‌تواند به آن پاسخ دهد.

۲ بررسی غلط‌هاشون ۳

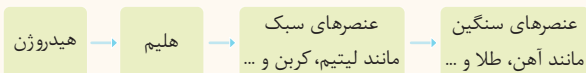
(۱) دو فضاپیمای وویجر مأموریت داشتند با گذر از کنار سیاره‌های مشتری، زحل، اورانوس و نپتون، شناسنامه فیزیکی و شیمیایی آن‌ها را تهیه کنند و بفرستند. با این توضیح و براساس تصویر صفحه (۳) کتاب درسی می‌توان فهمید که وویجرها در حال دور شدن از زمین و هم‌چنین خورشید هستند. (۲) سرآغاز کیهان با انفجار مهیب (مهبانگ) همراه است که طی آن نخست ذره‌های زیراتمی پدید می‌آیند. مرگ ستاره اغلب با یک انفجار بزرگ همراه است که سبب می‌شود عنصرهای تشکیل‌شده در آن در فضا پراکنده شود.

(۴) وویجرها مأموریت داشتند با گذر از کنار چهار سیاره معین به تهیه و ارسال اطلاعات بپردازند. نه این‌که پروند ساکن شن تو هر سیاره و به پای دور هم بززن! 😊 (۳) تصویر داده شده، توسط وویجر (۱)، از فاصله ۷ میلیارد کیلومتری پیش از خروج از سامانه خورشیدی گرفته شده است.

۴ بررسی غلط‌هاشون ۱

(پ) درصد فراوانی گوگرد در سیاره مشتری، کم‌تر از درصد فراوانی این عنصر در سیاره زمین است. (ت) درصد فراوانی نئون در سیاره مشتری، کم‌تر از درصد فراوانی آرگون در این سیاره است.

۵ شکل مقابل روند تشکیل عنصرها را نشان می‌دهد:



۶ تنها عبارت (پ) نادرست است. هر دو فضاپیمای وویجر ۱ و ۲ در سال ۱۹۷۷ میلادی سفر طولانی و تاریخی خود را شروع کردند. امیدواریم به قاطر شماره‌هاشون توی دام نیفتاده باشی!

۷ بررسی همشون ۳

(آ) نادرست - انرژی گرمایی و نور خیره‌کننده خورشید به دلیل تبدیل هیدروژن به هلیوم در واکنش‌های هسته‌ای است. (ب) درست - هیدروژن و هلیوم فراوان‌ترین عنصرهای سازنده مشتری هستند که تفاوت درصد فراوانی این دو عنصر بسیار بیشتر از تفاوت درصد فراوانی دو عنصر فراوان‌تر سازنده زمین یعنی آهن و اکسیژن، است. (پ) نادرست - گازهای هیدروژن و هلیوم تولیدشده پس از مهبانگ، با گذشت زمان و سرد شدن، متراکم شده و سحابی را ایجاد کرده‌اند. (ت) درست - بدون شرح!

۸ بررسی غلط‌هاشون ۳

(آ) برخی از دانشمندان بر این باورند که سرآغاز کیهان با انفجاری مهیب همراه بوده است. (پ) طی مهبانگ، انرژی عظیمی آزاد شده است.

۹ با تبدیل هیدروژن به هلیوم در واکنش‌های هسته‌ای، انرژی گرمایی و نور خیره‌کننده خورشید تأمین می‌شود.

۱۰ حواسا اینجا! انجام واکنش‌های هسته‌ای درون ستاره‌ها، با آزاد شدن انرژی زیادی همراه است.

۱۰ درصد فراوانی هیدروژن در سیاره مشتری خیلی بیش‌تر از ۵۰٪ است (حذف شکل «ت»).

فراوان‌ترین عنصرهای سازنده زمین به ترتیب عبارتند از Fe، Si، O، Mg (حذف شکل‌های «آ» و «ب»).

۱۱ پس از پیدایش عنصرهای هیدروژن و هلیوم، با گذشت زمان و کاهش دما، این گازهای تولیدشده، متراکم شده و مجموعه‌های گازی به نام سحابی را ایجاد کردند. بعدها این سحابی‌ها سبب پیدایش ستاره‌ها و کهکشان‌ها شدند.

۱۲ بررسی همشون ۲

(آ) فضاپیماهای وویجر ۱ و ۲ از کنار سیاره‌های مشتری، زحل، اورانوس و نپتون عبور کردند.

(ب) شناسنامه‌های ارسالی از طرف وویجر ۱ و ۲ حاوی اطلاعاتی مانند نوع عنصرهای سازنده، ترکیب‌های شیمیایی در اتمسفر آن‌ها و ترکیب درصد این مواد بود.

(پ) پاسخ به پرسش «هستی چگونه پدید آمده است» در قلمرو علم تجربی نمی‌گنجد.

بنابراین پاسخ نادرست (آ) و (پ) و پاسخ درست (ب) در گزینه (۲) آمده است.

۱۳ ۴ فراوان ترین عنصر موجود در مشتری، هیدروژن است که درصد فراوانی آن به مراتب بیشتر از ۵۰٪ است.

۱۴ ۱ بررسی همشون

آ) درست - نوع و میزان فراوانی عنصرها در دو سیاره مانند مشتری و زمین متفاوت است. این موضوع بیان می کند که عنصرها به صورت ناهمگون در جهان هستی توزیع شده اند.
ب) نادرست - در کل سیاره زمین (نه پوسته زمین)، عنصر آهن فراوان ترین عنصر است.

پ) نادرست - درصد فراوانی عنصرهای مشترک میان سیاره زمین و مشتری (یعنی گوگرد و اکسیژن) در سیاره زمین بیشتر است.

ت) نادرست - مرگ یک ستاره با انفجار مهیبی همراه است که سبب می شود عنصرهای تشکیل شده در آن در فضا پراکنده شود.

۱۵ ۱ تنها مورد (ت)، عبارت داده شده را به درستی کامل می کند.

بررسی غلطهاشون

آ) در سیاره مشتری، عنصر گوگرد پس از نیتروژن، بیشترین درصد فراوانی را دارد.

ب) در سیاره زمین، عنصر سیلیسیم پس از اکسیژن، بیشترین درصد فراوانی را دارد.

پ) در سیاره مشتری، عنصر اکسیژن پس از عنصر کربن (یعنی دقیقاً برعکس!)، بیشترین درصد فراوانی را دارد.

۱۶ ۳ بررسی همشون

آ) نادرست - برخی بر این باورند که سرآغاز کیهان با مهبانگ همراه بوده که طی آن انرژی عظیمی آزاد شده است.

ب) نادرست - پس از پدید آمدن ذره های زیراتمی، به ترتیب عنصرهای هیدروژن و هلیوم پا به عرصه جهان گذاشتند.

پ) درست - ستاره ها رشد می کنند و با استفاده از واکنش های هسته ای، عنصرهای سبک درون خود را به عنصرهای سنگین تر تبدیل می کنند.

ت) نادرست - مرگ ستاره ها با یک انفجار بزرگ همراه است که سبب می شود، عنصرهای تشکیل شده در آن در فضا پراکنده شود. در واقع پراکنده شدن عنصرهای تشکیل شده

در ستاره ها، پس از مرگ و انفجارشان، در فضا زخ می دهد (نه در تمام طول زندگی شان!)

۱۷ ۳ در سیاره مشتری عنصرهای فلزی یافت نمی شود. به این ترتیب نمی توان انتظار تشکیل ترکیب های دارای فلز مانند Al_2O_3 را داشت.

۱۸ ۲ بررسی همشون

آ) درست - فراوان ترین عنصر سیاره مشتری، هیدروژن است و دقیقاً نخستین عنصری است که پس از مهبانگ پا به عرصه جهان گذاشت.

ب) درست - ۵ عنصر H, He, C, O, N به ترتیب بیشترین فراوانی را در سیاره مشتری دارند و در بین آن ها، تنها C (کربن) به حالت جامد یافت می شود.

پ) نادرست - وویجرها مأموریت داشتند از کنار سیاره مشتری و سه سیاره دیگر (زحل، اورانوس، نپتون) گذر کنند.

ت) نادرست - ترتیب فراوانی گازهای نجیب موجود در سیاره مشتری به صورت ${}^4He < {}^{40}Ar < {}^{20}Ne$ است.

۱۹ ۴ برخی بر این باورند که سرآغاز کیهان با انفجاری مهیب (مهبانگ) همراه بوده که طی آن انرژی عظیمی آزاد شده است. در این شرایط پس از پدید آمدن ذره های

زیراتمی مانند الکترون، نوترون و پروتون، عنصرهای هیدروژن و هلیوم پا به عرصه جهان گذاشتند. با گذشت زمان و کاهش دما، گازهای هیدروژن و هلیوم تولید شده، متراکم

شده و مجموعه های گازی به نام سحابی ایجاد کرد. بعدها این سحابی ها سبب پیدایش ستاره ها و کهکشان ها شد. ستاره ها هم که می دونی، کارخانه درجه یک تولید عنصرها هستند.

۲۰ ۲ بررسی همشون

$$1) {}_{29}^{64}Cu^{2+} \begin{cases} Z=29 \\ e=29-2=27 \Rightarrow N-e=35-27=8 \\ N=64-29=35 \end{cases}$$

$$2) {}_{24}^{52}Cr^{3+} \begin{cases} Z=24 \\ e=24-3=21 \Rightarrow N-e=28-21=7 \\ N=52-24=28 \end{cases}$$

$$3) {}_{35}^{80}Br^{-} \begin{cases} Z=35 \\ e=35+1=36 \Rightarrow N-e=45-36=9 \\ N=80-35=45 \end{cases}$$

$$4) {}_{34}^{79}Se^{2-} \begin{cases} Z=34 \\ e=34+2=36 \Rightarrow N-e=45-36=9 \\ N=79-34=45 \end{cases}$$

$$N+Z=45$$

۲۱ ۱ عدد جرمی هر عنصر برابر مجموع تعداد پروتون ها و نوترون های آن است:

$$N-Z=3$$

اختلاف شمار نوترون ها و پروتون ها برابر ۳ است:

با استفاده از دو رابطه به دست آمده یک دستگاه دو معادله دو مجهول تشکیل داده و مقادیر N و Z را محاسبه می کنیم:

$$\begin{cases} N+Z=45 \\ N-Z=3 \end{cases} \Rightarrow 2N=48 \Rightarrow N=24, Z=21$$

حتماً باید تفاوت تعداد نوترون ها و پروتون ها را به صورت $N-Z$ نمایش دهید و نمایش $Z-N$ غلط می باشد، زیرا $N \geq Z$ است.

یه روش دیگه! اول نیم گله زیر رو بفون.

نیم نگاه

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

اگر تفاوت تعداد پروتون ها و نوترون های یک اتم را با Δx نشان دهیم، رابطه بین عدد اتمی و عدد جرمی به صورت مقابل است:

$$Z = \frac{A - \Delta x}{2} = \frac{45 - 3}{2} = 21$$

با استفاده از فرمول بالا، خواهیم داشت:

۲۲ ۱ میان M و M^{2+} روابط زیر برقرار است:

$$A' = A + \quad N = N' + \quad e' = e - 2 + \quad Z = Z' +$$

۲۳ ۲ تنها با تغییر شمار پروتون‌ها یا عدد اتمی، عنصری به عنصر دیگر تبدیل می‌شود.

۲۴ ۱ از آن‌جا که این اتم فرضی با گرفتن دو الکترون، ساختار Ar را پیدا می‌کند، می‌توان گفت در حالت خنثی دارای ۱۶ الکترون است. پس عدد اتمی آن ۱۶ است. از طرفی چون تعداد نوترون‌های آن دو برابر تعداد الکترون‌ها است، می‌توان نتیجه گرفت در هسته این اتم ۳۲ نوترون وجود دارد. در نتیجه عدد جرمی آن $32 + 16 = 48$ است.

۲۵ ۳ بررسی همشون

(آ) نماد اتم روی با ۳۷ نوترون و ۳۰ پروتون به صورت ${}^{67}_{30}Zn$ است.

(ب) با توجه به مقدار بار این یون، تعداد پروتون‌های آن را به دست می‌آوریم:
بنابراین نماد این یون به صورت ${}^{56}_{26}Fe^{2+}$ است.

(پ) با توجه به اختلاف میان تعداد پروتون‌ها و تعداد الکترون‌ها، این ذره، باردار است. برای تعیین مقدار بار می‌توان نوشت:

$$-1 = \text{بار} \Rightarrow \text{بار} - 34 = 35 \Rightarrow \text{بار} - \text{تعداد پروتون‌ها} = \text{تعداد الکترون‌ها}$$

$$A = N + Z = 42 + 34 = 76 \quad (\text{عدد جرمی})$$

بنابراین نماد این یون به صورت ${}^{76}_{42}X^{-}$ می‌باشد. فب! پاسخ نادرست (آ) و (پ) و پاسخ درست (ب) در گزینه (۳) آمده است.

۲۶ ۴ بررسی همشون

(آ) درست - منظور از ذره‌های بنیادی، پروتون، الکترون و نوترون می‌باشد. خب با این مقدمه به محاسبه‌های زیر توجه کن:

$$\left. \begin{array}{l} A = Z + N \\ Z = e \end{array} \right\} \Rightarrow A = N + e \quad \text{شمار ذره‌های بنیادی} = Z + \frac{N+e}{A} = Z + A$$

(ب) درست

$$A = Z + N \Rightarrow N = A - Z$$

(پ) درست - از مورد (ب) فهمیدید که تعداد نوترون‌ها برابر $A - Z$ است، درسته؟ ... حالا برای محاسبه تفاوت شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها می‌توان نوشت:

$$(A - Z) - Z = A - 2Z = \text{تفاوت شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها} \xrightarrow{N=A-Z} N - Z = \text{تفاوت شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها}$$

(ت) درست - منظور از ذره‌های باردار، الکترون‌ها و پروتون‌ها هستند. از آن‌جا که در یک اتم خنثی، تعداد الکترون‌ها و پروتون‌ها برابر هستند، تعداد ذره‌های باردار برابر $2e$ یا $2Z$ می‌باشد.

$$\left. \begin{array}{l} e = 79 \\ X^{+} \end{array} \right\} \begin{array}{l} e = 79 \\ e = Z - \text{بار} \Rightarrow Z = 79 + 1 = 80 \\ N = Z + (\frac{40}{100}Z) \xrightarrow{\frac{40}{100} \text{ همان } \frac{40}{100} \text{ است!}} N = Z + \frac{40}{100}Z \Rightarrow N = \frac{140}{100} \times 80 = 112 \end{array}$$

$$A = N + Z = 112 + 80 = 192$$

عدد جرمی یک عنصر برابر مجموع تعداد پروتون‌ها و نوترون‌های آن است:

$$(۱) \text{ رابطه } N + Z = 79$$

۲۸ ۲ عدد جرمی این عنصر برابر ۷۹ است:

$$(۲) \text{ رابطه } e = Z - 3 \Rightarrow \text{بار} - \text{تعداد پروتون‌ها} = \text{تعداد الکترون‌ها}$$

با توجه به بار یون X^{3+} می‌توان نوشت:

اختلاف شمار الکترون‌ها و نوترون‌ها در یون X^{3+} برابر ۱۸ است:

$$(۳) \text{ رابطه } N - e = 18 \xrightarrow{\text{رابطه (۲)}} N - (Z - 3) = 18 \Rightarrow N - Z = 15$$

حالا با استفاده از رابطه‌های (۱) و (۳)، یک دستگاه دو معادله دو مجهول تشکیل داده و مقادیر N و Z را به دست می‌آوریم:

$$\left. \begin{array}{l} N + Z = 79 \\ N - Z = 15 \end{array} \right\} \Rightarrow 2N = 94 \Rightarrow N = 47, Z = 32$$

$$30e = 32 - \text{بار} - \text{تعداد پروتون‌ها} = \text{تعداد الکترون‌ها}$$

تمام نشده‌ها! با استفاده از رابطه ساده مقابل، تعداد الکترون‌ها در یون X^{2+} را محاسبه می‌کنیم:

$$(۱) \text{ رابطه } Z = \text{تعداد الکترون‌ها} = \text{تعداد پروتون‌ها}$$

۲۹ ۲ در یک اتم خنثی تعداد الکترون‌ها با تعداد پروتون‌ها برابر است:

با توجه به سؤال، تعداد نوترون‌ها، ۵۰٪ بیشتر از تعداد پروتون‌ها است، بنابراین می‌توان نوشت:

$$(۲) \text{ رابطه } N = Z + \frac{50}{100}Z \xrightarrow{\frac{50}{100}} N = Z + \frac{50}{100}Z \Rightarrow N = \frac{3}{2}Z$$

منظور از ذره‌های بنیادی، پروتون، نوترون و الکترون است:

$$\xrightarrow{\text{رابطه‌های (۱) و (۲)}} \text{مجموع ذره‌های زیراتمی} = 1/5Z + Z + Z = 210 \Rightarrow 3/5Z = 210 \Rightarrow Z = 60$$

بنابراین عدد اتمی این عنصر برابر ۶۰ است، با توجه به رابطه‌های (۱) و (۲)، تعداد الکترون‌ها و نوترون‌های این عنصر به ترتیب برابر با ۶۰ و ۹۰ است.

$$A = N + Z = 90 + 60 = 150$$

۳۰ ابتدا اطلاعات تست را به صورت ریاضی وار می نویسیم:

$$\left. \begin{aligned} e_X = Z_X - \text{بار} &\Rightarrow e_X = Z_X + 1 \\ e_Y = Z_Y - \text{بار} &\Rightarrow e_Y = Z_Y - 3 \end{aligned} \right\} \xrightarrow{\text{مطابق تست}} e_X = e_Y \Rightarrow Z_X + 1 = Z_Y - 3 \Rightarrow Z_X = Z_Y - 4$$

$$N_X = N_Y$$

از طرفی تعداد نوترون های این دو یون نیز با هم برابر است:

حالا می توان نوشت:

$$\oplus \begin{cases} Z_X = Z_Y - 4 \\ N_X = N_Y \end{cases}$$

$$\underbrace{Z_X + N_X}_{\text{عدد جرمی X}} = \underbrace{N_Y + Z_Y}_{\text{عدد جرمی Y}} - 4 \xrightarrow{\text{عدد جرمی Y برابر ۴۴ است.}} Z_X + N_X = 44 - 4 = 40$$

۳۱ با توجه به اطلاعات داده شده می توان نوشت:

$$(1) \text{ رابطه } e = Z - 2 \Rightarrow Z - e = 2$$

$$(2) \text{ رابطه } 91 = Z + N$$

$$(3) \text{ رابطه } 13 = N - e$$

با حل یک دستگاه سه معادله سه مجهول، تعداد پروتون های یون مورد نظر به دست می آید.

آقا اجازه! می شه حل دستگاه سه معادله سه مجهول رو به کم بیشتر توضیح بدین! ما گنج شدیم!

پاسخ فقط فونسردیتون رو فقط کنین، بقیه اش با ما! دستگاه مورد نظر به صورت مقابل است:

$$(1) \text{ رابطه } Z - e = 2$$

$$(2) \text{ رابطه } Z + N = 91$$

$$(3) \text{ رابطه } N - e = 13$$

گام اول: دو معادله دلخواه را در نظر بگیرید و سعی کنید آن دو را بر حسب یک مجهول بنویسید. برای مثال، ما معادله های (۱) و (۲) را در نظر گرفتیم. مجهول مشترک این دو رابطه آله گفتین چه؟ ... آخرین! Z هستش، پس هر دو معادله را بر حسب Z می نویسیم و برابر هم قرار می دهیم (یون هر دو تاشون برابر Z هستن دیگه!).

$$\left. \begin{aligned} (1) \text{ رابطه } Z = 2 + e \\ (2) \text{ رابطه } Z = 91 - N \end{aligned} \right\} \Rightarrow 2 + e = 91 - N \Rightarrow N + e = 89 \quad (4) \text{ رابطه}$$

گام دوم: حالا با استفاده از معادله به دست آمده رابطه (۴) و رابطه (۳) که قبلی پی کار به گوشه نشسته! یک دستگاه دو معادله دو مجهول تشکیل داده و N و e را به دست می آوریم:

$$\left. \begin{aligned} (3) \text{ رابطه } N - e = 13 \\ (4) \text{ رابطه } N + e = 89 \end{aligned} \right\} \Rightarrow 2N = 102 \Rightarrow N = 51, e = 38$$

حالا با استفاده از یکی از معادله های (۱) یا (۲)، مقدار Z را به دست می آوریم:

$$(1) \text{ رابطه } Z - e = 2 \xrightarrow{e=38} Z = 38 + 2 = 40$$

۳۲

$$\text{تعداد نوترون های } VO_4^{3-} = \underbrace{(51 - 23)}_V + \underbrace{2(16 - 8)}_O = 28 + 16 = 44$$

$$\text{تعداد پروتون های } VO_4^{3-} = 23 + 2(8) = 23 + 16 = 39$$

$$\text{تعداد الکترون های } VO_4^{3-} = \text{بار} - (+1) = 39 - 1 = 38$$

$$\text{تفاوت تعداد نوترون ها و الکترون ها} = 44 - 38 = 6$$

۳۳

$$\text{تعداد نوترون های } PO_4^{3-} = \underbrace{(31 - 15)}_P + \underbrace{4(16 - 8)}_O = 16 + 32 = 48$$

$$\text{تعداد پروتون های } CO_3^{2-} = 6 + 3(8) = 30$$

برای به دست آوردن تعداد الکترون های CO_3^{2-} ، ابتدا تعداد پروتون های آن را به دست می آوریم:

حالا با استفاده از رابطه زیر تعداد الکترون های CO_3^{2-} را محاسبه می کنیم:

$$32 = (-2) - 30 = \text{بار} - \text{تعداد پروتون ها} = \text{تعداد الکترون ها}$$

$$\frac{N(PO_4^{3-})}{e(CO_3^{2-})} = \frac{48}{32} = \frac{3}{2}$$

۳۴ ۴

منظور از «مجموع شمار ذره‌های زیراتمی»، مجموع تمام الکترون‌ها، پروتون‌ها و نوترون‌های گونه موردنظر است. با توجه به سؤال می‌توان نوشت:

(تفاوت شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها) $17 = \text{مجموع شمار ذره‌های زیراتمی}$

$$\Rightarrow Z + N + e = 17(N - Z) \Rightarrow e = 16N - 18Z \quad \text{رابطه (۱)}$$

نسبت اندازه بار یون موردنظر به تفاوت تعداد نوترون‌ها و الکترون‌های آن برابر $\frac{1}{3}$ است:

$$\frac{\text{اندازه بار یون}}{\text{تفاوت تعداد نوترون‌ها و الکترون‌ها}} = \frac{1}{3} \Rightarrow \text{اندازه بار یون} = \frac{1}{3} = \text{تفاوت تعداد نوترون‌ها و الکترون‌ها}$$

$$\Rightarrow Z - e = \frac{1}{3}(N - e) \Rightarrow 3Z - N = 2e \quad \text{رابطه (۲)}$$

اگر دو طرف رابطه (۱) را در عدد ۲ ضرب کنیم، می‌توان نوشت:

$$\left. \begin{array}{l} \text{رابطه (۱): } 2e = 32N - 36Z \\ \text{رابطه (۲): } 2e = 3Z - N \end{array} \right\} \Rightarrow 32N - 36Z = 3Z - N \Rightarrow 33N = 39Z \Rightarrow 11N = 13Z$$

قبول داریم که هم N و هم Z اعداد صحیح؟ پس برای برقراری رابطه بالا، Z باید مضرب ۱۱ و N باید مضرب ۱۳ باشد. تنها گزینه‌ای که مضرب ۱۱ است، گزینه (۴) یعنی ۲۲ می‌باشد.

۳۵ ۳

با توجه به روابطی که خواندیم، می‌توان نوشت:

$$\text{تعداد نوترون‌ها} = 2(1-1) + (31-15) + 4(16-8) = 0 + 16 + 32 = 48$$

$$\text{تعداد پروتون‌ها} = 2(1) + (15) + 4(8) = 49$$

$$50 = (-1) - 49 = \text{بار} - \text{تعداد پروتون‌ها} = \text{تعداد الکترون‌ها}$$

$$2 = 50 - 48 = \text{تعداد نوترون‌ها} - \text{تعداد الکترون‌ها}$$

بنابراین یون H_2PO_4^- ، دو الکترون بیشتر از نوترون دارد.

۳۶ ۴ بررسی همشون

(آ) درست - به محاسبات مقابل توجه کنید:

$$X^-: \begin{cases} Z + N = 80 \\ e - Z = 1 \\ N - e = 9 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} N + Z = 80 \\ N - Z = 10 \end{cases} \Rightarrow 2N = 90 \Rightarrow N = 45, Z = 35$$

(ب) درست - باز هم! به محاسبات مقابل توجه کنید:

$$A^{2+}: \begin{cases} Z + N = 65 \\ Z - e = 2 \\ N - e = 7 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} N + e = 63 \\ N - e = 7 \end{cases} \Rightarrow 2N = 70 \Rightarrow N = 35, e = 28$$

(پ) درست - به محاسبات مقابل توجه کنید:

$${}_{24}^{52}\text{Cr}: \begin{cases} Z = 24 \\ N = A - Z = 52 - 24 = 28 \end{cases} \Rightarrow N - Z = 4 \quad {}_{13}^{27}\text{Al}: \begin{cases} Z = 13 \\ N = A - Z = 27 - 13 = 14 \end{cases} \Rightarrow N - Z = 1$$

در نتیجه با توجه به محاسبات بالا، اختلاف شمار پروتون‌ها و نوترون‌ها در ${}_{24}^{52}\text{Cr}$ ، چهار برابر ${}_{13}^{27}\text{Al}$ است.

(ت) درست - از آن جاکه شمار نوترون‌های یک اتم خنثی برابر شمار الکترون‌ها یا بیشتر از آن است (به جز در ${}^1_1\text{H}$)، در ذره‌های با بار منفی (آنیون)، ممکن است اتم با دریافت یک یا چند الکترون، تعداد الکترون‌های خود را با نوترون‌ها برابر کند. اما در کاتیون‌های پایدار، اتم یک یا چند الکترون خود را از دست می‌دهد و تفاوت شمار الکترون‌ها با نوترون‌های آن بیشتر از حالت خنثی می‌شود و برابری آن‌ها امکان‌پذیر نیست.

تذکر تعداد الکترون و نوترون در یون هیدروژن (${}^1_1\text{H}^+$) با یکدیگر برابر و مساوی صفر است. اما توجه داشته باشید که کاتیون H^+ پایدار نیست، برای همین که

هی داریم می‌گیم کاتیون‌های پایدار! 😊

۳۷ ۳ بررسی همشون

۱ و ۲) ایزوتوپ‌ها اتم‌های یک عنصر هستند که با داشتن عدد اتمی یکسان، عدد جرمی و در نتیجه جرم یکسانی ندارند.

۳) اندازه‌گیری‌ها نشان می‌دهد که فراوانی ایزوتوپ‌ها در طبیعت یکسان نیست، برخی فراوان‌تر و برخی کم‌یاب‌ترند. برای مثال، از هر ۱۰۰ اتم لیتیم موجود در طبیعت، حدود ۹۴ اتم ${}^6\text{Li}$ و تنها ۶ اتم ${}^7\text{Li}$ است.

۴) **دیگه زیونمون مو درآورد!** تفاوت جرم اتم‌های ایزوتوپ‌ها، ناشی از تفاوت تعداد نوترون‌های آن‌ها است.

۲ و ۳۸) ایزوتوپ‌های یک عنصر دارای عدد اتمی (Z) یکسان، اما عدد جرمی (A) متفاوت هستند. هم‌چنین این ایزوتوپ‌ها در خواص فیزیکی وابسته به جرم، مانند

چگالی با یکدیگر تفاوت دارند.

۳۹ ۲ موارد (ب)، (پ) و (ت)، عبارت داده شده را به درستی کامل می کنند.

ایزوتوپها، اتمهای یک عنصر هستند که عدد اتمی یکسان، اما عدد جرمی متفاوت دارند. به عبارت دیگر، ایزوتوپهای یک عنصر، تعداد پروتونها و الکترونهای برابر ولی تعداد نوترونهای متفاوتی دارند. در نتیجه ایزوتوپهای یک عنصر، خواص شیمیایی یکسانی دارند اما در برخی خواص فیزیکی وابسته به جرم مانند چگالی دارای تفاوت هستند.

۴۰ ۲ ایزوتوپهای یک عنصر در عدد اتمی یا شمار پروتونها یکسان و در عدد جرمی یا شمار نوترونها با هم تفاوت دارند.

بنابراین A و C و نیز B و D ایزوتوپ یکدیگرند.

$$e_A = e_{B^{m+}} \Rightarrow Z_A = Z_B - m$$

۴۱ ۳ اگر یون B را به صورت B^{m+} نشان دهیم، می توانیم روابط مقابل را بنویسیم:

$$A_A = A_B \Rightarrow N_A + Z_A = N_B + Z_B \xrightarrow{Z_B = Z_A + m} N_A + Z_A = N_B + Z_A + m \Rightarrow N_A = N_B + m$$

بنابراین تعداد نوترونهای A (N_A) به اندازه بار کاتیون B^{m+} یعنی به اندازه m از نوترونهای B بیشتر است.

۴۲ ۲ درصد فراوانی ایزوتوپ سبکتر را F_1 و درصد فراوانی ایزوتوپ سنگینتر را F_2 در نظر می گیریم. با توجه به داده های سؤال می توان نوشت:

$$\text{رابطه (۱): } \frac{F_1}{F_2} = \frac{2}{3} \Rightarrow F_1 = \frac{2}{3} F_2$$

از آن جا که مجموع درصد فراوانی های تمام ایزوتوپهای یک عنصر برابر ۱۰۰ است، می توان نوشت:

$$F_1 + F_2 = 100 \xrightarrow{\text{رابطه (۱)}} \frac{2}{3} F_2 + F_2 = 100 \Rightarrow \frac{5}{3} F_2 = 100 \Rightarrow F_2 = 60\%, F_1 = 40\%$$

پهروش دیگه! زمانی که می گوئیم $\frac{F_1}{F_2} = \frac{2}{3}$ ، یعنی می توانیم کل مجموعه را معادل $2+3=5$ واحد در نظر بگیریم که ایزوتوپهای سبکتر، ۲ واحد و ایزوتوپهای سنگینتر ۳ واحد را به خود اختصاص می دهند.

$$\text{درصد فراوانی ایزوتوپ سنگینتر} = \frac{\text{تعداد اتمهای آن}}{\text{تعداد کل اتمها}} \times 100 = \frac{3}{5} \times 100 = 60\% \quad \text{درصد فراوانی ایزوتوپ سبکتر} = \frac{\text{تعداد اتمهای آن}}{\text{تعداد کل اتمها}} \times 100 = \frac{2}{5} \times 100 = 40\%$$

۴۳ ۳ درصد فراوانی ایزوتوپهای aX ، bX و cX را به ترتیب F_1 ، F_2 و F_3 در نظر می گیریم. با توجه به داده های سؤال می توان نوشت:

$$\text{رابطه (۱): } \frac{F_1}{F_2} = 3 \Rightarrow F_1 = 3F_2 \quad \text{رابطه (۲): } F_2 = 4F_3$$

حواصا اینجا! وقتی سؤال می گه به ازای هر اتم bX ، ۴ تا اتم cX وجود دارد، یعنی تعداد اتم cX بیشتر و چهار برابر اتم bX است.

حالا با توجه به این که مجموع درصد فراوانی ایزوتوپهای یک عنصر برابر ۱۰۰ است، می توان نوشت:

$$F_1 + F_2 + F_3 = 100 \xrightarrow{\text{رابطه های (۱) و (۲)}} 3F_2 + F_2 + 4F_2 = 100 \Rightarrow F_2 = 12.5\% \quad \begin{cases} \text{رابطه (۱)} \rightarrow F_1 = 37.5\% \\ \text{رابطه (۲)} \rightarrow F_3 = 5\% \end{cases}$$

بنابراین مجموع درصد فراوانی های ایزوتوپ aX و cX برابر $5 + 37.5 = 42.5\%$ است.

۴۴ ۲ در یک نمونه طبیعی از لیتیم، دو ایزوتوپ 6Li و 7Li وجود دارد و فراوانی آنها به ترتیب ۶٪ و ۹۴٪ است. هم چنین، ایزوتوپهای منیزیم در یک نمونه طبیعی از آن عبارت است از: ^{24}Mg ، ^{25}Mg و ^{26}Mg ، و فراوانی ^{24}Mg بیشتر از دو ایزوتوپ دیگر است.

بررسی همشون

(آ) نادرست - در ایزوتوپ کمیابتر لیتیم (6Li)، شمار الکترونها با شمار نوترونها برابر است.

(ب) درست - عدد جرمی فراوانترین ایزوتوپ منیزیم (^{24}Mg)، دقیقاً دو برابر عدد اتمی آن است.

(پ) درست - نسبت فراوانی ایزوتوپ سنگینتر لیتیم (7Li) به ایزوتوپ سبکتر آن برابر $\frac{94}{6} \approx 15.67$ است.

(ت) درست - حداکثر تفاوت شمار الکترونها و نوترونها در لیتیم مربوط به 7Li و برابر ۱ و در منیزیم مربوط به ^{26}Mg و برابر ۲ است. با توجه به عدد اتمی این دو عنصر، این عبارت درست است.

۴۵ ۴ هر چهار عبارت پیشنهاد شده درست هستند.

بررسی همشون

عبارت اول: مطابق شکل داده شده؛ 7Li ایزوتوپ پایدارتر لیتیم است که تفاوت شمار نوترونها و پروتونهای آن، همانند پایدارترین ایزوتوپ هیدروژن (1H) برابر با ۱ است.

عبارت دوم: درصد فراوانی ایزوتوپهای طبیعی لیتیم (6Li و 7Li) به صورت زیر محاسبه می شود:

$$^6Li : \frac{3}{50} \times 100 = 6\% \quad ^7Li : \frac{47}{50} \times 100 = 94\%$$

عبارت سوم: عدد جرمی ایزوتوپ پایدارتر لیتیم (7Li) همانند عدد جرمی ناپایدارترین ایزوتوپ هیدروژن (3H) برابر با ۷ است.

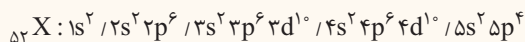
عبارت چهارم: به ازای هر ۱۰۰ اتم لیتیم موجود در طبیعت، ۹۴ ایزوتوپ 7Li و ۶ ایزوتوپ 6Li وجود دارد:

$$\left. \begin{aligned} \text{شمار نوترونها و پروتونها} \\ 94(7) + 6(6) = 694 \end{aligned} \right\} \Rightarrow \text{مجموع ذره های باردار و بدون بار} = 694 + 300 = 994$$

$$\text{شمار الکترونها} = 100(3) = 300$$

۳۹۰ ۴ هر چهار عبارت پیشنهاد شده در ارتباط با عنصر X درست است.

آرایش الکترونی اتم X که شامل ۲۲ الکترون با عدد کوانتومی $l = 1$ (زیرلایه p) است به زیرلایه $5p^4$ ختم می‌شود:



بررسی همشون

۴ اتم X شامل ۲۰ الکترون با عدد کوانتومی $l = 2$ (زیرلایه‌های $3d^1$ و $4d^1$) و ۱۰ الکترون با عدد کوانتومی $l = 0$ (زیرلایه‌های $1s^2$ ، $2s^2$ ، $3s^2$ ، $4s^2$) است.



۴ فرمول ترکیب هیدروژن دار عنصر X به صورت H_3X بوده و هر مولکول آن شامل ۳ اتم است:

۴ عنصر X_{52} همانند عنصر Z_{34} در گروه شانزدهم جدول جای دارد.

۴ آرایش الکترون - نقطه‌ای اتم X و عنصر A که در گروه دوم جدول جای دارد به صورت زیر است:



۳۹۱ ۳ بررسی غلط‌هاشون

۱) تکنسیم، نخستین عنصری بود که در واکنشگاه (راکتور) هسته‌ای ساخته شد. شناخته‌شده‌ترین فلز پرتوزا، اورانیم است. قرار شد صفت عنصرها رو خوب یاد بگیرین!

۲) یون حاوی تکنسیم (نه خود یون تکنسیم!) با یون دیدید اندازه مشابهی دارد.

۴) احتمالاً تو دام افتادی! تکنسیم، نیم‌عمر کوتاهی دارد ولی این دلیل نمیشه نشه ارزش مقادیر زیادی تولید کرد، به راکتور هسته‌ای بزار و از صبح تا شب! تکنسیم تولید کن، دیدی می‌شه؟!

۳۹۲ ۲ اولش بگیریم که فیلی تابلوئه! سیاره (I) و (۲) به ترتیب زمین و مشتری هستن. حالا به ادامه برنامه! توبه کن.

بررسی همشون

آ) درست - مشتری، بزرگ‌ترین سیاره منظومه شمسی به‌شمار می‌رود، در نتیجه حجم یا شعاع بسیار بیشتری نسبت به کره زمین دارد. در ضمن، مشتری نسبت به زمین، فاصله بیشتری از خورشید دارد و از این‌رو دمای سطح آن کم‌تر است.

ب) نادرست - سیاره زمین اغلب از جنس سنگ و سیاره مشتری بیشتر از جنس گاز است. واضح و مبرهنه! که چگالی سیاره زمین بیشتر از چگالی سیاره مشتری است.

پ) نادرست - حرف B نشان‌دهنده عنصر اکسیژن ولی حرف G نشان‌دهنده عنصر کربن است.

ت) نادرست - چهار عنصر فراوان سازنده سیاره مشتری، هلیوم، هیدروژن، کربن و اکسیژن هستند که به‌جز کربن، بقیه در دمای اتاق به حالت گاز وجود دارند. حالت فیزیکی کربن (مثل مغز مادر!) در دمای اتاق، جامد است.

ث) درست - عنصرهای C و D به ترتیب سیلیسیم و منیزیم هستند که هر دو در دوره سوم جدول دوره‌ای قرار دارند.

۳۹۳ ۳ خواص شیمیایی اتم‌های هر عنصر به عدد اتمی (Z) وابسته است؛ از این‌رو اتم‌های کربن که دارای تعداد پروتون و صد البته! تعداد الکترون یکسان هستند همگی خواص شیمیایی یکسانی مانند واکنش‌پذیری دارند و در جدول دوره‌ای عنصرها تنها یک مکان را اشغال می‌کنند. این در حالی است که همین ایزوتوپ‌ها در برخی خواص فیزیکی وابسته به جرم، مانند نقطه ذوب و جوش با یکدیگر تفاوت دارند. در ضمن ایزوتوپ ^{14}C ناپایدار و پرتوزاست، در نتیجه نیم‌عمر کمی نسبت به ایزوتوپ پایدار ^{12}C دارد.

۳۹۴ ۲ ابتدا با استفاده از فرمول چگالی، جرم ۴ اتم مس را محاسبه می‌کنیم:

$$\text{چگالی} = \frac{\text{جرم}}{\text{حجم}} \Rightarrow \frac{4/2 \times 10^{-22} \text{ g}}{4/7 \times 10^{-23} \text{ cm}^3} = \frac{\text{جرم}}{8/93 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}} \Rightarrow \text{جرم} = 4/2 \times 10^{-22} \text{ g}$$

جرم ۴ اتم مس برابر $4/2 \times 10^{-22} \text{ g}$ است، حالا جرم یک مول اتم مس را که شامل $6/02 \times 10^{23}$ اتم است، محاسبه می‌کنیم تا جرم مولی آن پیدا شود:

روش کسر تبدیل:

$$? \text{ g} = 6/02 \times 10^{23} \text{ atom} \times \frac{4/2 \times 10^{-22} \text{ g}}{4 \text{ atom}} = 63/2 \text{ g}$$

روش تناسب:

$$\begin{array}{l} 4 \text{ atom Cu} \sim 4/2 \times 10^{-22} \text{ g Cu} \\ \Rightarrow x = \frac{6/02 \times 10^{23} \times 4/2 \times 10^{-22}}{4} = 63/2 \text{ g} \\ 6/02 \times 10^{23} \text{ atom Cu} \sim x \text{ g Cu} \end{array}$$

در هر مول از آن، $63/2$ گرم اتم وجود دارد، بنابراین جرم مولی آن برابر $63/2 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ است.

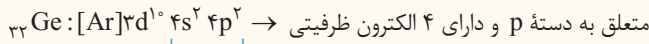
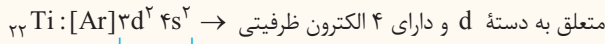
۳۹۵ ۲ عنصر A همان $^{28}_{14}\text{Si}$ و عنصر X نیز $^{20}_{10}\text{Ne}$ است. از آن‌جا که جرم پروتون و نوترون در حدود 1 amu و جرم الکترون در حدود $\frac{1}{1836} \text{ amu}$ است،

خواهیم داشت:

$$\left. \begin{array}{l} ^{28}_{14}\text{Si} \text{ در } 14 \left(\frac{1}{1836} \right) \text{ amu} = \frac{14}{1836} \text{ amu} \\ \text{جرم اتم } ^{20}_{10}\text{Ne} = 10 \text{ amu} + 10 \text{ amu} + 10 \left(\frac{1}{1836} \right) \text{ amu} \approx 20 \text{ amu} \end{array} \right\} \Rightarrow \frac{\text{مجموع جرم الکترون‌ها در } ^{28}_{14}\text{Si}}{\text{جرم اتم } ^{20}_{10}\text{Ne}} = \frac{\frac{14}{1836} \text{ amu}}{20 \text{ amu}} = 3/5 \times 10^{-4}$$

۳۹۶ ۱ بررسی همشون

عبارت‌های اول و دوم: درست - آرایش الکترونی اتم‌های ${}_{22}\text{Ti}$ و ${}_{32}\text{Ge}$ به صورت زیر است:



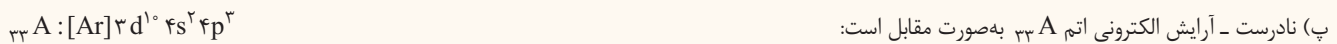
عبارت سوم: درست - در آرایش الکترونی اتم ${}_{22}\text{Ti}$ ، یک زیرلایه با $n+l=5$ ، یعنی زیرلایه $3d$ ، از الکترون اشغال شده است، در صورتی که در اتم ${}_{32}\text{Ge}$ ، شمار زیرلایه‌های اشغال شده با $n+l=5$ برابر با ۲ زیرلایه $(3d, 4p)$ است.

عبارت چهارم: درست - ژرمانیم یک شبه فلز و تیتانیم یک فلز است. خواص فیزیکی شبه فلزها بیشتر به فلزها شبیه بوده در حالی که رفتار شیمیایی آن‌ها همانند نافلزها است.

۳۹۷ ۲ بررسی همشون

(آ) درست - سیاره مشتری در مقایسه با زمین در فاصله دورتری از خورشید قرار دارد و در نتیجه دمای آن پایین تر است. هم چنین بیشتر عناصر سازنده مشتری از جنس گاز هستند، در صورتی که زمین سیاره‌ای از جنس سنگ است؛ این مطلب نیز موجب می شود که چگالی مشتری کم تر از زمین باشد.

(ب) نادرست - الکترون های موجود در یک لایه، بیشتر وقت خود را در آن لایه سپری می کنند به این معنا که الکترون در هر لایه ای که باشد در همه نقاط پیرامون هسته حضور می یابد اما در محدوده یاد شده احتمال حضور بیشتری دارد.



مجموع n و l سه الکترون ظرفیتی موجود در زیرلایه $4p$ برابر ۵ و مجموع n و l دو الکترون ظرفیتی موجود در زیرلایه $4s$ برابر ۴ است.

(ت) درست - در جدول تناوبی شمار عنصرهای دسته p و d به ترتیب برابر ۳۶ و ۴۰ عنصر است. در نتیجه نسبت خواسته شده برابر $\frac{36}{40} = 0.9$ است.

۳۹۸ ۴ بررسی همشون

(آ) نادرست - هر خانه از جدول تناوبی حاوی اطلاعاتی مانند نام و نماد شیمیایی عنصر، عدد اتمی و جرم اتمی میانگین آن است.

(ب) نادرست - از آن جا که درصد فراوانی ایزوتوپ های منیزیم مشخص نیست، نمی توان جرم اتمی میانگین آن را حساب کرد.

(پ) نادرست - به ایزوتوپ های پرتوزا و ناپایدار، رادیوایزوتوپ می گویند که می تواند ساختگی یا طبیعی باشد.

(ت) نادرست - قاعده آفیا آرایش الکترونی اتم اغلب عنصرها را پیش بینی می کند؛ اما برای اتم برخی عنصرهای جدول نارسایی دارد. امروزه به کمک روش های طیف سنجی پیشرفته، آرایش الکترونی چنین اتم هایی را با دقت تعیین می کنند.

۳۹۹ ۱ در جدول دوره ای عناصر، سه عنصر می توان یافت که آرایش الکترونی اتم آن ها به $4s^1$ ختم شود:



بررسی همشون

(آ) درست - واضح است که هر سه عنصر در دوره چهارم جدول تناوبی قرار دارند.

(ب) درست - پتاسیم (K) جزو عناصر دسته S و کروم (Cr) و مس (Cu) جزو عناصر دسته d هستند.

(پ) درست - اگر A و D همان K و Cr یا Cr و Cu باشند، تفاوت عدد اتمی آن ها برابر ۵ است ولی اگر A و D، دو عنصر K و Cu باشند، تفاوت عدد اتمی آن ها ۱۰ خواهد بود.

(ت) درست - هر سه عنصر K، Cr و Cu فلز هستند و می دانیم که فلزها رساناهای خوبی برای گرما و جریان برق هستند، آنگاه هم نمی دونی به قاشق رو روی شعله گاز نگه دار با دستت، کاملاً تهر به می کنی!

۴۰۰ ۴ بررسی همشون

(۱) در سیاره زمین، فراوانی هر کدام از دو عنصر نخست آن (Fe و O) کم تر از ۵۰٪ است، اما مجموع فراوانی آن ها بیشتر از ۵۰٪ است. در مشتری هم فراوانی عنصر نخست آن (H)، به تنهایی خیلی بیشتر از ۵۰٪ است.

(۲) شمار عنصرهای موجود در تناوب های اول تا هفتم جدول به ترتیب برابر ۲، ۸، ۸، ۱۸، ۱۸، ۳۲ و ۳۲ عنصر است. تفاوت شمار عنصرهای موجود در تناوب های پنجم و ششم برابر ۱۴ عنصر و بیشتر از هر دو تناوب متوالی است.

(۳) شمار الکترون های ۶ یون تک اتمی N^{3-} ، O^{2-} ، F^{-} ، Na^{+} ، Mg^{2+} و Al^{3+} برابر ۱۰ الکترون است.

(۴) به محاسبه های زیر توجه کنید:

$$\text{H}_2\text{O} \text{ گرم } 144 \times \frac{1 \text{ mol H}_2\text{O}}{18 \text{ g H}_2\text{O}} \times \frac{N_A \text{ molecule H}_2\text{O}}{1 \text{ mol H}_2\text{O}} \times \frac{3 \text{ atom}}{1 \text{ molecule H}_2\text{O}} = 24 N_A \text{ atom}$$

$$\text{NH}_3 \text{ گرم } 34 \times \frac{1 \text{ mol NH}_3}{17 \text{ g NH}_3} \times \frac{N_A \text{ molecule NH}_3}{1 \text{ mol NH}_3} \times \frac{3 \text{ atom H}}{1 \text{ molecule NH}_3} = 6 N_A \text{ atom H}$$

نسبت دو عدد $24 N_A$ و $6 N_A$ برابر ۴ است.

۴۰۱ ۲ با توجه به داده‌های سؤال، جرم پروتون و نوترون را یکسان فرض می‌کنیم:

$$m_p = m_n = 1840 m_e \quad \text{رابطه (۱)}$$

حواصا اینجا! برای محاسبه جرم مولکول ${}^2\text{H}_2\text{O}$ (یا هر مولکول دیگری) کافی است مجموع جرم اتم‌های آن را که با تقریب با عدد جرمی آن برابر است، محاسبه کنیم. اتم ${}^2\text{H}$ ، یک پروتون، یک نوترون و یک الکترون دارد:

$$m_H = m_e + m_n + m_p \xrightarrow{\text{رابطه (۱)}} m_H = m_e + 1840 m_e + 1840 m_e = 3681 m_e$$

اتم ${}^{16}\text{O}$ ، هشت پروتون، هشت نوترون و هشت الکترون دارد:

$$m_O = 8m_e + 8m_n + 8m_p \xrightarrow{\text{رابطه (۱)}} m_O = 8m_e + (8 \times 1840)m_e + (8 \times 1840)m_e = 29448 m_e$$

مولکول ${}^2\text{H}_2\text{O}$ دارای دو اتم ${}^2\text{H}$ و یک اتم ${}^{16}\text{O}$ است:

$$m_{\text{جرم}} = 2m_H + m_O = 2(3681 m_e) + 29448 m_e = 36810 m_e$$

مطابق داده‌های تست $m_e = 9 \times 10^{-28}$ است:

$$m_{\text{جرم}} = 36810 \times m_e = 36810 \times 9 \times 10^{-28} \approx 3/31 \times 10^{-23}$$

۴۰۲ ۱ هر واحد نمک خوراکی (NaCl) از یک یون Na^+ و یک یون Cl^- تشکیل شده است:

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{Na}^+ : 11 - 1 = 10 \Rightarrow e = 28 \\ \text{Cl}^- : 17 + 1 = 18 \end{array} \right\} e + Z = 56$$

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{Na}^+ : 11 \Rightarrow Z = 28 \\ \text{Cl}^- : 17 \end{array} \right\}$$

بنابراین هر مول نمک خوراکی که جرمی معادل $58/5 \text{ g}$ دارد، دارای 56 مول الکترون و پروتون و یا به عبارتی $56 \times 6/02 \times 10^{23}$ الکترون و پروتون است، حالا تعداد الکترون‌ها و پروتون‌ها را در $2/34$ گرم نمک خوراکی به‌دست می‌آوریم:

$$[e, Z] = 2/34 \text{ g NaCl} \times \frac{56 \times 6/02 \times 10^{23} [e, Z]}{58/5 \text{ g NaCl}} = 1/35 \times 10^{24} [e, Z]$$

حواصا اینجا! از آن‌جا که ترکیب‌های یونی مانند NaCl ، در مجموع از نظر بار الکتریکی خنثی هستند، همواره مجموع شمار الکترون‌های آن‌ها با مجموع شمار پروتون‌های آن‌ها برابر است، یعنی مثلاً تعداد پروتون‌ها رو درآوردی 28 تا، ندرید بگو که تعداد الکترون‌ها هم 28 تا است!

۴۰۳ ۲ بررسی همشون

آ) نادرست - همه ${}^{99}\text{Tc}$ موجود در جهان باید به‌طور مصنوعی و با استفاده از واکنش‌های هسته‌ای ساخته شود.

ب) نادرست - تکنسیم جزو 26 عنصر ساختگی است که دانشمندان آن را از واکنش‌های هسته‌ای تولید کرده‌اند.

پ) نادرست - ایزوتوپ کربن - 14 خاصیت پرتوزایی دارد و با استفاده از آن سن اشیای قدیمی و عتیقه‌ها را تخمین می‌زنند.

ت) نادرست - غده تیروئید هنگام جذب یون I^- ، یون حاوی تکنسیم را نیز جذب می‌کند، اما نه به هر میزان!!

۴۰۴ ۴ درصد فراوانی ایزوتوپ‌های ${}^a\text{X}$ ، ${}^b\text{X}$ و ${}^c\text{X}$ را به‌ترتیب با F_1 ، F_2 و F_3 نمایش می‌دهیم. با توجه به داده‌های سؤال می‌توان نوشت:

$$F_2 = 3F_1 \Rightarrow F_1 = \frac{1}{3} F_2 \quad \text{رابطه (۱)}$$

$$F_2 = 2F_3 \quad \text{رابطه (۲)}$$

حواصا اینجا! به وقت ننویس $F_1 = 3F_2$! وقتی سؤال می‌گه به‌ازای هر ${}^a\text{X}$ ، ${}^b\text{X}$ و ${}^c\text{X}$ وجود داره، یعنی تعداد اتم‌های ${}^b\text{X}$ بیشتره و در نتیجه رابطه درصد فراوانی‌ها $F_2 = 3F_1$ می‌شه. مجموع درصد فراوانی ایزوتوپ‌های یک عنصر برابر 100 است:

$$F_1 + F_2 + F_3 = 100 \xrightarrow{\text{رابطه‌های (۱) و (۲)}} \frac{1}{3} F_2 + F_2 + 2F_2 = 100 \Rightarrow \frac{10}{3} F_2 = 100 \Rightarrow F_2 = 30$$

$$\begin{array}{l} \text{رابطه (۱)} \rightarrow F_1 = 70 \\ \text{رابطه (۲)} \rightarrow F_3 = 60 \end{array}$$

فب دیگه! اختلاف درصد فراوانی ایزوتوپ‌های ${}^a\text{X}$ و ${}^c\text{X}$ برابر $F_3 - F_1 = 60 - 70 = 10$ است.

۴۰۵ ۱ ابتدا باید عدد اتمی عنصر M را تعیین و سپس گروه و تناوب آن را مشخص کنیم. با توجه به بار یون، رابطه عدد اتمی و تعداد الکترون‌ها و سپس با استفاده از داده‌های صورت سؤال، عدد اتمی را به‌دست می‌آوریم:

$$Z = e + 3 \Rightarrow e = Z - 3$$

$$N - e = 12 \Rightarrow N - (Z - 3) = 12 \Rightarrow N - Z = 9$$

$$\begin{cases} N + Z = 75 \\ N - Z = 9 \end{cases}$$

$$2N = 84 \Rightarrow N = 42 \Rightarrow 42 + Z = 75 \Rightarrow Z = 33$$

با توجه به آرایش الکترونی لایه ظرفیت M ۳۳ که به‌صورت $4s^2 4p^3$ است، این عنصر در تناوب چهارم و گروه ۱۵ قرار دارد.

۴۰۶ مطابق صورت تست، جرم هر الکترون برابر $9 \times 10^{-28} \text{ g}$ است، هم‌چنین حساسیت ترازو 10^{-4} میلی‌گرم معادل 10^{-4} گرم است، یعنی حداقل جرم الکترون‌ها بایستی 10^{-4} گرم باشد. ابتدا تعداد الکترون‌های لازم برای رسیدن به جرم 10^{-4} گرم را به‌دست می‌آوریم:

$$?e = 10^{-4} \text{ g} \times \frac{1e}{9 \times 10^{-28} \text{ g}} = 1/11 \times 10^{23}$$

(تعداد الکترون موردنیاز)

اکنون به‌راستی آب فوران! بار الکتریکی این تعداد الکترون محاسبه می‌شود:

$$\text{مقدار بار الکتریکی} = 1/11 \times 10^{23} e \times \frac{1/6 \times 10^{-19} \text{ C}}{1e} = 1/78 \times 10^4 \text{ C}$$

۴۰۷ عبارت‌های (ب) و (پ) نادرست هستند. عنصر با عدد اتمی ۹۲ همان اورانیم است (${}^{92}\text{U}$) یعنی ما انتظار داریم عدد اتمی اورانیم و تکنسیم (${}^{93}\text{Tc}$) رو بلد باشیم 😊

بررسی همشون

(آ) عنصرهایی که عدد اتمی آن‌ها بین ۸۷ تا ۱۱۸ است، در دوره هفتم (آخر) جدول قرار دارند.

(ب و ت) در اتم عنصرهایی که عدد اتمی آن‌ها بین ۸۹ تا ۱۰۲ است، زیرلایه $5f$ در حال پر شدن است. این مجموعه عنصرها (دسته f) در ردیف‌هایی جداگانه در پایین جدول نمایش داده می‌شوند. در صورتی که عنصرهای متعلق به گروه ششم، جزو عناصر دسته d هستند. (پ) شناخته‌شده‌ترین فلز پرتوزایی است که اغلب ایزوتوپ‌های آن، به‌عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به‌کار می‌رود.

۴۰۸ هر چهار فرمول پیشنهاد شده درست هستند.

عنصر ${}_{11}\text{A}$ ، کاتیون A^+ ، عنصر ${}_{29}\text{D}$ کاتیون‌های D^+ و D^{2+} ، عنصر ${}_{18}\text{X}$ ، آنیون X^{2-} و عنصر ${}_{17}\text{Y}$ ، آنیون Y^- تشکیل می‌دهد.

۴۰۹ حواسا اینجا! ${}_{29}\text{D}$ همان ${}_{29}\text{Cu}$ است که می‌تواند دو یون Cu^+ و Cu^{2+} تشکیل دهد که در فصل بعد بیشتر می‌فونی دربارش!

هر مول از NH_4HCO_3 شامل دو مول یون $(\text{NH}_4^+, \text{HCO}_3^-)$ است.

$$? \text{ g H} = 1/2 \text{ mol ion} \times \frac{1 \text{ mol NH}_4\text{HCO}_3}{2 \text{ mol ion}} \times \frac{5 \text{ mol H}}{1 \text{ mol NH}_4\text{HCO}_3} \times \frac{1 \text{ g H}}{1 \text{ mol H}} = 3 \text{ g H}$$

۴۱۰ بررسی غلط‌هاشون

(آ) عنصر تیتانیوم (${}_{22}\text{Ti}$) در دوره چهارم و گروه چهارم جدول قرار دارد، اما زیرلایه d آن دارای ۲ الکترون است:



(ت) قاعده آفیا آرایش الکترونی اتم اغلب عنصرها را پیش‌بینی می‌کند؛ اما برای اتم برخی عنصرهای جدول نارسایی دارد. امروزه به کمک روش‌های طیف‌سنجی پیشرفته، آرایش الکترونی چنین اتم‌هایی را با دقت تعیین می‌کنند.

(برابری الکترون‌های ۳p و ۳d) ${}_{26}\text{Fe}: [\text{Ar}] 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$

(برابری الکترون‌های ۴s و ۳d) ${}_{22}\text{Ti}: [\text{Ar}] 3s^2 3p^6 3d^2 4s^2$

۴۱۲ در عناصر دوره چهارم جدول، مجموع عددهای کوانتومی اصلی و فرعی هر کدام از زیرلایه‌های ۳d و ۴p برابر ۵ است. اما چون آخرین زیرلایه موجود در آرایش الکترونی اتم هیچ عنصری، نمی‌تواند زیرلایه d باشد، آرایش الکترونی اتم عنصر A به ۴p ختم می‌شود.

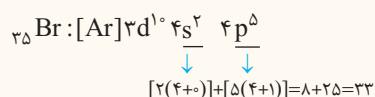
بررسی همشون

(۱) عنصر A فقط می‌تواند به دسته p جدول تعلق داشته باشد.

(۲) آرایش الکترونی اتم عنصر A به‌صورت مقابل است و حداقل سه الکترون ظرفیتی دارد: $\text{A}: [\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2 4p^x$ ($1 \leq x \leq 6$) $\Rightarrow$ الکترون‌های ظرفیتی $= 2 + x$

(۳) عدد اتمی عنصر A حداقل برابر ۳۱ و حداکثر برابر ۳۶ است. اگر عدد اتمی A برابر ۳۱ باشد، مجموع عددهای کوانتومی اصلی و فرعی بیش از نیمی از الکترون‌های آن (۱۶ الکترون) برابر یکی از دو عدد ۳ (۳s و ۳p) و ۴ (۳s و ۳p) است. در صورتی که اگر عدد اتمی بیشتر از ۳۲ باشد، کم‌تر از نیمی از الکترون‌های آن، دارای $n+1$ یا ۴ هستند.

(۴) تنها عنصری که در دوره چهارم جدول در طبیعت به شکل مولکول‌های دو اتمی یافت می‌شود، ${}_{35}\text{Br}$ است که مجموع $n+1$ همه الکترون‌های ظرفیتی آن برابر ۳۳ است:



۴۱۳ بررسی همشون

(۱) مطابق داده‌های موجود در این گزینه می‌توان نوشت:

$$Z_A + Z_B = 35$$

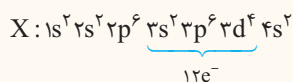
$$e_A = e_B \Rightarrow Z_A - 2 = Z_B + 3 \Rightarrow Z_A - Z_B = 5$$

$$Z_A + Z_B = 35, Z_A - Z_B = 5 \Rightarrow Z_A = 20, Z_B = 15$$

عنصر با عدد اتمی ۱۵ در دوره سوم و عنصر با عدد اتمی ۲۰ در دوره چهارم جدول جای دارد.

(۲) عنصری که آرایش الکترونی آن به np^1 ختم می‌شود، در آخرین زیرلایه خود یک الکترون دارد و جزو عناصر دسته p است.

۳) اگر اتم عنصری دارای ۱۲ الکترون با عدد کوانتومی $n = 3$ باشد، باید چنین آرایشی داشته باشد:



در صورتی که می‌دانیم این آرایش مورد قبول نیست و شکل درست آن به صورت $[Ar] 3d^5 4s^1$ است. بنابراین عنصری که ۱۲ الکترون با عدد کوانتومی $n = 3$ داشته باشد، وجود ندارد.

۴) در جدول تناوبی ۱۱۸ عنصر وجود دارد - عدد اتمی عنصری که برابر نصف شمار عنصرهای جدول است برابر ۵۹ می‌باشد. عناصر با اعداد اتمی ۵۷ تا ۷۰ جزو لانتانیدها (دسته f) هستند.

۴۱۴ ۳ به جز مورد (پ)، بقیه موارد برای پر کردن جمله مورد نظر مناسب هستند.

بررسی همشون

آ) مجموع $n+1$ سه زیرلایه $3d$ ، $4p$ و $5s$ برابر ۵ است که از بین آن‌ها فقط $5s$ در اتم عنصرهای دوره پنجم جدول تناوبی پر می‌شود:

$$\frac{1}{3} \times 100 \approx 33.3\%$$

ب) مجموع $n+1$ سه زیرلایه $4d$ ، $5p$ و $6s$ برابر ۶ است که از بین آن‌ها $4d$ و $5p$ در اتم عنصرهای دوره پنجم جدول تناوبی پر می‌شود:

$$\frac{2}{3} \times 100 \approx 66.7\%$$

پ) مجموع $n+1$ چهار زیرلایه $4f$ ، $5d$ ، $6p$ و $7s$ برابر ۷ است.

ت) مجموع $n+1$ سه زیرلایه $5f$ ، $6d$ و $7p$ برابر ۸ است و تمامی آن‌ها (۱۰۰٪) در اتم عنصرهای دوره هفتم جدول تناوبی پر می‌شوند.

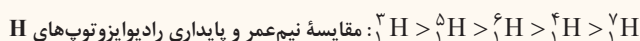
۴۱۵ بررسی همشون

آ) نادرست - اعداد کوانتومی $l = 3$ و $n = 4$ مربوط به زیرلایه $4f$ است. در اتم‌های تمامی عناصر دوره پنجم جدول، این زیرلایه خالی از الکترون است. بنابراین الکترونی با این اعداد کوانتومی نمی‌تواند در فلزهای دسته d دوره پنجم وجود داشته باشد.

ب) درست - مشتری بزرگ‌ترین سیاره سامانه خورشیدی است و فاصله آن نسبت به خورشید بیشتر از فاصله زمین تا خورشید است.

پ) نادرست - توده‌های سرطان‌ی یاخته‌هایی هستند که رشد غیرعادی و سریع دارند.

ت) نادرست - پایدارترین ایزوتوپ لیتیم (${}^7\text{Li}$) دارای ۴ نوترون است. در بین ایزوتوپ‌های هیدروژن نیز ${}^1\text{H}$ دارای ۴ نوترون است. از آن‌جا که نیم‌عمر ${}^1\text{H}$ در مقایسه با ${}^4\text{H}$ بیشتر بوده، می‌توان گفت که پایدارتر است.



۴۱۶ آرایش الکترونی اتم‌های هر چهار عنصر به صورت زیر است:



به این ترتیب عنصرهای A، D، E و G به ترتیب همان Na، Cu، O و Cl هستند.

بررسی همشون

۱) نور زرد لامپ‌هایی که شب‌هنگام بزرگراه‌ها را روشن می‌سازد، به دلیل وجود بخار اتم Na در آن‌هاست.

۲) ترکیب حاصل از Cu^{2+} و Cl^- همان CuCl_2 است که مانند فلز مس، رنگ آبی شعله را به سبزی می‌گراید.

۳) اکسیژن (O) فراوان‌ترین نافلز موجود در سیاره زمین است.

۴) Na و Cl در دوره سوم جدول تناوبی قرار دارند. اما Na و Cu به ترتیب در گروه اول و یازدهم جدول جای دارند.

۴۱۷ بررسی همشون

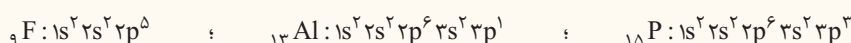
آ) نادرست - فراوان‌ترین عنصرهای موجود در کل سیاره زمین (شامل پوسته، گوشته و هسته) به ترتیب آهن، اکسیژن و سیلیسیم است.

ب) درست - گوگرد په روی زمین و په روی مشتری پړه شش تایی هاست! 😊

پ) نادرست - در میان هشت عنصر اول سازنده زمین، دو عنصر اکسیژن و گوگرد متعلق به گروه ۱۶ و دو عنصر منیزیم و کلسیم متعلق به گروه ۲ جدول تناوبی هستند.

ت) درست - سه گاز Ne، He و Ar که جزو عناصر اصلی سازنده مشتری هستند، همگی در گروه ۱۸ جدول تناوبی (گروه گازهای نجیب) قرار دارند.

۴۱۸ ابتدا به آرایش الکترونی هر سه عنصر توجه کنید:



بررسی همشون

آ) درست - در عنصر ${}^9\text{F}$ ، زیرلایه $2p$ و در دو عنصر دیگر زیرلایه $3p$ در حال پر شدن است. بنابراین هر سه عنصر جزو عنصرهای دسته p هستند.

ب) درست - شمار الکترون‌های ظرفیتی F، P و Al به ترتیب برابر ۷، ۵ و ۳ الکترون است.

پ) درست - شمار زیرلایه‌های اشغال شده از الکترون عنصرهای P و Al برابر ۵ زیرلایه و برای عنصر F برابر ۳ زیرلایه است.

ت) درست - عنصر آلومینیم (Al) تمایل به از دست دادن الکترون و عنصرهای فلزات (F) و فسفر (P) تمایل به گرفتن الکترون دارند.