

سؤال بعدی یه جمع بندی توب از فوامن ایزوتوپ هاست!

۱۴ هر یک از موارد زیر شباهت یا تفاوت ایزوتوپ های یک عنصر را نشان می دهد. آن ها را در جدول داده شده، دسته بندی کنید. (پون بعضی از این موارد رو هنوز نهوندین، می تونین از کمک معلمتون استفاده کنین!)

- عدد اتمی ◦ واکنش پذیری ◦ شمار پروتون ها
- نسبت تعداد نوترон ها به پروتون ها ◦ شمار نوترон ها ◦ پایداری
- درصد فراوانی در طبیعت ◦ چگالی ◦ عدد جرمی
- شمار الکترون ها ◦ نقطه ذوب و جوش ◦ موقعیت در جدول دوره ای
- نیم عمر

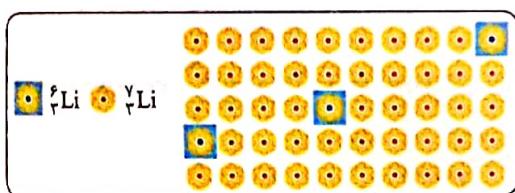
شباهت های ایزوتوپ های یک عنصر	تفاوت های ایزوتوپ های یک عنصر
-۲	-۱
-۴	-۳
-۶	-۵
-۸	-۹

برای هل سؤال بعدی، باید به تعریف ایزوتوپ فوب مسلط باشین!

۱۵ شمار نوترون های ایزوتوپ های عنصر A به ترتیب برابر با ۱۳، ۱۲ و ۱۴ و مجموع عدد جرمی این سه ایزوتوپ ۷۵ است. اختلاف شمار نوترون ها و پروتون های ایزوتوپ سنگین تر را به دست آورید.

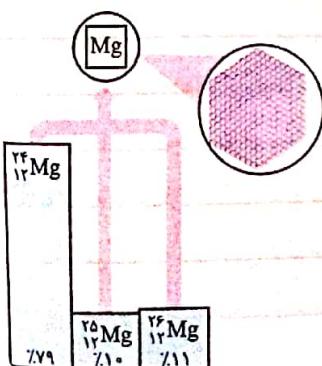
۱۶

به کمک شکل رو به رو، درصد فراوانی هر یک از ایزوتوپ های لیتیم را حساب کنید.



با هل سؤال بعدی، مفهوم «درصد فراوانی» رو کامل درک می کنید!

۱۷ با توجه به شکل زیر، به پرسش های داده شده درباره یک نمونه طبیعی از منیزیم به شکل مکعب که در هر ضلع آن ۱۰ اتم منیزیم قرار گرفته، پاسخ دهید.



۱ کدام ایزوتوپ منیزیم پایدارتر است؟

۲ در چند اتم از این نمونه، شمار نوترون ها با شمار الکترون ها برابر است؟

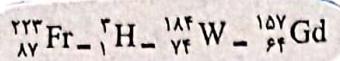
۳ ب چند ذره زیراتمی خنثی در این مکعب وجود دارد؟

پرسش به مبدئی اصول این بخش، یعنی پایداری ایزوتوپ‌ها!

۱۸ به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

۱ پایداری ایزوتوپ‌ها به کدام ذره‌های زیراتمی بستگی دارد؟

کدام یک از ایزوتوپ‌های روبه‌رو ناپایدارند؟



۱۹ به پرسش‌های زیر درباره ایزوتوپ‌های طبیعی هیدروژن پاسخ دهید.

۱ سبک‌ترین ایزوتوپ کدام است؟

۲ فراوانی کدام ایزوتوپ از بقیه کمتر است؟

۳ در کدام ایزوتوپ، شمار پروتون و نوترون با هم برابر است؟

۴ نسبت شمار نوترون به پروتون در سنگین‌ترین ایزوتوپ را حساب کنید.

۵ کدام ایزوتوپ(ها) پایدار است (هستند)؟

۶ با توجه به جدول زیر، به پرسش‌های داده‌شده پاسخ دهید.

نماد ایزوتوپ		^1H	^2H	^3H	^4H	^5H	^6H	^7H
ویژگی ایزوتوپ								
نیم‌عمر	پایدار	پایدار	۱۲/۳۲ سال	$1/4 \times 10^{-22}$ ثانیه	$9/1 \times 10^{-22}$ ثانیه	$2/9 \times 10^{-22}$ ثانیه	$2/3 \times 10^{-22}$ ثانیه	
درصد فراوانی در طبیعت	۹۹/۹۸۸۵	۰/۰۱۴	ناچیز	° (ساختگی)	° (ساختگی)	° (ساختگی)	° (ساختگی)	

۱ در یک نمونه طبیعی از عنصر هیدروژن، چند ایزوتوپ پرتوزا وجود دارد؟

۲ چند درصد از رادیوایزوتوپ‌های هیدروژن، نیم‌عمر بیشتر از یک ثانیه دارند؟

۳ آیا با افزایش عدد جرمی، نیم‌عمر ایزوتوپ‌های هیدروژن به طور منظم کاهش می‌یابد؟

۴ در بین ایزوتوپ‌های ساختگی هیدروژن، کدام‌یک از همه پایدارتر است؟

۵ تالیم دو ایزوتوپ $^{206}_{81}\text{Tl}$ و $^{210}_{81}\text{Tl}$ دارد. اگر نیم‌عمر این ایزوتوپ‌ها به ترتیب $1/32$ و $4/20$ دقیقه باشد، کدام ایزوتوپ پایدارتر است؟ چرا؟

سوال بعدی یه سوال ففظیه! ولی برای حل سوال ۲۳ بوش نیاز دارین! پس فوب دقت کنید!

۲۲

با تقلب از صفحه‌های ۵ و ۵۵ کتاب درسی! در جدول زیر، برای هر عنصر، ایزوتوپی که بیشترین درصد فراوانی را دارد، مشخص کنید.

نام عنصر	ایزوتوپ‌های طبیعی	ایزوتوپی با بیشترین درصد فراوانی
منزیم	$^{24}_{12}\text{Mg} - ^{25}_{12}\text{Mg} - ^{26}_{12}\text{Mg}$	
لیتیم	$^{7}_{3}\text{Li} - ^{7}_{4}\text{Li}$	
کلر	$^{37}_{17}\text{Cl} - ^{35}_{17}\text{Cl}$	

درستی یا نادرستی عبارت‌های زیر را مشخص کرده و سپس شکل درست عبارت‌های نادرست را بنویسید.

۱) یکی از کاربردهای مواد پرتوza، استفاده از آن‌ها در تولید انرژی الکتریکی است.

۲) با وجود پیشرفت علم شیمی و فیزیک، کیمیاگری هنوز امکان‌پذیر نشده است.

۳) همه ایزوتوپ‌های اورانیم، به عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به کار می‌روند.

۴) همه اتم‌های ^{99}TC موجود در جهان، باید به طور مصنوعی و با استفاده از واکنش‌های هسته‌ای ساخته شود.

۵) هر یک از عبارت‌های داده شده در ستون A با یک مورد از ستون B ارتباط دارد؛ آن را پیدا کرده و حرف مربوط را در جای خالی بنویسید.

(برخی از موارد ستون B بی‌فودی هستند!)

ستون B	ستون A
^{238}U a	از آن برای تشخیص توده سرطانی استفاده می‌شود.
گلوکن‌نشان‌دار b	از این رادیوایزوتوپ برای تصویربرداری غده تیروئید استفاده می‌شود.
^{99}TC c	برخی از این رادیوایزوتوپ‌ها به عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به کار می‌روند.
رادیوایزوتوپ مس d	
^{235}U e	

۶) به پرسش‌های زیر در مورد نخستین عنصری که در راکتور هسته‌ای ساخته شد، پاسخ دهید.

۱) نماد این عنصر را نوشه، نسبت تعداد نوترون‌ها به پروتون‌ها را در این عنصر تعیین کنید.

۲) با توجه به این‌که نسبت تعداد نوترون‌ها به پروتون‌ها در این عنصر کمتر از $1/5$ است، آیا می‌توان گفت «در برخی عنصرهای ناپایدار و

پرتوza، نسبت نوترون‌ها به پروتون‌ها کمتر از $1/5$ است.»؟ پاسخ خود را توضیح دهید.

۳) متن زیر را با خط زدن واژه‌های نادرست کامل کنید.

«از تکنسیم برای تصویربرداری غده تیروئید استفاده می‌شود، زیرا یون (یدید / برمید) با یونی که حاوی تکنسیم است، (اندازه / جرم) مشابه دارد و غده تیروئید هنگام جذب (یدید / برمید)، این یون را نیز جذب می‌کند. با (کاهش / افزایش) مقدار این یون در غده تیروئید، امکان تصویربرداری فراهم می‌شود.»

۴) به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

۱) کدام شکل، تصویر غده تیروئید سالم را نشان می‌دهد؟



۵) علاوه بر تکنسیم، از کدام رادیوایزوتوپ زیر، می‌توان برای تصویربرداری غده تیروئید استفاده کرد؟ (یکم فسفر بسوزونید فیلی راهت متوجه می‌شید)

۷ به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

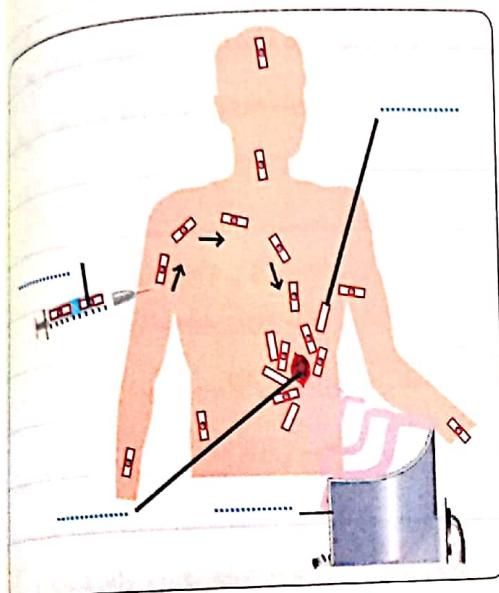
۸ شناخته شده‌ترین فلز پرتوزا چیست؟

۹ به کمک جدول تناوبی، نماد شیمیایی و عدد اتمی این فلز را مشخص کنید.

۱۰ مهم‌ترین کاربرد این فلز چیست؟

۱۱ غنی‌سازی ایزوتوبی را توضیح دهید. آیا غنی‌سازی ایزوتوبی یک روش شیمیایی است یا فیزیکی؟ چرا؟

۱۲ جرا پسماندهای راکتورهای اتمی خطرناک‌اند؟ پاسخ خود را توضیح دهید.



۱۳ با توجه به شکل رو به رو، به پرسش‌های داده شده پاسخ دهید.

۱۴ جاهای خالی را با استفاده از کلمات زیر پر کنید.

آشکارساز پرتو - گلوکز حاوی اتم پرتوزا - توده سلطانی - گلوکز معمولی

۱۵ منظور از گلوکز نشان‌دار چیست؟

۱۶ چرا تجمع گلوکز نشان‌دار در توده سلطانی، بیشتر از سایر یاخته‌های بدن است؟

۱۷ با توجه به شکل، فرایند تشخیص توده سلطانی را توضیح دهید.

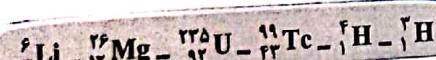
۱۸ برای هر یک از موارد زیر دلیل بیاورید.

۱۹ اغلب افرادی که به سلطان ریه دچار می‌شوند، سیگاری هستند.

۲۰ تکنسیم تولید شده در واکنشگاه هسته‌ای را نمی‌توان برای مدت طولانی نگهداری کرد.

۲۱ فقط کسانی که مفهوم عناصر سافتگی و فرب بد شدند، سوال بعدی رو حل کنند!

۲۲ کدام یک از ایزوتوب‌های زیر، تنها می‌توانند در راکتور هسته‌ای ساخته شوند؟ پاسخ خود را توضیح دهید.



۲۳ برای حل این سوال، می‌توانید از مشورت دوستانتون استفاده کنید!

۲۴ به نظر شما آیا عبارت زیر همواره درست است؟ در صورت نادرست بودن، یک مثال نقض بیاورید.

«هر یک از عناصر جدول تناوبی، حداقل یک ایزوتوب پرتوزای طبیعی دارد.»