

بہفر دبیر علوم تجربی تیزهوشان

شہید بهشتی ناحیہ دو خرم آباد

کانال تلگرام

behfaroloum9

مواد و نقش آنها در زندگی

فصل ۱

پیلہ ابریشم

واش سدیم و آب



کود شیمیایی



صفحه نمایش



کاربرد طلا در زیور آلات



گوگرد در طبیعت



ظرف مسی



مواد اولیه ای که ما استفاده می کنیم از چیست؟

همه چیزهایی که شما در زندگی روزمره از آنها استفاده می کنید، از موادی مانند سنگ، چوب، فلز، شیشه، پلاستیک و... ساخته شده اند. این مواد، خود از یک یا چند ماده تشکیل شده اند. برخی مواد خالص و بعضی مخلوط اند. مواد خالص، عنصر یا ترکیب اند. از طرف دیگر مواد ممکن است طبیعی یا مصنوعی باشند. دانشمندان با مطالعه خواص مواد و ایجاد تغییر در آنها همواره در تلاش اند فرآورده های جدیدتر و با کارایی و خواص بهتر را عرضه کنند. در این فصل با برخی مواد و نقش آنها در زندگی انسان آشنا می شوید.

هدف از مطالعه و تغییر مواد چیست؟

اتومبیل ، سکه

آهن ، مس

برخی مواد فلزند یا از فلز ساخته شده‌اند

در علوم هفتم با طبقه‌بندی عنصرها به دو دسته فلز و نافلز آشنا شدید. انسان از هزاران سال پیش فلزها را شناخته و راه‌های استفاده از آنها را یاد گرفته است. انسان با کشف فلزها و شناخت آنها، روش‌هایی برای ساخت اشیای مفید و گوناگون ارائه کرده است. در دنیای امروز فلزها نقش مهمی در زندگی روزانه دارند. از فلزها در ساخت خانه، پل، زیورآلات، ابزار، وسایل حمل و نقل و... استفاده می‌شود (شکل ۱).



برخی از کاربرد فلزات

شکل ۱- تصویر برخی وسایل ساخته شده از فلزها در قدیم از فلز برای ساخت اسلحه، ادوات کشاورزی و گاهی ظروف استفاده می‌شد اما امروزه فلز کاربرد های بسیار وسیعی در زندگی پیدا کرده مانند حمل و نقل هوایی زمینی و دریایی لوازم خانه و هزاران کاربرد دیگر.

جمع آوری اطلاعات

با مراجعه به منابع معتبر دربارهٔ چگونگی به‌کارگیری فلزهای مختلف از زمان کشف تاکنون اطلاعاتی را جمع‌آوری کنید و به کلاس گزارش دهید.

در سال‌های گذشته با برخی از خواص آهن، آلومینیم و طلا آشنا شدید. مس یکی دیگر از فلزهای پرکاربرد در زندگی است. آیا تا به حال به سیم‌هایی که در سیم‌کشی ساختمان به کار می‌رود، دقت کرده‌اید؟ اگر قسمتی از روکش آن را کنار بزنید، فلز براق و سرخ‌رنگی را مشاهده می‌کنید. این فلز مس نام دارد. فلز مس از طریق ذوب سنگ معدن آن در دمای بالا به‌دست می‌آید و نقش مهمی در صنعت کشور دارد.

مس چه رنگی است؟

(شکل ۲) فلز مس را چگونه از سنگ معدن آن تهیه می‌کنند؟



شکل ۲- تولید مس از سنگ معدن مس

مهم‌ترین معدن مس کشورمان در کجاست؟

آیا می‌دانید

یکی از معادن مس ایران که در حال حاضر از آن بهره‌برداری می‌شود، معدن مس سرچشمه در استان کرمان است (شکل ۲).

چرا فلز مس در زندگی کاربرد های زیادی دارد؟ ←

فلز مس به علت رسانایی الکتریکی زیاد، مقاومت در برابر خوردگی و قابلیت مفتول شدن، کاربرد گسترده‌ای در زندگی امروز دارد. استفاده از ظروف مسی برای پختن غذا و سیم‌های مسی در سیم‌کشی ساختمان، نمونه‌هایی از کاربردهای این فلز می‌باشند. شما چه کاربردهای دیگری از مس و ترکیب‌های آن سراغ دارید؟ ← از آلیاژ مس در تهیه ی شیر آلات و تهیه مفرغ استفاده می‌شود

سوال آیا فلزات واکنش پذیری یکسانی دارند؟

خیر فلزها واکنش پذیری یکسانی ندارند

واکنش آهن و مس با اکسیژن تند است یا کند؟

می‌دانید که آهن با اکسیژن به کندی واکنش می‌دهد و به زنگ آهن تبدیل می‌شود. فلز مس نیز با اکسیژن به کندی ترکیب و به مس اکسید تبدیل می‌شود.

معادله ی نوشتاری واکنش فلز با اکسیژن چیست؟

مس اکسید → گاز اکسیژن + فلز مس ←

واکنش منیزیم با اکسیژن چگونه است؟

فراورده واکنش دهنده ها

درحالی که اگر یک تکه نوار منیزیم را روی شعله چراغ بگیرید، به سرعت می‌سوزد و نور خیره‌کننده‌ای تولید می‌کند؛ اما طلا برخلاف این سه فلز با اکسیژن ترکیب نمی‌شود. واکنش طلا با اکسیژن چگونه است؟

خود را بیازمایید

متن بالا را یک بار دیگر به دقت بخوانید و به موارد زیر پاسخ دهید.

- ۱- کدام فلز واکنش پذیری بیشتری دارد؟ کدام فلز با اکسیژن واکنش نمی‌دهد؟ منیزیم - طلا
- ۲- کدام فلزها واکنش پذیری کمتری دارند؟ مس (طلا اصلا با اکسیژن واکنش نمی‌دهد)

آزمایش کنید

وسایل و مواد لازم: بشر، کات کبود، تیغه آهن، تیغه منیزیم، تیغه روی

۱- سه بشر را شماره گذاری کنید و درون هر یک تا یک سوم حجم آن، آب بریزید.

۲- یک قاشق چای خوری کات کبود در هر یک از بشرها حل کنید.

۳- در بشر شماره (۱) تیغه آهن، در بشر شماره (۲) تیغه منیزیم و در بشر شماره (۳) تیغه روی را

قرار دهید.

۴- سرعت تغییر رنگ در سه بشر را با هم مقایسه

کنید. آهن > روی > منیزیم

۵- کدام فلز واکنش پذیرتر است؟ منیزیم



فکر کنید

در شرایط یکسان ظروف مسی زودتر زنگ می‌زند یا ظروف آهنی؟ چرا؟

آهنی، زیرا واکنش پذیری آهن از مس بیشتر است و نسبت به مس زودتر با اکسیژن واکنش می‌دهد ۳

عنصر اکسیژن به چند صورت در طبیعت وجود دارد؟

مهم ترین اجزای تشکیل دهنده ی هوا کدام اند؟

در ساختمان برخی مواد نافلزها شرکت دارند

در علوم هشتم آموختید، هوای پاک یک مخلوط گازی و همگن است. مهم ترین اجزای تشکیل دهنده هوا، گازهای نیتروژن، اکسیژن، آرگون، کربن دی اکسید و بخار آب است.

اکسیژن یکی از گازهای تشکیل دهنده هوا است که به صورت مولکول دو اتمی وجود دارد. شکل

دیگری از این عنصر، گاز اوزون است که از مولکول های سه اتمی (O_3) تشکیل شده است. این گاز

در لایه های بالایی هوای اطراف زمین و همچنین در هوای آلوده یافت می شود. گاز اوزون از رسیدن

پرتوهای پراثری و خطرناک فرابنفش به زمین جلوگیری می کند و به صورت یک لایه محافظ عمل

می کند. **فایده گاز اکسیژن چیست؟**

عنصر اکسیژن افزون بر اینکه گازی تنفسی است در صنعت نیز نقش مهمی دارد. این عنصر در ساختار

بسیاری از ترکیبها وجود دارد. یکی از این ترکیبها، سولفوریک اسید با فرمول H_2SO_4 است که

کاربردهای گوناگونی دارد (شکل ۳).



شکل ۳- برخی کاربردهای سولفوریک اسید را بیان کنید

سولفوریک اسید از چه عنصرهایی ساخته شده ؟

در فرمول شیمیایی سولفوریک اسید (H_2SO_4)

علاوه بر عنصرهای H و O، عنصر گوگرد با

نشانه شیمیایی S شرکت دارد. گوگرد جامدی

زردرنگ است و در دهانه آتشفشان های خاموش

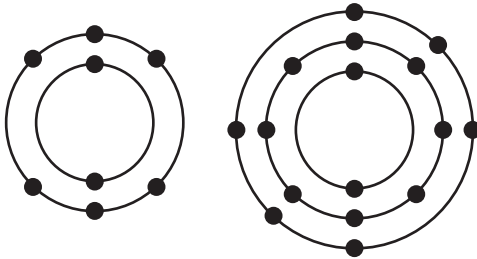
یا نیمه فعال یافت می شود.

گوگرد چه رنگی است و در کجا وجود دارد؟



تشابه: هر دو در مدار آخر خود 6 الکترون دارند
تفاوت: اکسیژن دو مدار و گوگرد سه مدار الکترونی دارد

فکر کنید



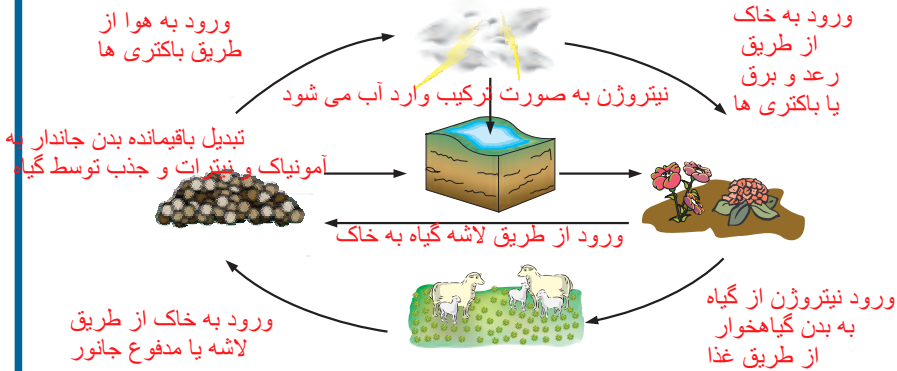
شکل روبه‌رو مدل اتمی بور برای اتم عنصرهای اکسیژن (O) و گوگرد (S) را نشان می‌دهد؛ تشابه و تفاوت این دو مدل اتمی را بیان کنید (در این فصل در مدل اتمی، هسته اتم نشان داده نشده است).

بیشترین عنصر نافلز تشکیل دهنده ی هوا چیست و به چه صورت وجود دارد؟

عنصر مهم دیگر در هوا نیتروژن است که به صورت گاز با مولکول‌های دواتمی (N_2) یافت می‌شود.

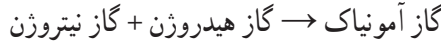
گفت و گو کنید

تصویر زیر چرخه ساده‌ای از نیتروژن را در طبیعت نشان می‌دهد. درباره این چرخه و نقش آن در زندگی، در کلاس گفت و گو کنید.



معدله‌ی نوشتاری تولید آمونیاک از نیتروژن و هیدروژن را بنویسید

بخش عمده گاز نیتروژن به عنوان ماده اولیه برای تولید آمونیاک به کار می‌رود.



کاربرد آمونیاک چیست؟

آمونیاک نیز در تهیه کودهای شیمیایی و مواد منفجره کاربرد دارد (شکل ۴).



تولید مواد منفجره

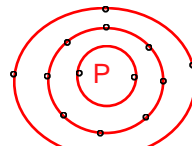
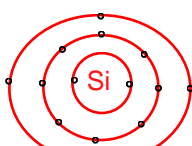
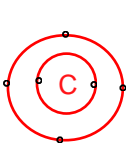
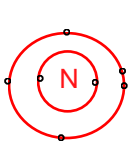


کود شیمیایی در کشاورزی



یخ‌سازی

شکل ۴ - برخی کاربردهای گاز نیتروژن و ترکیب‌های آن



Si و C هر دو در مدار آخر 4 الکترون دارند و در یک گروه هستند
P و N هر دو در مدار آخر 5 الکترون دارند و در یک گروه از جدول تناوبی هستند

فسفر و کربن عنصرهای نافلز دیگری هستند که در صنعت کاربرد وسیعی دارند (شکل ۵).



فسفر و سیلیسیم دارای مدار برابر و در یک دوره یا تناوب هستند

کربن و نیتروژن هم دارای مدار برابر و در یک دوره از جدول تناوبی هستند

شکل ۵- نمونه‌ای از کاربرد کربن و فسفر در زندگی

فکر کنید

مدل اتمی بور را برای ${}_{7}N$ ، ${}_{6}C$ ، ${}_{14}Si$ و ${}_{15}P$ رسم کنید. توضیح دهید مدل اتمی کدام یک از این عنصرها به هم شباهت دارند. جواب در بالای صفحه



آیا تا به حال به نوشته‌های روی جلد یا پوشش خمیر دندان دقت کرده‌اید؟ معمولاً روی جلد خمیر دندان مواد تشکیل دهنده آن نوشته شده است (شکل ۶).

شکل ۶- خمیر دندان دارای یون فلورید است. F^{-} اتم فلورین در مدار آخر خود چند الکترون دارد؟

چرا به خمیر دندان یون فلورید اضافه می‌کنند؟

فلورین یکی از موادی است که به خمیر دندان می‌افزایند تا از پوسیدگی دندان جلوگیری شود. اتم این عنصر در مدار آخر خود ۷ الکترون دارد. اتم عنصر کلر (Cl) نیز از نظر تعداد الکترون مدار آخر مشابه فلورین است. در شکل ۷ برخی کاربردهای کلر و ترکیب‌های آن را مشاهده می‌کنید.



از یکسان بودن تعداد الکترون در مدار آخر اتم فلورین و کلر چه می‌فهمیم؟ نتیجه می‌گیریم خواص شیمیایی این اتم‌ها شبیه است و این دو اتم در یک خانه از جدول تناوبی قرار دارند



شکل ۷- کاربردهای گوناگون کلر و ترکیب‌های آن را بیان کنید 4- میکروب کش

3- آفت کش

فایده‌ی طبقه‌بندی عنصرها چیست؟

آیا تا به حال به چگونگی چیدمان کتاب‌ها در کتابخانه و همچنین مواد و وسایل در فروشگاه دقت کرده‌اید؟ چه ویژگی مشترکی در آنها مشاهده می‌کنید؟ همان‌طور که در کتابخانه برای سهولت دسترسی به کتاب مورد نظر کتاب‌ها را بر اساس ویژگی‌های مشترک طبقه‌بندی می‌کنند، دانشمندان نیز عنصرها را طبقه‌بندی می‌کنند. مطالعه‌ی عنصرها را آسان‌تر می‌سازد؛ زیرا عنصرهایی که در یک طبقه قرار می‌گیرند، خواص مشابهی دارند. یکی از ویژگی‌هایی که می‌توان بر اساس آن عنصرها را طبقه‌بندی کرد، تعداد الکترون‌های موجود در مدار آخر اتم آنهاست. در این طبقه‌بندی معمولاً عنصرهایی که تعداد الکترون مدار آخر اتم آنها برابر است، در یک ستون قرار می‌گیرند. بر این اساس دانشمندان عنصرها را از عدد اتمی ۱ تا ۱۸ درون جدولی در هشت ستون به صورت زیر طبقه‌بندی کرده‌اند.

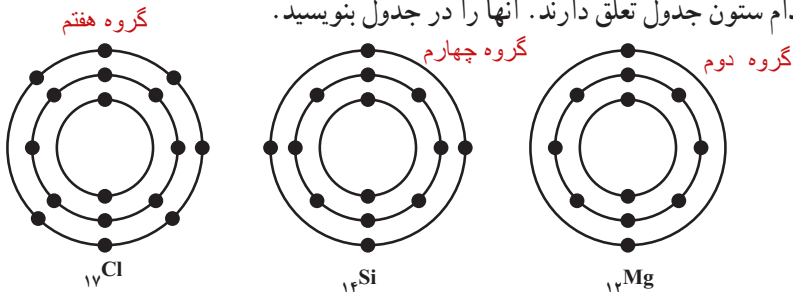
| | | | | | | | | |
|--|----|----|----|----|---|---|----|----|
| | | | | | | | | He |
| | Li | Be | B | C | N | O | F | Ne |
| | Na | Mg | Al | Si | P | S | Cl | Ar |

دوره یا تناوب

فعالیت

جدول عنصرها را به دقت مشاهده کنید و به موارد زیر پاسخ دهید. تعداد الکترون مدار آخر آنها با هم برابر است (الف) عنصرهایی که در هر ستون قرار گرفته‌اند چه ویژگی مشترکی دارند؟

(ب) با توجه به مدل اتمی عنصرهای ${}_{17}\text{Cl}$ ، ${}_{12}\text{Mg}$ و ${}_{14}\text{Si}$ مشخص کنید هر یک از این عنصرها به کدام ستون جدول تعلق دارند. آنها را در جدول بنویسید.



ویژگی سدیم چیست؟ (پ) سدیم، فلزی جامد است که با آب و اکسیژن به شدت واکنش می‌دهد و از این رو بسیار واکنش‌پذیر

لیتیم و ویژگی هایی شبیه سدیم دارد زیرا همانند سدیم در مدار آخر خود یک الکترون دارد

است. تصویرهای زیر برخی ویژگی های این فلز را نشان می دهد. کدام یک از عنصرهای ${}_{3}\text{Li}$ و ${}_{12}\text{Mg}$ و

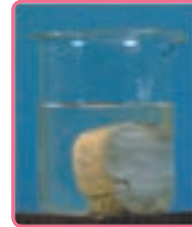
سدیم به شدت با آب واکنش می دهد

و هنگام سوختن تولید
شعله ی زرد رنگ
می کند



ویژگی هایی شبیه به سدیم ${}_{11}\text{Na}$ دارند؟ چرا؟

به راحتی با چاقو بریده می شود



برای نگهداری
سدیم
باید آن را در
زیر نفت
نگهداری کرد

چون آهن چه فایده ای برای بدن انسان دارد؟ ← سدیم و پتاسیم چه فایده ای برای بدن دارند؟
عنصرها در فعالیت های بدن نیز نقش مهمی دارند؛ برای نمونه آهن در ساختار هموگلوبین خون، سدیم و

پتاسیم در فعالیت های قلب، بد در تنظیم فعالیت های بدن و کلسیم در رشد استخوان ها مؤثرند.

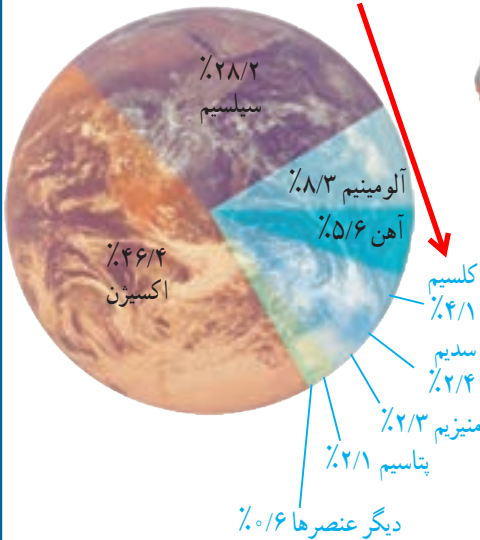
ید و کلسیم هر کدام چه فایده ای برای بدن دارند؟ →

گفت و گو کنید

در شکل زیر درصد تقریبی برخی عنصرها در پوسته زمین و بدن انسان، نشان داده شده است.
درباره داده های این دو شکل گفت و گو کنید.

برخی از عنصر های بکار رفته در بدن انسان را به ترتیب از زیاد به کم نام ببرید

برخی از عنصر های سازنده ی پوسته ی زمین را به
ترتیب نام ببرید



۶۵% اکسیژن
۱۸% کربن
۱۰% هیدروژن
۳% نیتروژن
۱/۵% کلسیم
۱% فسفر
۱/۵% دیگر عنصرها

سه ماده که مولکولهای کوچکی دارند را نام ببرید

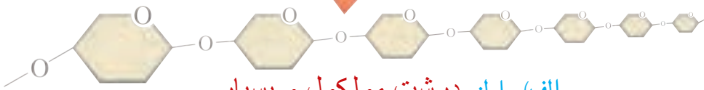
چندماده که مولکولهای درشت دارند

را نام ببرید. سلولز، چربی
هموگلوبین

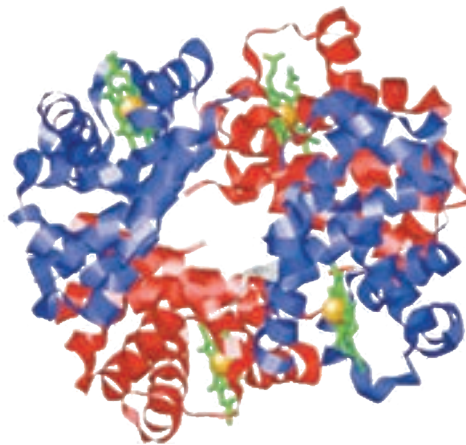
بسیارهای طبیعی و مصنوعی

تاکنون با موادی مانند گاز اکسیژن (O_2)، گاز آمونیاک (NH_3) و سولفوریک اسید (H_2SO_4) آشنا شده‌اید. در مولکول این مواد تعداد اتم‌ها محدود است. به طوری که این مولکول‌ها به مولکول‌های کوچک مشهورند، اما در برخی مواد، هر مولکول از تعداد بسیار زیادی اتم ساخته شده است. برای مثال، سلولز از تعداد بسیار زیادی اتم‌های C، H و O تشکیل شده است. مولکول‌های سلولز درشت‌اند. مولکول چربی و مولکول هموگلوبین نیز درشت‌اند. چنین موادی را **درشت‌مولکول** می‌نامند. دسته‌ای از درشت‌مولکول‌ها، **بسیار** نام دارد. هر بسیار از زنجیرهای بلندی تشکیل شده است که از اتصال تعداد زیادی مولکول کوچک به یکدیگر به دست می‌آید (شکل ۸).

منظور از بسیار چیست؟



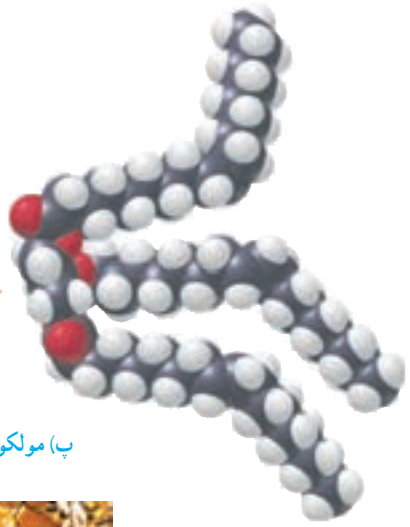
الف) سلولز درشت‌مولکول و بسیار



ب) هموگلوبین درشت‌مولکول و غیر بسیار



پ) مولکول‌های تشکیل دهنده روغن زیتون درشت مولکول



درشت مولکول غیر پلیمر



توجه داشته باشید که در پایین شکل نوشته مولکولهای موم ولی این شش ضلعی های کوچک مولکول موم نیستند بلکه خانه هایی برای ذخیره عسل و پرورش نوزاد زنبور است

ت) مولکول‌های سازنده موم زنبور عسل

شکل ۸- درشت مولکولها

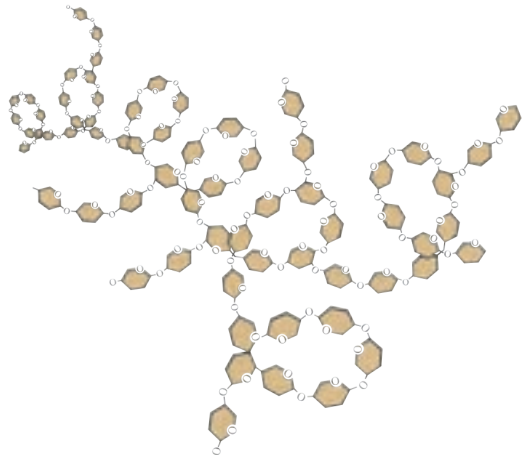
نام شش بسیار طبیعی را بنویسید و بسیار های طبیعی از چه منابعی بدست می آیند؟

بسپارها ممکن است **طبیعی** یا **مصنوعی** باشد. سلولز، نشاسته، گوشت، پشم، ابریشم و پنبه، نمونه‌هایی از بسپارهای طبیعی اند. این بسپارها از گیاهان یا جانوران به دست می‌آیند (شکل ۹).

ساقه ی زیر زمینی سیب زمینی



الف) نشاسته



شکل مولکول نشاسته که از اتصال واحدهای کوچکی به نام گلوکز ساخته شده است

درشت مولکول ، بسیار ، طبیعی منشا جانوری



(ب) ابریشم



درشت مولکول
بسیار
بسیار با منشا حیوانی



(ت) گوشت

درشت مولکول
بسیار
بسیار با منشا حیوانی

شکل ۹

(ب) پشم

گفت و گو کنید

درباره کاربردهای گوناگون بسپارهای طبیعی در زندگی گفت و گو کنید. ،خوراک، پوشاک

با افزایش روزافزون جمعیت، تقاضا برای مصرف بسپارها نیز افزایش یافت. به طوری که به کارگیری بسپارهای طبیعی به تنهایی توانست پاسخگوی این نیاز باشد. علاوه بر این تهیه وسایل از آنها پرهزینه شد. در چنین شرایطی تولید بسپارهای مصنوعی از نفت مورد توجه شیمیدانها و متخصصان قرار گرفت. پلاستیک نمونه‌ای از بسپارهای مصنوعی است که در ساخت قطعات خودرو، مصالح

ساختمانی، مواد بسته‌بندی، بطری و وسایل شخصی، به کار می‌رود. یک بسپار مصنوعی نام ببرید و چه استفاده‌هایی از آن می‌شود؟



چرا امروزه علاوه بر بسپارهای طبیعی به طور گسترده از بسپارهای مصنوعی استفاده می‌شود؟

شکل ۱۰ - کاربردهای مختلف بسپارهای مصنوعی در زندگی

پلاستیک‌ها در محیط زیست به راحتی تجزیه نمی‌شوند و برای مدت‌های طولانی در طبیعت باقی می‌مانند. سوزاندن آنها نیز بخارات سمی وارد هوا می‌کند. به همین دلیل آنها را بازگردانی می‌کنند.

چرا پلاستیک‌ها را باز گردانی می‌کنند؟

کارخانه‌های تولید پلاستیک در سراسر جهان به منظور کاهش آلودگی محیط زیست و بازگردانی پلاستیک‌های پر مصرف، کدهای ویژه‌ای را برای هر یک از آنها تعیین کرده‌اند. این کدها را به صورت عدد در یک نشانه مثلثی شکل (سه پیکانه)، در زیر یا کنار کالاهای پلاستیکی حک می‌کنند؛ برای نمونه: روی بطری حاوی نوشیدنی از جنس پلی اتیلن ترفتالات نشانه 1 و برای لیوان‌های یکبار مصرف و ظروف بسته‌بندی از جنس پلی استیرن نشانه 6 را حک می‌کنند. وجود این نشانه‌ها مشخص می‌کنند که کالاهای مورد نظر را می‌توان به چرخه مصرف بازگرداند. به این ترتیب موادی که نشانه آنها با هم یکسان است، جداگانه جمع‌آوری و بازگردانی می‌شوند. بنابراین تفکیک زباله‌های پلاستیکی با استفاده از این کدها آسان‌تر شده و سبب می‌شود کالاهای پلاستیکی هم جنس از بقیه جدا شوند.



نشانه 5 روی این بسته‌بندی نشان می‌دهد که جنس آن از پلی پروپن است و هنگام بازگردانی باید با پلاستیک‌هایی از این جنس بازگردانی شود. نشانه استاندارد نیز روی برچسب مواد غذایی تضمین می‌کند که آن ماده غذایی سالم است و از نظر شرایط بهداشتی تولید در کارخانه، مقدار مجاز افزودنی‌ها، باقی مانده آفت‌کش‌ها و غیره از وضعیت مطلوبی برخوردار است. سازمان ملی استاندارد برای مواد غذایی سالم معیارهایی را تعریف و تدوین کرده است. هر استاندارد یک شماره مخصوص دارد. برای مثال استاندارد ملی ایران به شماره ۴۱۵۲ ویژگی‌های روغن مناسب برای سرخ کردن را نشان می‌دهد. برای مشاهده این معیارها می‌توانید به سایت سازمان ملی استاندارد ایران مراجعه کنید.

جمع‌آوری اطلاعات

با مراجعه به منابع معتبر درباره کاربرد انواع پلاستیک، ویژگی‌ها، میزان تولید سالیانه و نشانه بازگردانی آنها اطلاعاتی را جمع‌آوری کنید و به کلاس گزارش دهید.

گفت‌وگو کنید

با توجه به آنچه در این فصل درباره مواد محیط زندگی خود آموخته‌اید درباره نقش مواد در زندگی و مسئولیت هر یک از انسان‌ها در قبال آنها، گفت‌وگو کنید.