

"با کمال امتنان، پذیرای پیشنهادها و نظرهای علمی و ادبی عزیزان هستم."

سوبلندر باشید - پورسالار - آبان ۱۴۰۰

@BioSalar_Ch

با سپاس ویژه از استاد عزیز جناب آقای محمد حجت پناه - دزفول

فصل ۱۴

مواد پیرامون ما

جزایی سازنده (به ترتیب کاهش فراوانی)	لایه‌های زمین	میانگین ضخامت(km)	به مقدیر متغیر
O_2 (٪۷۸) N_2 (٪۲۱) Ar (٪۰/۴)	هوکره	۱۰۰	
آب (٪۷۵) از سطح زمین را می‌پوشاند (٪۳/۵) $NaCl$ و مقدیر کمتری از Ca , Mg , S , ... عنصرهای دیگر به صورت یون	آب کره	۵	
سیلیکات‌ها (ترکیب‌های ساخته شده از اتم‌های O و فلزهای چون Al, Mg, Ca, Fe, Na, K, ...) زغال سنگ، نفت و گاز طبیعی، کربنات‌ها، اکسیدها، سولفیدها	سنگ کره	۴۰ کیلومتر نخست	
سیلیکات	گوشه	۲۹۰۰ تا ۴۰ کیلومتری	
Ni و Fe	هسته	از ۲۹۰۰ کیلومتری تا مرکز زمین	



روزانه با مواد زیادی مانند وسایل آهنی، چوبی، پلاستیکی، فلزی و پارچه‌های نخی، ابریشمی و... سروکار داریم. درواقع چهره زندگی ما به نوع موادی که استفاده می‌کنیم، بستگی دارد؛ برای نمونه (۱) اختراع آلیاژ فولاد سبب گسترش صنعت خودروسازی و ساختمان‌سازی شد. در این فصل با ویژگی‌های برخی مواد و تأثیر آنها در ساخت وسایل زندگی آشنا می‌شویم.
۱. عامل گسترش صنعت خودروسازی و ساختمان سازی چیست؟

منبع چیست؟ کل هر ماده موجود در طبیعت و بخش‌های مختلف کره زمین را منبع آن ماده گویند.

اندوخته (ذخیره) چیست؟ یک اندوخته بخشی از یک منبع است که توسط انسان شناسایی

طبیعت منبع مواد است شده است و استخراج آن با فناوری‌های پیشرفته، صرفه اقتصادی دارد.

در علوم ششم آموختید، برخی از موادی که در زندگی از آنها استفاده می‌کنیم در طبیعت

یافت می‌شوند و برخی از آنها را می‌توان مستقیماً از زمین، آب و هوا جدا کرد و به کار برد.

شکل ۱ نمونه‌هایی از این مواد را نشان می‌دهد.

۱. کدام مواد را می توان مستقیماً از طبیعت (زمین، آب و هوا) جدا کرد و به کار برد؟ هر یک از کجا بدست می آیند؟



ب) طلا به صورت تکه های رگه های فلزی درخشان در لابه لای برخی از خاک ها و سنگ های پیدا شود.



۱) (الف) گوگرد به صورت بلورهای زرد و کدر در دهانه آتشفسانه های خاموش و نیمه فعال وجود دارد.



ت) نمک خوارکی را می توان از آب دریا تهیه کرد.



ب) الماس را می توان به صورت بلورهای زیبا و درخشان در کنار سنگ های آتشفسانی جست و جو کرد.

شکل ۱— نمونه هایی از موادی که به طور مستقیم از طبیعت بدست می آیند.

۲. بیشتر مواد مورد استفاده در زندگی را چگونه از طبیعت بدست می آوریم؟ مثال بزنید.

۲) بیشتر مواد مورد استفاده در زندگی ما، در طبیعت یافت نمی شوند؛ بلکه باید آنها را با انجام دادن تغییرهای فیزیکی و شیمیایی در مواد طبیعی به دست آورد؛ برای نمونه: فلزهای آهن، الومینیم و مس را از سنگ معدن آنها، شیشه را از ماسه، سیمان را از سنگ آهک و پلاستیک را از نفت خام می سازند.

و سیله ها و اجسام مختلف از چه موادی ساخته شده اند؟

با دقت به وسیله ها و اجسام اطراف خود نگاه کنید. آیا جنس همه آنها یکسان است؟ آیا برای ساختن آنها از مواد یکسانی استفاده شده است؟

با کمی بررسی ببینی ببرید که وسیله های مختلف از مواد گوناگونی ساخته شده اند. برخی از آنها

فقط از یک نوع ماده و برخی دیگر از چند نوع ماده تشکیل شده اند؛ برای مثال سیم مسی فقط

از مس، عصای چوبی فقط از چوب ^و کاغذ از گچ، چوب و نشاسته ^و ... ساخته شده است.

۳. کاغذ از چه موادی ساخته می شود؟



بیشتر بدانید
اکسیژن، نیتروژن و کربن دی اکسید به صورت گازهای بی رنگ در هوا یافت می شوند.

فهرستی از لوازم و وسایل اطراف خود (حداقل ده مورد) را تهیه، و به دلخواه دسته‌بندی خودتان را مشخص کنید. ملاک دسته‌بندی خودتان را

دانش آموزی فهرستی از وسایل مختلف را تهیه کرده و آنها را بر اساس نوع مواد به کاربرده شده در ساختمان آنها به صورت زیر طبقه‌بندی کرده است (نمودار ۱).

۱. از هر جنس ماده مثالی بزنید.

سنگی	پلاستیکی	پارچه‌ای	چرمی	چوبی	شیشه‌ای	فلزی

نمودار ۱ – طبقه‌بندی مواد بر اساس جنس آنها

شما نیز فهرستی را که تهیه کرده‌اید به این صورت طبقه‌بندی کنید. آیا در فهرست شما وسایلی هست که در هیچ یک از این دسته‌ها جای نگیرند؟ بله، مثل کپسول گاز، آب و...

۲. چند ویژگی برای فلز مس بنویسید.

۳. برای بیان ویژگی‌های مواد از چه عبارت‌ها و واژه‌هایی استفاده می‌شود؟

مواد ویژگی‌های معینی دارند

هر ماده دارای ویژگی‌های مشخص و معینی است؛ برای نمونه، ^۱مس فلزی جامد است؛ سطح برآق دارد و رسانای جریان برق و رسانای گرمای، چکش خوار و سخت است ^۲(برای ^۳بیان ویژگی‌های مواد از عبارت‌ها و واژه‌هایی مانند سخت یا نرم، چکش خوار یا شکننده، انعطاف‌پذیر یا انعطاف‌ناپذیر، جاذب آب یا ضد آب، شفاف یا کدر، دارای خاصیت آهن ریایی یا بدون خاصیت آهن ریایی و ... استفاده می‌شود).

وقتی می‌گویند یک ماده از ماده دیگر سخت‌تر است، ^۴منظور این است که می‌توان به کمک ماده سخت روی ماده دیگر خراش ایجاد کرد یا آن را برد؛ برای نمونه با استفاده از الماس می‌توان شیشه را برد؛ با ناخن روی صابون و چوب پنبه خراش ایجاد کرد. در نتیجه ناخن از صابون و چوب پنبه سخت‌تر است ^۵(یکی دیگر از ویژگی‌های مواد، انعطاف‌پذیری است).

پورسالار

۶. وقتی می‌گویند یک ماده از ماده دیگر سخت‌تر است، منظور چیست؟ مثال بزنید.



شکل ۲ – کدام یک سخت‌تر است؟ شیشه یا الماس

۱. منظور از انعطاف پذیری ماده چیست؟ مثال بزنید.

(۱) انعطاف پذیری یک ماده نشان می دهد که آن ماده چقدر می تواند در اثر وارد کردن نیرو، خم یا کشیده شود و پس از حذف نیرو، دوباره به حالت اول برگردد؛ برای نمونه اگر یک کش لاستیکی را بکشد، طول آن افزایش می یابد. حال اگر آن را رها کنید، (نیروی وارد شده را حذف کنید) دوباره به حالت اول خود بر می گردد^۱ در این حالت می گوییم، کش انعطاف پذیر است.

۲. منظور از چکش خوار بودن فلزات چیست؟

کاربردهای یک ماده به ویژگی های آن بستگی دارد؛ برای نمونه^۲ چکش خوار بودن فلزها این امکان را به ما می دهد تا آنها به شکل های دلخواه در آوریم^۳ (شکل ۳).

فکر کنید

۱- خواص مورد انتظار برای لیوان شیشه‌ای، میله چوبی، بشقاب سرامیکی، خط کش پلاستیکی و قوطی آلومینیمی را پیش بینی و جدول زیر را کامل کنید.

نام جسم	خاصیت	شکننده - چکش خوار	رسانای نارسانای الکتریکی	انعطاف پذیر - انعطاف ناپذیر	شفاف - کدر
لیوان شیشه‌ای	شکننده	نارسانای الکتریکی	انعطاف ناپذیر	شفاف	شفاف
خط کش پلاستیکی	شکننده متنوع	نارسانای الکتریکی	انعطاف پذیر متنوع	شفاف - کدر	شفاف
مداد چوبی	چکش خوار	رسانا	انعطاف ناپذیر	کدر	کدر
بشقاب سرامیکی	شکننده	چوب نارسانای الکتریکی	انعطاف ناپذیر	نارسانای الکتریکی	انعطاف پذیر
تایر اتومبیل		مغز مداد رسانای الکتریکی		نارسانای الکتریکی	



الف) چند وسیله فلزی

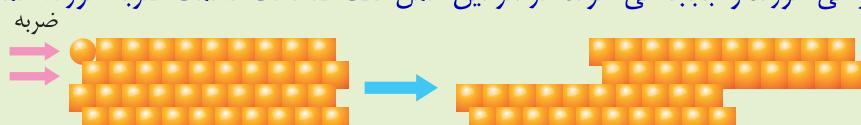


ب) چکش کاری روی فلزها از صنایعی است که از دیرباز در ایران روبق داشته است.

شکل ۳

۲- با بررسی شکل زیر، چکش خوار بودن فلزها را با توجه به ساختار اتمی آنها توضیح دهید.

فلزها در اثر ضربه نمی شکنند؛ زیرا وقتی به آنها ضربه می زنیم، لایه ای از اتم ها روی لایه دیگر سر می خورند و جابجا می شوند. در اثر این عمل فقط ضخامت قسمت ضربه خورده کمتر می شود.



اکنون با آزمایش‌ها و فعالیت‌های زیر با برخی از ویژگی‌های دیگر مواد آشنا می‌شوید.

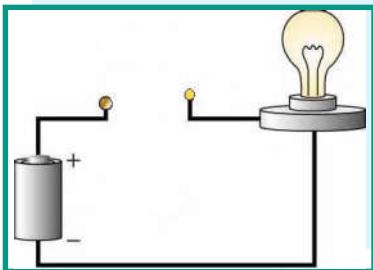
آزمایش کنید ۱ تعیین رسانایی یا نارسانایی الکتریکی مواد

وسایل و مواد: باتری، لامپ ۱/۵ ولتی، چند تکه سیم، لیوان، سکه، خطکش پلاستیکی، چوبی و فلزی، قوطی یا پوش برگ (فوبل)، آلومینیمی، پارچه نخی و بشقاب سرامیکی

روش آزمایش

۱- یک مدار الکتریکی ساده بسازید.

۲- رسانایی الکتریکی مواد ذکر شده را بررسی، و نتیجه مشاهدات خود را یادداشت کنید.



آزمایش کنید ۲ تعیین استحکام مواد

وسایل و مواد: چند رشته سیم نازک فلزی، نخی و پلاستیکی، قلاب، پایه و گیره فلزی و

چند وزنه ۱۰۰ گرمی

روش آزمایش

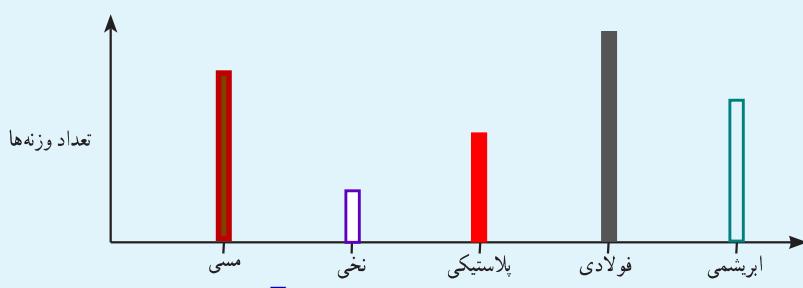
۱- یک رشته سیم مسی را مطابق شکل به گیره بیندید.

۲- یک وزنه ۱۰۰ گرمی را از آن آویزان، و تعداد وزنه‌ها را کم کم اضافه کنید.

این عمل را تا آنجا ادامه دهید که رشته سیم پاره شود.

۳- آزمایش را برای رشته سیم‌های دیگر تکرار کنید (قطر رشته سیم‌ها باید یکسان باشد).

۴- نتیجه مشاهدات خود را روی نمودار زیر رسم، و نتایج را مقایسه کنید.



نخی <پلاستیکی> <ابریشمی> <مسی> <فولادی> استحکام

تذکر: این مقایسه کلی است؛ چون امروزه پلاستیک‌هایی مستحکم تر از فولاد نیز می‌توان ساخت.

بیشتر بدانید
استحکام: مقدار نیرویی که لازم است تا یک ماده در اثر کشیدن، گسسته یا بریده شود. (میزان مقاومتی که یک ماده در برابر پاره شدن از خود نشان می‌دهد).

همان طور که مشاهده کردید، عموماً استحکام فلزها از مواد دیگر بیشتر است. در نتیجه برای ساختن وسایلی که باید استحکام زیادی داشته باشند از فلزها استفاده می‌کنند؛ برای نمونه بدنه خودروها، اسکلت‌های ساختمانی، پل‌ها، در و پنجره و وسایل ورزشی را با استفاده از فلز می‌سازند. ۱. چرا برای ساختن وسایلی که باید استحکام زیادی داشته باشند از فلزها استفاده می‌کنند؟ مثال بزنید. (از فلزها برای ساختن چه چیزهایی استفاده می‌شود؟ چرا؟)

آیا می‌دانید
در ساختن چرخ اتومبیل از رشته‌های فولادی استفاده می‌شود.

در فصل ۲ با چگالی آشنا شدید. چگالی مواد یکی دیگر از ویژگی‌های مهم مواد است. فرض کنید می خواهید وسیله‌ای محکم ولی سبک بسازید در این صورت از کدام ماده استفاده می کنید؟ با انجام دادن فعالیت زیر با چگالی مواد بیشتر آشنا می شوید.

۱. وقتی می خواهیم وسیله‌ای محکم ولی سبک بسازیم در این صورت به کدام ویژگی فیزیکی مواد توجه می کنیم؟ چگالی و استحکام

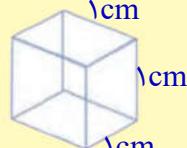
فعالیت



۰.۹۶۲۱



۱ میلی لیتر (سانتی متر مکعب)
آب تقریباً ۱ گرم است.



۱ سانتی متر مکعب
تقریباً ۰.۰۱ گرم است.



۱ سانتی متر مکعب
از یک نوع جوب تقریباً ۰.۷ گرم است.

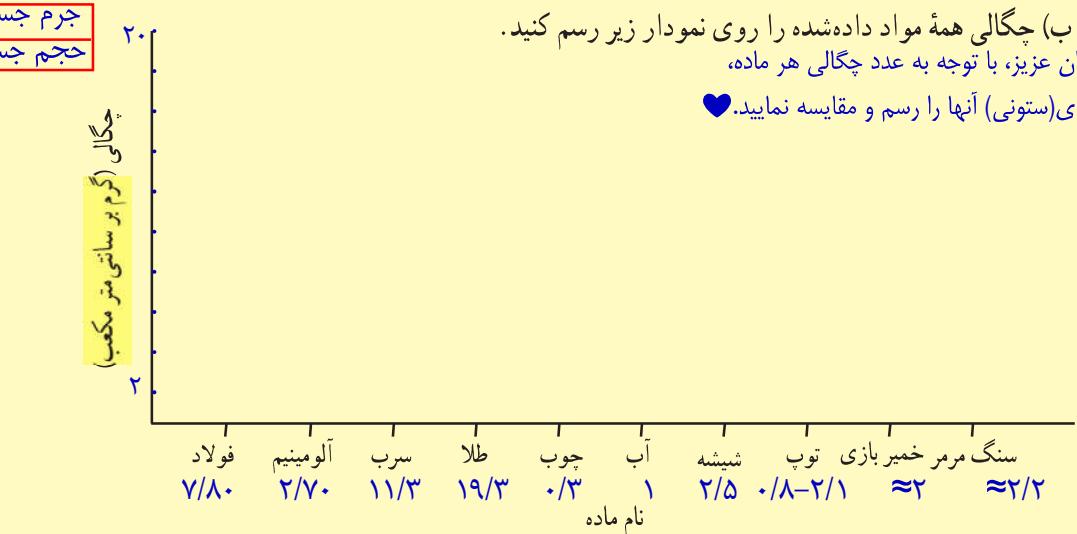
(الف) شما نیز با استفاده از ترازو و استوانه مدرج، جرم و حجم خمیر بازی، میخ فولادی، سنگ مرمر، توب، انگشت طلا، ورق آلومنیوم و وزنه سربی را اندازه‌گیری، و چگالی آنها را حساب کنید.

(ب) چگالی همه مواد داده شده را روی نمودار زیر رسم کنید.

*دانش آموzan عزيز، با توجه به عدد چگالی هر ماده،

نمودار ميله‌اي (ستوني) آنها را رسم و مقاييسه نمايد. ❤

$$\frac{\text{حجم جسم}}{\text{جرم جسم}} = \text{چگالی جسم}$$



چوب پنبه ۰.۱۲ شناور

آب ۱

چگالی: جيوه < آب > برج < آب > چوب پنبه

موادی با چگالی کمتر از چگالی آب، روی آب شناور و با چگالی برابر با آب در آن غوطه ور هستند و اگر چگالی آنها بیشتر از آب باشد، در آب فرو می روند. همچنین هر ماده ای که چگالی بیشتری داشته باشد پایین تر قرار خواهد گرفت.

(توجه به فعالیت صفحه ۹)

پورسالار

۱. چرا فلز آلومینیم به یک فلز سبک شهرت دارد؟ برای ساخت چه وسایلی از آلومینیم استفاده می شود؟ (چرا آلومینیم در صنعت هواپیماسازی نقش مهمی دارد؟)

آیا می دانید
در ساختن جلیقه های ضد گلوه از پلاستیک هایی استفاده شده است که استحکام آنها چند برابر فولاد است.



دیدید که چگالی فلزها با هم برابر نیستند؛ برای نمونه، چگالی طلا خیلی بیشتر از فولاد و چگالی فولاد نیز از آلومینیم بیشتر است. به همین دلیل فلز آلومینیم به یک فلز سبک شهرت دارد و برای ساختن اجسام محکم ولی سبک به کار می رود (شکل ۴).



شکل ۴—فلز آلومینیم در صنعت هواپیماسازی نقش مهمی دارد.



۲. چرا اغلب پل ها و اسکله های فلزی را از فولاد می سازند؟

(چون استحکام فولاد زیاد است، اغلب پل ها و اسکله های فلزی را از فولاد می سازند) ۲

چرا استحکام این سازه ها با گذشت زمان کاهش می یابد؟
زیرا استحکام فولاد پس از ترکیب با اکسیژن هوا و اکسید شدن (زنگ زدن) کاهش می نماید. شکل ۵—قابلیت ورقه ای شدن طلا زیاد است.

آزمایش کنید - کار در کلاس (توب شیطونک بسازید) تذکر: بهتر است از مقداری نشاسته نیز در این آزمایش استفاده شود تا حالت چسبناکی توب ساخته شده کم شود.

وسایل و مواد: چسب چوب، بوراکس، آب، رنگ غذا، لیوان، کاسه، استوانه مدرج، ترازو

روش آزمایش $\text{Na}_4\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

۱— در یک لیوان بزرگ ۳۰ میلی لیتر آب بریزید و ۳۰ میلی لیتر چسب چوب به آن اضافه کنید؛ سپس آن را هم بزنید تا یکنواخت شود.

۲— یک قاشق سوپ خوری از بوراکس و چند قطره رنگ غذا را در ۶۰ میلی لیتر آب در یک کاسه حل کنید.

۳— محتويات لیوان را به آرامی درون کاسه اضافه کنید و مرتب هم بزنید.

۴— ماده ژله ای به دست آمده را با حرکت دست به شکل یک توب در آورید.

۵— با تغییر شرایط انجام واکنش (تغییر دمای آب) و افزودن مواد دیگر مانند نشاسته، آزمایش را تکرار، و توب های ساخته شده را با هم مقایسه کنید. توپی که از ۴ گرم بوراکس و ۳ گرم نشاسته و ۵ گرم چسب چوب و ۱۰ گرم آب دارد بهترین حالت است

بیشتر بدانیم: بوراکس پودری سفید که از کریستال های نرم بی رنگ تشکیل شده است و به آسانی در آب حل می شود (قابلیت اتحلال آن نیز بالاست). این ترکیب شیمیایی دارای کاربردهای فراوان و گوناگون می باشد از جمله ماده تشکیل دهنده ای بسیاری از شوینده ها شیمیایی، مواد آرایشی و لعاب ها می باشد. همچنین در بیوشیمی برای ساختن محلول های بافری، به عنوان ماده تاخیر انداز آتش، ترکیب ضد قارچ برای فایبر گلاس ها، حفاظت های جاذب نوترون برای منابع رادیواکتیو به کار می رود. در استخراج صنعتی معدن طلا استفاده از بوراکس گاهی اوقات به طور چشمگیری از جای جیوه سمی در فرآیند استخراج طلا به کار می رود.

کششی

استحکام (محکم): مقدار نیروی لازم برای پاره کردن یک جسم در برابر نیروی فشار سختی: میزان مقاومت در برابر خراش و فشار

نمایش آب: میزان مقاومت در برابر شکستن و ترک خوردن
نمایش آب: میزان مقاومت در برابر نفوذ مایعها و آب (دفعه کردن آب)

نام ماده سازنده	و سیله	علت انتخاب
فلز	قوطی آلومینیمی	سبکی و استحکام
شیشه	سیم مسی (سیم برق)	رسانایی الکتریکی خوب
پلاستیک	حلقه طلا	طلای زنگ نمی زند طلای درخشان و زیباست
شیشه	ظرف آشپزخانه	رسانایی گرما
شیشه	شیشه پنجره	شفاف بودن
شیشه	عدسی	شفاف بودن شکست نور
پلاستیک	کلید و پریز	نارسانای الکتریکی استحکام
پلاستیک	روکش سیم برق	نارسانای الکتریکی جلوگیری از اکسایش

اطلاعات جمع آوری کنید

برای ساخت هر یک از وسایل زیر از چه موادی استفاده شده است؟ دلیل انتخاب هر ماده را بنویسید.

- الف) دستاک (راکت) تنیس ب) قابلمه دسته دار
 پ) کلاه ایمنی ت) بدنه و دریخچال ث) چرخ اتومبیل

الف) راکت تنیس: چوبی سیک با چگالی کم. ب) قابلمه دسته دار: فلز رسانای گرما و محکم - دسته از مواد عایق گرما. ب) کلاه ایمنی: پلاستیک سبک، محکم و عایق گرما و برق. ت) بدنه و دریخچال: چندلایه عایق گرما و آهنی دارای خاصیت جذب به آهن ربا و محکم. ث) چرخ اتومبیل: لاستیک انعطاف‌پذیر و محکم.

پورسال

خواص	اجزای سازنده	آلیاژ
مقاوم تر از آهن	کربن(۶-۲٪) + آهن	چدن
مقاوم تر از آهن	کربن(۰-۲٪) + آهن	فولاد
زنگ نزن	کربن + آهن + کروم	استیل
بسیار مقاوم و سخت و زنگ نزن	فولاد زنگ نزن نیکل + آهن + کروم (کرومبل)	
سبک	آهن + قلع	حلبی
سخت تر از مس	مس + قلع	برنز
سخت تر از مس	مس + روی	مفرغ(برنج)

با هم بدانیم: مکمل جدول ۲-صفحه ۳۴



شکل ۶- ارگ به بزرگ‌ترین ارگ خشتی جهان است.



بیشتر بدانید
گاهی در تهیه آلیاژها از نافلزی
مانند کربن نیز استفاده می‌شود.

- در ساخت هر وسیله علاوه بر ویژگی‌های فیزیکی، چه عوامل دیگری تاثیر گذارند؟
- علت استفاده گسترده از آهن در صنایع چیست؟

(در ساختن یک وسیله، علاوه بر ویژگی‌های فیزیکی مواد، قیمت و فراوانی آنها نیز در انتخاب آنها اهمیت دارد؛ برای نمونه فلز آهن از سایر فلزها ارزان‌تر است به من

دلیل این فلز کاربرد بسیار گسترده‌ای در صنایع مختلف دارد.)

قیمت(ارزش): طلا > نقره > قلع > کروم > مس > آلمینیم > روی > آهن



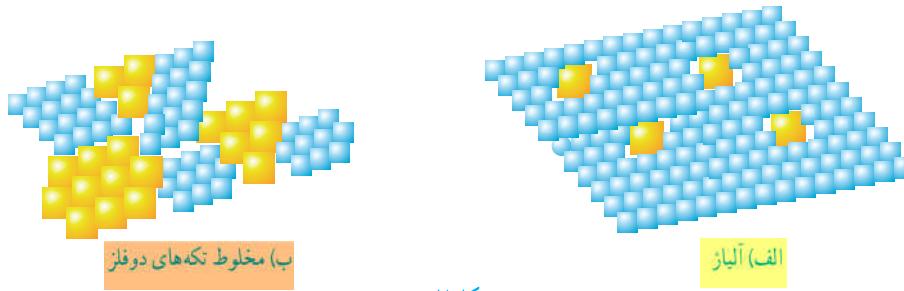
- چگونه موادی با خواص بهتر تولید کنیم؟ مثال بزنید. با افزودن یک یا چند ماده انسان‌ها از دیرباز در جست‌وجوی روش‌هایی برای تولید موادی مقید و سودمند در زندگی ادامه (افزودن مقداری آهک به گل سبب افزایش استحکام آن می‌شود. از این رو در ساخت بناهای خشتی از آن استفاده می‌کردند) (کربن (زغال) نافلزی سیاه رنگ و نرم است که با کشیدن روی کاغذ یا سنگ به آسانی لایه نازکی از آن بر جای می‌ماند. در نتیجه از کربن برای تولید مغز مداد استفاده می‌شود؛ اما نرمی زیاد آن مشکلاتی را در ساخت مداد و نوشتن با آن ایجاد می‌کند. تجربه نشان می‌دهد که افزودن مقداری خاک رس به کربن سبب بیشتر شدن سختی آن می‌شود به طوری که هر چه مقدار خاک رس بیشتر باشد، سختی مغز مداد بیشتر خواهد شد.)

- خواص فلزها را نیز می‌توان با افزودن یک یا چند ماده شیمیایی به آنها تغییر داد. در اثر این عمل، خواص فلزها بهبود پیدا می‌کند، آلیاژها مواد جدیدی اند که اغلب از مخلوط کردن دو چهار در ساخت بناهای خشتی از آهک به همراه گل استفاده می‌کردند؟
- جنس مغز مداد از چه ماده‌ای است؟ چگونه سختی آن را افزایش می‌دهند؟
- عمنظور از آلیاژ چیست؟ چگونه ساخته می‌شوند؟

پورسالار

نکته ۱: برخی از الیاژها مانند چدن و فولاد از مخلوط نافلز با فلز بدست می‌ایند.
نکته ۲: الیاژ مخلوط همگن عناصر است نه ترکیبی از آنها.

یا چند فلز به دست می‌آیند. برای این منظور فلزها را ذوب و با هم مخلوط می‌کنند. در اثر این عمل، اتم‌های سازنده الیاژ، لابه‌لای یکدیگر پخش می‌شوند (شکل ۷).



شکل ۷



شکل ۸—استفاده از الیاژهای مس در ایران قدمت دیرینه دارد.

جدول ۲—نام اجزای سازنده، خواص و کاربرد چند الیاژ—توجه به جدول تکمیلی صفحه ۳۳

کاربرد	خواص	اجزای سازنده	نام الیاژ
ظروف آشپزخانه	سخت تراز آهن	نیکل، کروم و آهن	فولاد زنگ تزن
ابزار کار	سخت تراز آهن	کربن و آهن	چدن

نکته: در الیاژ چدن حدود ۶/۶٪ و در الیاژ فولاد حدود ۲/۲٪ - ۲/۰٪ کربن به کار رفته است.
مواد هوشمند

همان‌طور که آموختید، علوم تجربی به ما کمک می‌کند تا بتوانیم خواص مواد را بهبود بخشیم و از این رهگذر مواد جدیدی تولید کنیم؛ برای نمونه، عینک‌هایی ساخته شده‌اند که اگر به آنها نیرو یا فشاری وارد شود، قاب آنها مچاله می‌شود و تغییر شکل می‌دهد؛ اما جالب است بدانید که پس از حذف نیرو یا فشار دوباره و بدون هیچ کمکی از سوی شما به شکل اولیه خود بر می‌گردند (شکل ۹).



الف) قاب عینک



ب) لوازم دندانپزشکی

شکل ۹—نمونه‌هایی از کاربردهای مواد هوشمند

۲. منظور از مواد هوشمند چیست؟ مثال بزنید. چه تغییرهایی خواهد شد؟
موادی که در اثر عوامل فیزیکی (نیرو، فشار، نور، دما و ...) تغییر کرده و با حذف عامل تغییر دوباره به شکل اولیه خود بر می‌گردند مواد هوشمند نامیده می‌شوند. مانند قاب و شیشه فتوکرومیک عینک و ارتودنسی دندان ...

با تشکر ویژه از استاد جواد رمضانی کارشنک

مواد پیرامون ما



فصل
۴



برخی از مواد مورد استفاده در زندگی، در طبیعت یافت می‌شوند مانند گوگرد، طلا، الماس، نمک خوراکی



گوگرد به صورت بلورهای زردرنگ و کدر در دهانه آتشفشنانهای خاموش و نیمه‌فعال وجود دارد.



طلا به صورت تکه‌ها یا رگه‌های فلزی درخشان در لابه‌لای برخی از خاک‌ها و سنگ‌ها یافت می‌شود.



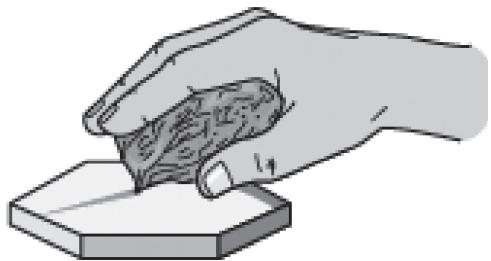
الmas به صورت بلورهای زیبا و درخشان در داخل سنگ‌های آتشفشنانی وجود دارد.



نمک خوراکی را از آب دریا به دست می‌آورند.

نیتروژن، اکسیژن و کربن‌دی‌اکسید به صورت گازهایی بی‌رنگ و بی‌بو درهوا یافت می‌شوند. اکثر مواد مورد استفاده در زندگی ما در طبیعت یافت نمی‌شوند، بلکه باید آن‌ها را با انجام تغییرهای فیزیکی و شیمیایی در مواد طبیعی به دست آورد. مانند آهن، شیشه، سیمان و پلاستیک مواد دارای ویژگی‌های مشخص و معینی هستند.

برای بیان ویژگی‌های مواد از عبارت‌هایی مانند سخت یا نرم، چکش‌خوار یا شکننده، انعطاف‌پذیر یا انعطاف ناپذیر، جاذب آب یا ضدآب، شفاف یا کدر و ... استفاده می‌شود.



سختی

میزان مقاومت یک جسم در برابر خراشیده شدن را سختی می‌گویند. وقتی می‌گوییم یک ماده از ماده‌ای دیگر سخت‌تر است، منظور این است که می‌توان به کمک ماده سخت بر روی ماده دیگر خراش ایجاد کرد یا آن را برید. مثلاً با ناخن می‌توان بر روی صابون خراش ایجاد کرد یعنی سختی ناخن از صابون بیشتر است. و اینکه کاغذ ماده‌ای سخت‌تر از نوک مداد است به این علت است که با کشیدن مداد روی کاغذ، نوک مداد توسط کاغذ ساییده می‌شود.

انعطاف پذیری

انعطاف پذیری یک ماده یعنی هنگامی که ماده‌ای را می‌کشیم کش می‌آید و چنان‌چه رها کنیم به حالت عادی برگردد. به مواد انعطاف‌پذیر، مواد «کشسان» هم می‌گویند. مثل کش یا فنر



لاستیک معمولاً انعطاف پذیر و پلاستیک انعطاف‌ناپذیر است.



لاستیک مثل تایر اتومبیل و پلاستیک مثل کیسه فریزر انعطاف پذیری با دما رابطه مستقیم دارد. یعنی با افزایش دما، انعطاف پذیری نیز زیاد می‌شود. به عبارتی لاستیک گرم بیشتر از لاستیک سرد، کش می‌آید.

استحکام

مقدار نیرویی که لازم است تا یک ماده در اثر کشیدن، گسسته یا بریده شود را استحکام گویند. استحکام فلز از پارچه بیشتر است.

استحکام نقطه مقابل کشسانی است.

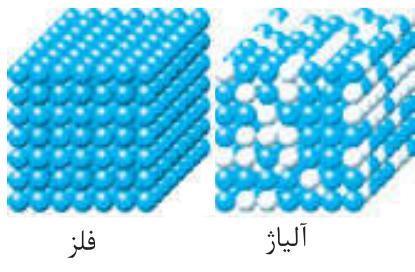


چکش خواری

خرد و شکسته نشدن بر اثر ضربه را چکش خواری گویند. این خاصیت به فلزها این امکان را می‌دهد تا آن‌ها را به شکل‌های دلخواه درآوریم.

کاربرد مواد

در ساختن یک وسیله علاوه بر ویژگی‌های فیزیکی، قیمت و فراوانی نیز در انتخاب مواد سازنده آن‌ها اهمیت دارد.



برای بهبود کیفیت مواد باید تغییراتی در مواد داد.

- افزودن مقداری آهک به گل سبب افزایش استحکام آن می‌شود.

- افزودن مقداری خاکرُس به کربن (مغزداد) سبب سختی مغز مداد می‌شود.

آلیاژ(همجوشه)

آلیاژها مواد جدیدی هستند که اغلب از مخلوط کردن دو یا چند فلز به دست می‌آید.

کربن تنها نافلزی است که در تولید آلیاژ استفاده می‌شود. ! نکته

خواص جدید	اجزا	آلیاژ
استحکام	آهن + کربن	فولاد
زنگ نزدن	آهن + روسی قلع	حلبی
استحکام	طلاء + نقره + مس	سکه طلا
softتر شدن از مس	مس + قلع	برنز
زنگ نزدن	کروم+ نیکل + آهن	فولاد زنگ نزدن (استیل)

مواد هوشمند

به موادی که در اثر تغییرات فیزیکی پیرامون خود دچار تغییر شده و با حذف این تغییرات دوباره به حالت پیشین خود بازمی‌گردند، را مواد هوشمند می‌نامند مانند نوعی قاب عینک، برخی لوازم دندان‌پزشکی و لیوان حساس به حرارت.

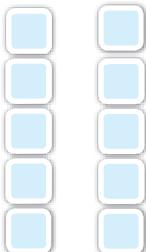


جملات زیر را با کلمات مناسب کامل کنید.

۱. گوگرد به صورت بلورهای و در دهانه آتشفسان‌های و وجود دارد.
۲. ویژگی فلزها به ما این امکان را می‌دهد تا آن‌ها را به شکل‌های دلخواه درآوریم.
۳. با افزودن به مغز مداد، می‌توان سختی مغز مداد را افزایش داد.



درست نادرست



درست یا نادرست بودن هر یک از عبارت‌های زیر را تعیین کنید.

۱. آلیاژها از ذوب و مخلوط کردن دو یا چند فلز تولید می‌شوند.

۲. اگر ماده سختی را روی ماده‌ای نرم بکشیم، گردی از ماده سخت روی ماده نرم بر جا می‌ماند.

۳. مواد با ذرات اتمی می‌توانند خاصیت چکش خواری داشته باشد.

۴. استحکام یعنی مقدار نیروی لازم برای آن که یک ماده دراثر کشیده شدن، گسسته یا بریده می‌شود.

۵. با افزودن فلزهای نیکل و کروم به آهن، ماده‌ای به نام فولاد زنگنزن به وجود می‌آید.



پاسخ صحیح را با گذاشتن علامت (✓) در داخل □ مشخص کنید.

۱. کدام ماده زیر بدون تغییر از طبیعت به دست می‌آید؟

(د) پلاستیک

(ج) سیمان

(ب) شیشه

(الف) طلا

۲. الماس در بین کدام سنگ‌ها مشاهده می‌شود؟

(ب) لابه‌لای سنگ‌های دگرگونی

(الف) لابه‌لای سنگ‌های کوهستانی

(د) لابه‌لای سنگ‌های آتشفسانی

(ج) لابه‌لای گل‌ولای مرداب

۳. چنان‌چه ماده A را روی ماده B بکشیم و ماده A از ماده B روی A باشد باشد A روی B.

(ب) سخت‌تر - خط می‌اندازد.

(الف) سخت‌تر - گردی باقی می‌گذارد.

(د) گزینه‌های ب و ج

(ج) نرم‌تر - گردی باقی می‌گذارد.

۴. در کدام گزینه علت انتخاب ماده در وسیله مورد نظر درست نیست؟

(ب) سیم برق: شکل پذیری خوب آلومینیوم

(الف) قوطی نوشابه: شکل پذیری خوب آلومینیوم

(د) بدنه خودرو: مقاومت در برابر خوردگی فولاد

(ج) ظروف آشپزخانه: رسانایی حرارتی خوب آلومینیوم

۵. نام آلیاژی که اجزای آن از آهن و کربن است در کدام گزینه آمده است؟

(د) آهن زنگنزن

(ج) حلبی

(الف) مفرغ

(د) تایر اتومبیل

(ج) بشقاب سرامیکی

(الف) قوطی آلومینیومی

(د) رنگ

(ج) استحکام

(الف) انعطاف‌پذیری

۶. کدام گزینه زیر انعطاف‌پذیر است؟

(ب) صندلی چوبی

(د) هرسه‌مورد

(ج) فراوانی

(الف) قیمت

۷. کدام ویژگی برای ساخت یک وسیله اهمیت دارد؟

۹. کدام یک از ویژگی‌های زیر درباره طلا درست نیست؟

- ب) چکش خواری بسیار زیادی دارد.
 د) براق و درخشان است.
- الف) زنگ نمی‌زند.
 ج) ترد و شکننده است.

۱۰. کدام گزینه علت استفاده از ماده مورد نظر را به درستی بیان نمی‌کند؟

- ب) لاستیک برف پاک کن اتومبیل: سختی
 د) فولاد بدنه اتومبیل: استحکام
- ج) پلاستیک چراغ خطر اتومبیل: شفافیت

۱۱. استفاده از کدام آلیاژها به ترتیب برای ساخت لوازم پزشکی و موتور اتومبیل مناسب‌تر است؟

- ب) فولاد زنگ نزن - چدن
 د) فولاد زنگ نزن - فولاد زنگ نزن
- الف) برنج - چدن
 ج) فولاد زنگ نزن - برنز

**به سوالات زیر پاسخ کامل دهید****۱. هریک از مفاهیم زیر را تعریف کنید.**

استحکام:

آلیاژ:

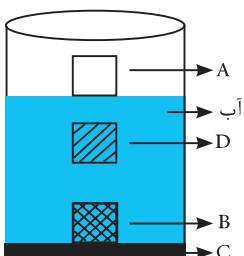
۲. مواد داده شده کادر را در داخل جدول قرار دهید.

کربن‌دی‌اکسید	مروارید	سیمان	طلاء	گوگرد	مالوس	شیشه	نمک خوارکی	پلاستیک	کائوچو	طلاء
---------------	---------	-------	------	-------	-------	------	------------	---------	--------	------

موادی که در طبیعت یافت نمی‌شود.

موادی که در طبیعت یافت می‌شود.

- آهن: () طلا: () آهن: ()
 شیشه: () آلومینیوم: ()
 لاستیک در ساخت تاییر خودرو: () مس: ()

۴. چگونه می‌توان سختی یک ماده را نسبت به ماده دیگر تشخیص داد؟**۵. چکش خوار بودن چه کمکی می‌تواند به فلزات بکند؟****۶. به سوالات زیر درباره چگالی پاسخ دهید.**

الف) چگالی مواد زیر را نسبت به یکدیگر مقایسه کنید.

<.....>

”دو گوش داریم و فقط یک زبان، برای اینکه بیشتر بشنویم و کمتر بگوییم. دیوژن“

ب) چگالی کدام‌یک کم‌تر از یک و چگالی کدام‌یک بیش‌تر از یک است؟

۷. فولاد زنگ نزن چگونه ساخته می‌شود و مزیت فولاد زنگ نزن نسبت به آهن چیست؟

۸. موارد زیر را در مورد نقره مشخص کنید.

• برآق یا کدر:

• رسانا یا نارسانا:

• دارای خاصیت آهن‌ربایی یا بدون خاصیت آهن‌ربایی:

• چکش‌خوار یا شکننده:

۹. دلیل هر مورد زیر را بنویسید.

• افزودن خاکرُس به مغز مداد

• افزودن آهک به گل

• محلول‌کردن دو یا چند فلز با یکدیگر

• ظروف آشپزی از فلز

۱۰. با توجه به این که ماده اولیه بسیاری از مواد مورد استفاده ما طبیعی است، هریک از عبارت‌های ستون (الف) را

به عبارت مناسب‌ش در ستون (ب) وصل کنید.

ب

شیشه

الماس

سیمان

کربن‌دی‌اکسید

پلاستیک

الف

هوای

ماسه

سنگ‌آهک

نفت‌خام

سنگ‌های آتش‌نشانی

۱۱. مداری مطابق شکل فراهم شده است. به جای علامت سوال کدام مواد قرار گیرد تا لامپ روشن شود. دور این

مواد را خط بکشید.

بند کفش

چوب کبریت

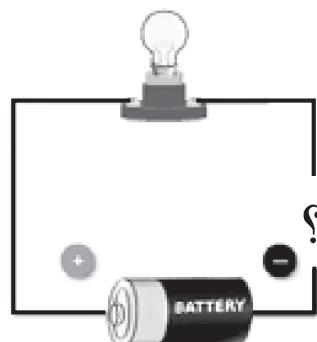
یک تکه آلومینیوم

لیوان شیشه‌ای

میخ فولادی

سوزن خیاطی

خوبی



”خوبی“، فاصله این بدیختی تا بدیختی بعدی است. چارلی چاپلین



۱۲. با دقت در شکل مقابل چگونگی تهیه نمک خواراکی از آب دریا را توضیح دهید.



۱۳. شکل های زیر کدام ویژگی های ماده را نشان می دهد.



۱۴. جدول زیر را مانند نمونه کامل کنید.

نام ماده	ویژگی	رسانا یا نارسانای الکتریکی	انعطاف پذیر یا انعطاف ناپذیر	شفاف یا کدر	شکننده یا چکش خوار
سیم مسی					
بشقاب چینی					
تایر اتومبیل					
انگشت طلا					چکش خوار
خط کش پلاستیکی					
لیوان شیشه ای					

۱۵. مواد هوشمند را تعریف کرده و دو مثال بزنید.

۱۶. با توجه به جدول زیر به سوال های داده شده پاسخ دهید.

سختی	ماده
روی «د» خط می اندازد.	الف
روی «الف»، «ج» و «د» خط می اندازد.	ب
روی «الف» و «د» خط می اندازد.	ج
با «الف»، «ج» و «ب» خراشیده می شود.	د

(الف) سخت ترین ماده کدام است؟ (.....)

(ب) نرم ترین ماده کدام است؟ (.....)

(پ) این مواد را از نظر سختی، از کم به زیاد مرتب کنید؟ (.....)

”وقتی انسان دوست واقعی دارد که خودش هم دوست واقعی باشد . امرسون“

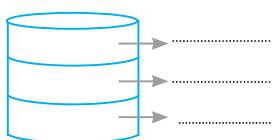
۱۷. انعطاف پذیری یک ماده نشان دهنده چیست؟ با یک مثال توضیح دهید.

۱۸. در جدول زیر چگالی بعضی از مواد آورده شده است با توجه به این اطلاعات به سوالات زیر پاسخ دهید.

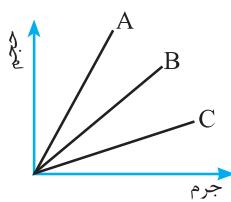
۰/۸	کروسین(مایع)
۲۵	شیشه
۱/۲۶	گلیسیرین(مایع)
۱/۶	کربن تتراکلرید(مایع)
۱/۳	لاستیک

(الف) کدام ماده جامد در تمام مایع مواد جدول غرق می‌شود؟ (.....)

(ب) کدام ماده جامد در کروسین غرق می‌شود ولی در کربن تتراکلرید شناور می‌ماند؟ چرا؟



(پ) اگر حجم مساوی از هر سه ماده مایع موجود در جدول را در ظرف برشیم ترتیب قرار گرفتن آن‌ها را مشخص کنید.



۱۹. نمودار زیر، مربوط به جرم حجمی سه فلز جیوه، مس و آلومینیوم است.

نمودار مرتبط با هر یک از فلزات زیر را مشخص کنید.

(جیوه (.....) مس (.....) آلومینیوم (.....))

۲۰. با توجه به جدول زیر که آلیاژهای مختلف را نشان می‌دهد به سوالات داده شده پاسخ دهید.

آلیاژ	قلع	نیکل	سرب	کربن	مس	روی	کروم	آهن
برنج					✓	✓		
لحیم	✓		✓					
برنز	✓				✓			
استیل		✓					✓	✓
فولاد				✓				✓

(الف) آلیاژ را تعریف کنید؟

(ب) در کدام آلیاژ عنصری غیر فلزی وجود دارد؟

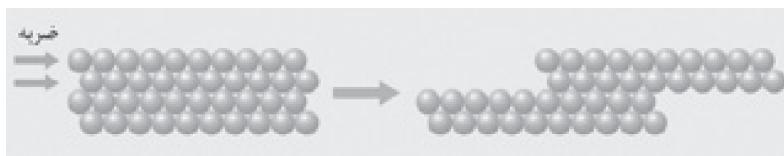
(ج) چرا فولاد زندگ می‌زند ولی برنز زندگ نمی‌زند؟

”کتاب زندگی گذشتگان، جان تاریک را روشنی می‌بخشد. فردوسی خردمند“

۲۱. ویژگی‌های مواد زیر را با یکدیگر مقایسه کنید (با بله و خیر پاسخ دهید)

شیشه	لاستیک	طلاء	کربن	ویژگی‌ها
				رسانا است؟
				چکش خوار است؟
				انعطاف پذیر است؟
				شفاف است؟

۲۲. شکل مقابل یک فلز را نشان می‌دهد یا نافلز؟



چه اتفاقی برای آن افتاده است؟



دانستنی‌های علمی

- قد فضا نورداران هنگامی که در فضا هستند ۵ تا ۷ سانتی‌متر بلندتر می‌گردد.
- هر چه از مرکز زمین فاصله بگیریم نیروی جاذبه کمتر می‌شود، در نتیجه وزن کاهش می‌یابد. وزن فردی که در خط استوا ایستاده از وزن همین شخص در قطب شمال و جنوب کمتر است زیرا در خط استوا زمین برآمده‌تر و در قطب هموارتر است. این تفاوت وزن حدود ۵ درصد است.

- چگالی بیش‌تر مواد با دما رابطه معکوس دارند. به همین دلیل، یک لیتر بنزین که در سرمای شب به باک خودرو ریخته می‌شود از همان یک لیتر بنزین در گرمای روز جرم بیش‌تری دارد.

- ساندیس‌ها، نوشابه‌ها، بیسکویت‌ها، کیک‌ها و... با قندهای مصنوعی چون ساخارین که ۱۰۰۰ برابر شیرین‌تر از قند معمولی است ساخته می‌شود که دشمن کبد و کلیه می‌باشد.
- بیش‌تر محتوای روغن‌های مایع از پارافین خوراکی که محصول پالایشگاهی نفت است درست شده است.
- مواد قندی موجود در نوشابه‌ها موجب پوسیدگی دندان‌ها می‌شود. (دندان شکسته داخل نوشابه پس از ۷ ساعت حل می‌شود.)
- دانشمندان به تازگی کشف کرده‌اند که تقریباً ۴۰ تا ۳۰ درصد از همه‌ی سرطان‌ها با خوردن میوه، سبزیجات، غذاهای گیاهی کم‌چرب و مواد غذایی پرکالری، قابل پیش‌گیری است.

”هیچ چیز عوض نمی‌شود! شما دیدتان را عوض کنید رمز کار این است. کالوس کاستاندا“

فصل ۴ (مواد پیرامون ما)

ردیف	سؤال
۱	جاهای خالی را با کلمات مناسب پرکنید. فلز به دلیل ارزان بودن نسبت به فلزهای دیگر کاربرد زیادی دارد.
۲	اگر چگالی یک ماده از آب باشد، آن ماده در سطح آب شناور می‌ماند.
۳	خاصیت برگشت‌پذیری یک ماده به شکل قبل از کشیده شدن را گویند.
۴	با تیغه چاقو می‌توان پنیر را برید بنابراین پنیر کمتر از چاقو است.
۵	کاربرد زیاد فلزات در زندگی ما به خاطر فلزات است.
۶	درست یا نادرست بودن هریک از عبارتهای زیر را تعیین کنید. سیم مسی در اثر نیرو خم می‌شود پس سیم مسی انعطاف‌پذیر است.
۷	به طور کلی چگالی نافلزات بیشتر از سایر عناصر است.
۸	آلیاژها ویژگی‌های جدیدی نسبت به مواد اولیه دارند.
۹	کاغذ از موادی مانند چوب، گچ و نشاسته درست شده است.
۱۰	ارگ بیم بزرگترین ارگ خشتشی جهان است.
۱۱	هریک از عبارتهای داده شده مربوط به کدام مفهوم است (آن‌ها را به هم وصل کنید) الف
۱۲	خاصیتی از ماده که نشان دهنده مقاومت در برابر خراشیده شدن توسط جسم دیگر است
۱۳	نشان دهنده میزان خم شدن یک ماده در اثر نیرو و برگشت به وضعیت اولیه دارد.
۱۴	تغییر شکل یک جسم در اثر وارد کردن ضربه
۱۵	مقاآمت در برابر پاره شدن
۱۶	در پرسش‌های زیر گزینه درست را انتخاب کنید. کدام مورد از ویژگی‌های فلز طلانمی‌باشد؟ الف) قابلیت ورقه‌ای شدن دارد <input type="checkbox"/> ب) چگالی آن از بیشتر فلزات کمتر است <input type="checkbox"/> ج) زنگ نمی‌زند <input type="checkbox"/>
۱۷	به نظر شما مغز کدامیک از مدادهای زیر مقدار رس کمتری نسبت به بقیه دارد؟ الف) مدادی که شکننده‌تر است. <input type="checkbox"/> ب) مدادی که کمرنگ می‌نویسد. <input type="checkbox"/> ج) گوگرد از لابه‌لای سنگ‌های آتشفسانی <input type="checkbox"/>
۱۸	منبع به دست آمدن کدام یک درست است؟ الف) شیشه از ماسه <input type="checkbox"/> ب) الماس از صدف <input type="checkbox"/> ج) گوگرد از لابه‌لای سنگ‌های آتشفسانی <input type="checkbox"/>
۱۹	از موارد زیر کدام یک را می‌توان به صورت مفتول درآورد؟ الف) پلاتین <input type="checkbox"/> ب) یُد <input type="checkbox"/> ج) گوگرد <input type="checkbox"/> د) فسفر <input type="checkbox"/>

کدامیک آلیاژی از آهن نیست؟	۲۰
الف) چدن <input type="checkbox"/>	ب) فولاد <input type="checkbox"/>
ج) برنز <input type="checkbox"/>	د) استیل <input type="checkbox"/>
به پرسش‌های زیر پاسخ کوتاه دهید.	۲۱
مواد جدیدی که اغلب از مخلوط کردن دویا چند فلز به دست می‌آیند را چه می‌نامند؟	۲۲
در صنعت هواپیماسازی از چه فلزی استفاده می‌شود؟	۲۳
هدف از ساختن آلیاژ چیست؟	۲۴
الماس را به طور طبیعی در کجا می‌توان پیدا کرد؟	۲۵
به توانایی خط انداختن یک جسم روی جسم دیگر چه می‌گویند؟	۲۶
به پرسش‌های زیر پاسخ کامل دهید.	۲۷
در جاهای خالی کلمه مناسب بگذارید	۲۸
فولاد زنگ نزن → کروم + کروم + آهن	۲۹
چدن → آهن + آهن	۳۰
زهرا هنگام شستن ظروف در ظرفشویی آشپزخانه با خود فکر کرد « ظرفشویی از جنس استیل یا نوعی فولاد زنگ نزن است» شما به سئوالات او پاسخ دهید.	۳۱
الف) این آلیاژ از چه عناصری ساخته شده است؟ و و	۳۲
ب) به جز خاصیت ضد زنگ یک علت دیگر برای انتخاب این ماده در ساختن ظرفشویی بیان کنید؟	۳۳
از هریک از مواد داده شده به چه علت استفاده می‌شود (از کلمات داخل کادر کمک بگیرید)	۳۴
ارزان بودن - شفافیت بالا - چکش خواری بسیار زیاد - چگالی پایین - انعطاف‌پذیری	۳۵
شیشه: آهن:	۳۶
طلاء: آلومینیوم:	۳۷
لاستیک اتومبیل:	۳۸
علت هریک از موارد زیر را بنویسید.	۳۹
به طلا، مس و نقره اضافه می‌کنند.	۴۰
در ساخت بناهای خشتی مقداری آهک به گل اضافه می‌کنند.	۴۱
آهن برخلاف آلومینیوم دچار خوردگی می‌شود.	۴۲
از الماس در نوک مته‌های حفرچاه نفتی استفاده می‌کنند.	۴۳
دو مورد از کاربردهای مواد هوشمند را بنویسید.	۴۴
پروانه می‌گوید رسانایی گرمایی بالا در ظروف آشپزخانه علاوه بر یک مزیت یک عیب هم محسوب می‌شود.	۴۵
الف) آیا شما با نظر پروانه موافقید؟ دلیل خود را بنویسید.	۴۶
ب) این عیب ظروف آشپزخانه را چگونه از بین برده‌اند.	۴۷
به چه علت استحکام پل‌های فولادی پس از گذشت زمان کاهش می‌یابد؟	۴۸

پاسخنامه فصل ۴

- ۳ - انعطاف‌پذیری ۲ - کمتر ۱ - آهن
- ۴ - سختی ۵ - استحکام زیاد ۴ - سختی
- ۶ - نادرست ۷ - نادرست ۶ - نادرست
- ۹ - درست ۱۰ - درست ۹ - درست
- ۱۱ - سختی ۲۱ - انعطاف‌پذیری ۱۱ - سختی
- ۱۴ - استحکام ۱۵ - چگالی ۱۴ - استحکام
- ۱۶ - ب ۱۷ - الف ۱۶ - ب
- ۱۹ - الف ۲۰ - ج ۱۹ - الف
- ۲۱ - آلیاژ ۲۲ - آلومینیوم ۲۱ - آلیاژ
- ۲۳ - بهبود یافتن خواص فلزات ۲۳ - بهبود یافتن خواص فلزات
- ۲۴ - سنگ‌های آتشفشانی ۲۴ - سنگ‌های آتشفشانی
- ۲۵ - سختی ۲۶ - ۱) نیکل ۲۵ - سختی
- ۲۷ - الف) نیکل، کروم و آهن ۲۷ - الف) نیکل، کروم و آهن
- ۲۸ - شیشه (شفافیت بالا) ۲۸ - شیشه (شفافیت بالا)
- لاستیک اتومبیل (انعطاف‌پذیری) ۲۹ - میل ترکیبی آهن با اکسیژن زیاد است.
- طلا (چکش خواری بالا) سختی بالای الماس
- ۳۰ - قاب عینک - لوازم دندانپزشکی افزایش استحکام
- افزایش استحکام ۳۱ - الف) بله زیرا دسته‌های قابل‌نمایش بسیار داغ می‌شوند و برداشتن قابل‌نمایش از روی حرارت مشکل است.
- ب) استفاده از چوب یا پلاستیک در دسته قابل‌نمایش افزایش استحکام
- ۳۲ - فولاد به مرور زمان با اکسیژن با اکسیژن ترکیب شده و زنگ می‌زند. فولاد زنگ زده استحکام پایینی دارد. میل ترکیبی آهن با اکسیژن زیاد است.