

مخلوط‌در

ها زنگی

همه‌ی چیزهایی که در اطراف ما هستند **ماده** نام دارند. در سال قبل با حالت‌های مختلف ماده (جامد، مایع و گاز) آشنا شدید.

● **ماده‌ی جامد** مانند: چوب، قند، آرد، نخود.

● **ماده‌ی مایع** مانند: شیر، آب، روغن، الکل.

● **ماده‌ی گاز** مانند: اکسیژن، کربن دی‌اکسید.

وقتی دو یا چند ماده را با هم قاطی می‌کنیم به طوری که خواص آن‌ها تغییر نکند و بتوانیم آن‌ها را از هم جدا کنیم، به آن **ماده مخلوط** می‌گوییم، مانند مخلوط حبوبات (نخود، عدس، لوبیا و ...)، مخلوط براده‌ی آهن و خاک اره، مخلوط آب و روغن، مخلوط نمک و آب و

انواع مخلوط‌ها

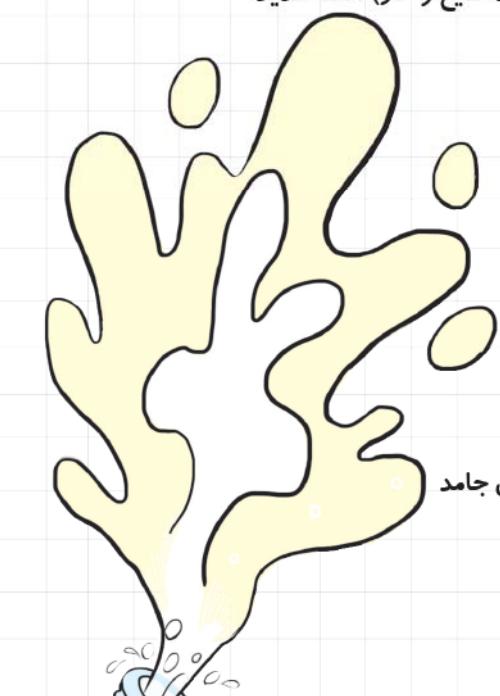
یک ظرف پر از آجیل (پسته، بادام، فندق و ...) را در نظر بگیرید. این ظرف مخلوطی از چند ماده‌ی جامد است، مخلوط سبزی‌های مختلف و مخلوط میوه‌ها نیز مخلوط چند ماده‌ی جامد هستند.

● **نه** مخلوط‌ها همیشه از چند ماده‌ی جامد تشکیل نمی‌شوند.

مخلوط، از دو یا چند ماده تشکیل شده است که اجزای آن می‌توانند **جامد**، **مایع** یا **گاز** باشند.

● می‌توانیم با مواد مختلف، مخلوط‌های متفاوتی بسازیم: مانند:

● مخلوط جامد در جامد ● مخلوط مایع در مایع ● مخلوط گاز در مایع ● مخلوط جامد در مایع





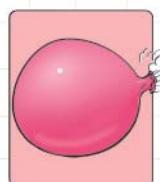
به مخلوط‌های زیر نگاه کنید:



عدس و لوبیا یک مخلوط جامد در
جامد است.



روغن در آب یک مخلوط مایع در
مایع است.



هو، مخلوطی از چند گاز مختلف
است که مهم‌ترین آن **اکسیژن** است.



شربت خاکشیر، یک مخلوط جامد
در مایع است.



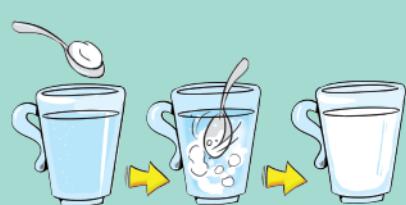
قند در چای، یک مخلوط جامد در
مایع است.



جوهر در آب، یک مخلوط مایع در
مایع است.

مخلوط غیریکنواخت

گاهی مخلوط به دست آمده شفاف و
یکنواخت نیست، مانند مخلوط آرد و آب
یا مخلوط ماست و آب.



مخلوط یکنواخت یا محلول

وقتی دو یا چند ماده‌ی مختلف را روی هم می‌ریزیم گاهی مخلوط‌های **شفاف و یکنواختی** تولید می‌شود؛ مانند مخلوط قند و آب، مخلوط الکل و آب. اگر ذره‌های قند را در آب بیاندازیم و آن را هم بزنیم، ذره‌های قند در بین ذره‌های آب قرار می‌گیرند و دیده نمی‌شوند، در این صورت مخلوط آب و قند حالت یکنواختی دارد.

نه به مخلوط یکنواخت، **محلول** گفته می‌شود.



موادی مانند سرکه، الکل، جوهر، نمک و قند در آب حل می‌شوند و مخلوط یکنواخت (محلول) درست می‌کنند.

اگر یک محلول را مذکور در جایی ساکن بگذاریم، اجزای آن از هم جدا نمی‌شوند.

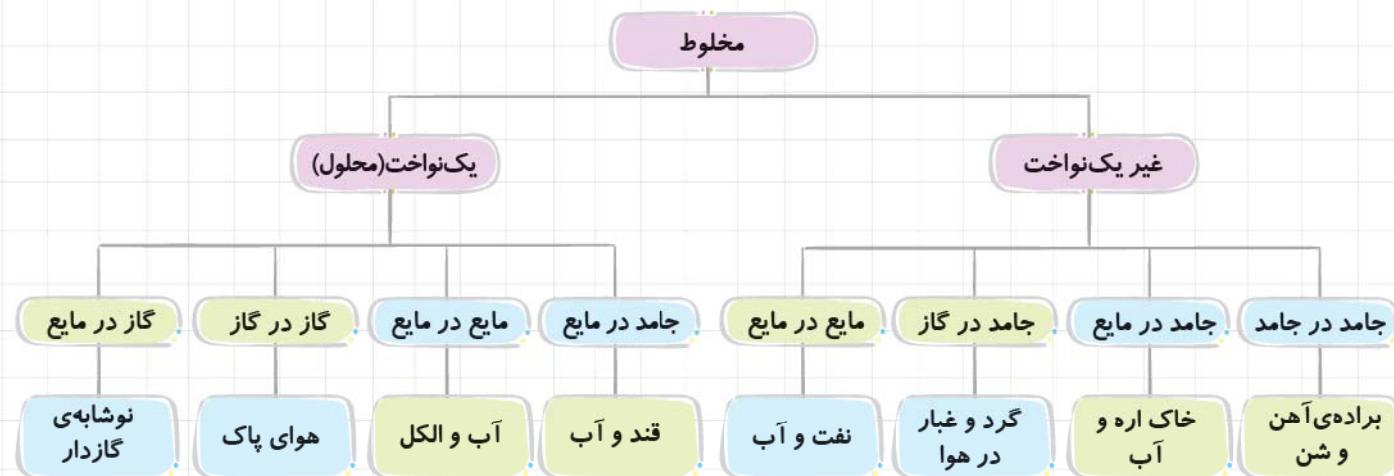


نه همه‌ی محلول‌ها نوعی مخلوط هستند ولی همه‌ی مخلوط‌ها، محلول نیستند. مثلاً مخلوط روغن در آب یک مخلوط است ولی محلول نیست، چون ذره‌های تشکیل‌دهنده‌ی آب و روغن بین هم قرار نمی‌گیرند و مخلوط حالت یکنواختی ندارد. (روغن روی آب قرار می‌گیرد).





در محلول‌ها خواص مواد تشكیل‌دهنده در کل ظرف (بالا، پایین، ... آن) مانند هم است.

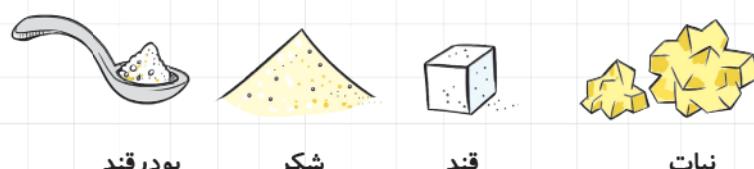
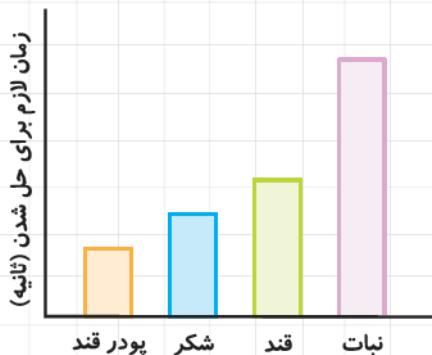


عوامل مؤثر بر سرعت حل سدن مواد در آب

۱ اندازه‌ی ذره‌های مواد: هر چه ذره‌های ماده‌ی حل شونده کوچک‌تر باشد،

آسان‌تر و سریع‌تر در آب حل می‌شود.

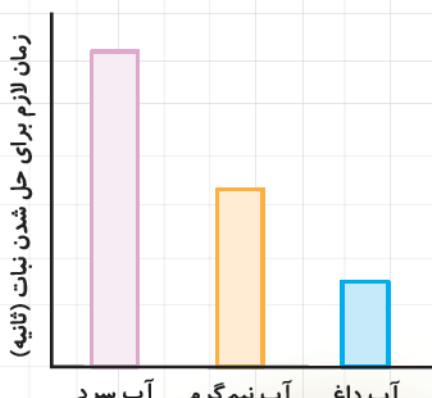
مثلاً پودر قند سریع‌تر از شکر، حبه قند و نبات در آب حل می‌شود، چون ذره‌های سازنده‌ی آن از همه ریزتر است. به نمودار روبه‌رو توجه کنید:



۲ گرم: هر چه دمای آب بیشتر باشد، مواد سریع‌تر در آن حل می‌شوند.

مثلاً نبات در آب جوش سریع‌تر از آب سرد حل می‌شود. در نمودار روبه‌رو به سرعت حل شدن نبات در آب سرد، آب نیم گرم و آب داغ توجه کنید.

نبات در آب داغ زودتر از آب نیم گرم و آب سرد حل می‌شود.



با دانستن این ویژگی‌ها می‌توانید سریع‌تر مخلوط‌های مختلف را تهیه کنید.

مثلاً برای تهیه‌ی شیر عسل خنک، می‌توانید ابتدا مقدار کمی شیر را

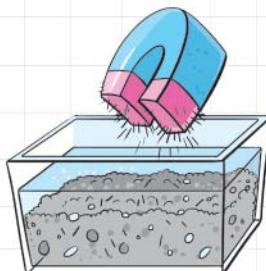
حرارت دهید تا داغ شود و بعد عسل را در شیر داغ

حل کنید، سپس شیر سرد را به آن اضافه

کنید. (به همین راحتی!)



جداسازی مخلوطها



مواد تشكيل دهنده بعضی از مخلوطها را می توانیم به سادگی از هم جدا کنیم، مانند مخلوط حبوبات مختلف یا آجیل، ولی مواد تشكيل دهنده بعضی از مخلوطها را به این آسانی نمی توان جدا کرد، مانند مخلوط براده‌ی آهن و ماسه، مخلوط آب و نمک و

برای جدا کردن اجزای مخلوطهای گوناگون می توانیم از روش‌ها و ابزارهای مختلفی استفاده کنیم. جداسازی براده‌ی آهن و ماسه

روش‌های جداسازی مخلوطها

۱ صاف کردن: با استفاده از صافی‌های مختلف می توان اجزای سازنده‌ی بعضی از مخلوطها را از هم جدا کرد. حتماً صافی‌هایی

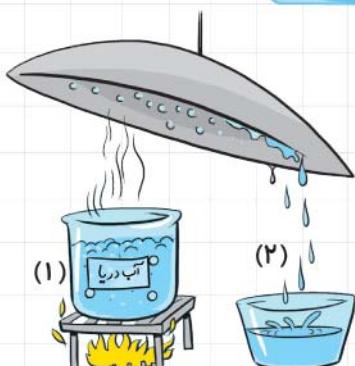
که برای صاف کردن چای استفاده می شود را در آشپزخانه دیده‌اید.

صافی‌های در اندازه و شکل‌های گوناگون وجود دارند و با استفاده از آن‌ها می توانیم مخلوطها را براساس **اندازه‌ی آن‌ها** (درشتی یا ریزی) از هم جدا کنیم. این روش جداسازی در زندگی روزمره، زیاد به کار می رود. به شکل‌های زیر نگاه کنید:



۲ بخار کردن (تبخیر): با حرارت دادن می توانیم بعضی از مخلوطها را از هم جدا کنیم،

مانند جدا کردن نمک از آب نمک.



برای تهیه‌ی نمک خوراکی نیز از این روش استفاده می شود. آب دریا شور است و مقدار زیادی نمک دارد، با حرارت دادن آب دریا، (ظرف ۱) آب کم کم بخار شده و نمک در ته ظرف باقی می ماند. با قراردادن ظرفی فلزی در مقابل بخار آب (مطابق شکل رو به رو)، می توان بخار آب را جمع آوری و سرد کرد. آبی که در ظرف (۲) جمع شده است، آب خالص است و شور نیست.

۳ سریز کردن: اگر یک مخلوط دوتایی داشته باشیم که یک جزء آن سنگین‌تر و جزء دیگر سبک‌تر باشد، جزء سنگین زیر جزء سبک قرار می گیرد؛ در چنین حالتی از روش سریز کردن برای جداسازی استفاده می شود. مثل جدا کردن روغن از آب.

کاربرد مخلوطها

ما در زندگی از مخلوطهای مختلفی استفاده می کنیم و مخلوطها نقش مهمی در زندگی ما دارند.

مانند: انواع ادویه‌ها - شوینده‌ها - داروهای رنگ - حشره‌کش‌ها و

استفاده‌ی بیش از حد از بعضی از مخلوطها برای سلامتی محیط زیست و جانداران مضر است. مانند حشره‌کش‌ها و رنگ‌ها.

نکته یادتان باشد که برای استفاده از بعضی از مخلوطها، به هشدارها و اطلاعاتی که روی بسته‌ی آن‌ها داده شده دقت کنید.



سؤال‌ها

جاهاي خالي را با کلمه‌های مناسب پر کنيد.

- ۱- مخلوط از دو یا چند تشكيل شده است.
- ۲- مواد تشکیل دهنده مخلوط (یک‌نواخت - غیریک‌نواخت) دیده نمی‌شوند.
- ۳- آجیل، مخلوط چند ماده‌ی است.
- ۴- به مخلوط یک‌نواخت، می‌گویند.
- ۵- مخلوط آب و نفت یک مخلوط (یک‌نواخت - غیریک‌نواخت) است.
- ۶- خاک اره در آب، یک مخلوط غیریک‌نواخت در است.
- ۷- بخار آب در هوا، یک محلول در است.
- ۸- در شربت آب‌لیمو، شکر حالت دارد.
- ۹- مواد مختلف در آب (داغ - سرد) سریع‌تر حل می‌شوند.
- ۱۰- هر چه اندازه‌ی ذرات یک ماده (ریزتر - درشت‌تر) باشد، سریع‌تر در آب حل می‌شود.

جمله‌های درست را با ✓ و جمله‌های نادرست را با ✗ مسخّص کنيد.

- ۱- مخلوط، فقط شامل دو یا چند ماده‌ی جامد است.
- ۲- مخلوط آب و روغن را می‌توان با سرریز کردن از هم جدا کرد.
- ۳- هوا، مخلوطی از چند گاز است.
- ۴- مخلوط دو مایع، همیشه محلول است.
- ۵- روغن مایع در آب، یک محلول مایع در مایع است.
- ۶- اجزای یک محلول با بی‌حرکت ماندن از هم جدا نمی‌شوند.
- ۷- مخلوط گچ و آب شفاف است.
- ۸- هر چه آب گرم‌تر باشد، زمان لازم برای حل‌شدن مواد در آن کم‌تر است.
- ۹- همه‌ی محلول‌ها، مخلوط هستند.
- ۱۰- نمک خوراکی با روش بخار کردن، از آب دریا تهیه می‌شود.



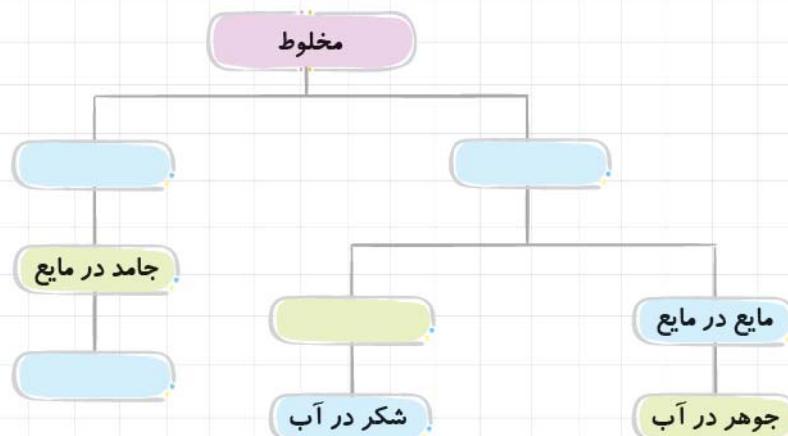


هر جمله را به کلمه‌ی مناسب آن وصل کنید.

- | | | | |
|-----------------|----------------------------------|----------------------------------|---|
| الکل در آب | <input type="radio"/> | <input checked="" type="radio"/> | مخلوط غیریک‌نواخت دو مایع است. |
| نوشابه‌ی گازدار | <input checked="" type="radio"/> | <input type="radio"/> | ذره‌های تشکیل‌دهنده‌ی این مخلوط جامد در مایع، بین هم پراکنده شده‌اند. |
| صفاف کردن | <input type="radio"/> | <input checked="" type="radio"/> | با این روش می‌توان نمک را از آب دریا جدا کرد. |
| تبخیر | <input checked="" type="radio"/> | <input type="radio"/> | مخلوط یک‌نواخت گاز در مایع است. |
| نفت در آب | <input type="radio"/> | <input checked="" type="radio"/> | روش جداکردن اجزای مخلوط ماسه در آب است. |
| آب قند | <input checked="" type="radio"/> | <input type="radio"/> | یک محلول مایع در مایع است. |

به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

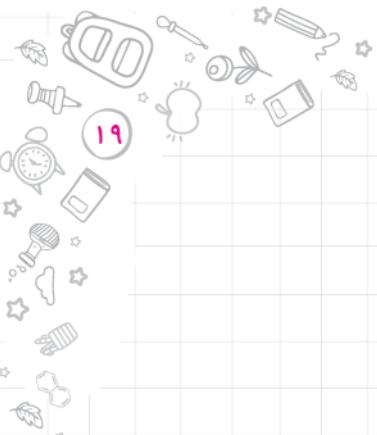
۱- نمودار زیر را کامل کنید.



۲- در جدول زیر مشخص کنید کدام‌یک، مخلوط یک‌نواخت و کدام‌یک غیریک‌نواخت است.

| غیریک‌نواخت | مخلوط یک‌نواخت | مخلوط |
|-------------|----------------|--------------|
| | | شربت آبلارو |
| | | نوشابه |
| | | دوغ |
| | | خاکاره در آب |
| | | هوای تمیز |





۳- برای هر یک از مخلوطهای زیر یک مثال بزنید.

● مخلوطی که همه‌ی اجزای آن گاز باشد:

● مخلوطی که همه‌ی اجزای آن جامد باشد:

● مخلوط غیریکنواختی که اجزای آن مایع باشد:

● مخلوط یکنواختی که یکی از اجزای آن جامد باشد:

۴- مخلوط چیست؟

۵- به چه مخلوطی، محلول می‌گوییم؟

۶- برای جداکردن نمک از آب دریا از چه روشی می‌توان استفاده کرد؟

۷- از مخلوطکردن کدامیک از مواد زیر با آب، محلول تشکیل می‌شود، دور آن‌ها خط بکشید.

● جوهر

● الکل

● ماسه

● خاکاره

● روغن

● نشاسته

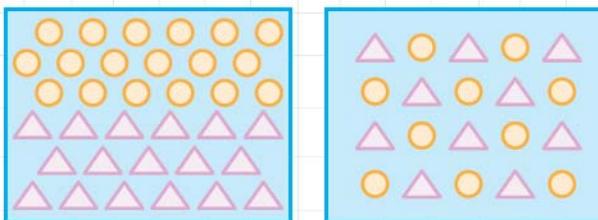
● استون

● سرکه

۸- هر کدام از مخلوطهای زیر مربوط به کدام شکل (۱) یا (۲) است؟

نمک در آب: الف

ماسه در آب: ب



(۱)

(۲)

۹- آیا همیشه هوای اطراف ما یک مخلوط یکنواخت است؟

۱۰- پویا در یک فنجان چای داغ، یک حبه‌ی قند انداخت و بدون هم‌زدن، یک بار از چای سطح ظرف و یک بار از ته ظرف چشید.

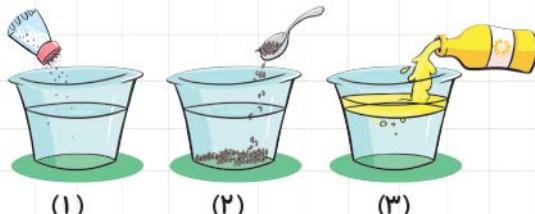
آیا مزه‌ی چای در سطح فنجان با ته فنجان فرق دارد؟ علت را توضیح دهید. الف

پس از هم‌زدن آیا تغییری در مزه‌ی چای سطح فنجان و ته فنجان حس کرد؟ ب





۱۱- مشخص کنید هر یک از ظرف‌های (۱)، (۲) و (۳) چه مخلوطی را نشان می‌دهند؟ (مخلوط یک‌نواخت یا غیریک‌نواخت)



است، زیرا

ظرف شماره‌ی (۱) مخلوط

است، زیرا

ظرف شماره‌ی (۲) مخلوط

است، زیرا

ظرف شماره‌ی (۳) مخلوط

۱۲- نشاسته در آب چه نوع مخلوطی است؟

با چه روشی می‌توان اجزای این مخلوط را از هم جدا کرد؟

۱۳- آیا اجزای مخلوط‌های یک‌نواخت راحت‌تر از اجزای مخلوط‌های غیریک‌نواخت از هم جدا می‌شوند؟

۱۴- مخلوط ماسه در آب و مخلوط شکر در آب چه تفاوتی با هم دارند؟

۱۵- اجزای مخلوط آب‌نمک و شن را چگونه می‌توان از هم جدا کرد؟ +

۱۶- آیا شربت خاک‌شیر یک مخلوط یک‌نواخت است؟

۱۷- به نظر شما جمله‌ی زیر درست است؟

«همه‌ی محلول‌ها، نوعی مخلوط هستند.»

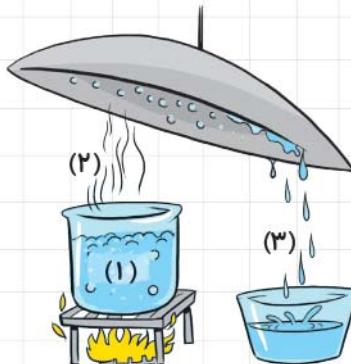
۱۸- مواد زیر را به دو گروه تقسیم کنید.

نشاسته - قند - آبلیمو - اکسیژن - خاک‌اره - براده‌های چوب - کره

گروه اول: مواد حل شدنی در آب:

گروه دوم: مواد حل نشدنی در آب:





۱۹- سروش مقداری آب دریا را در ظرفی می‌ریزد و آن را به شکل زیر حرارت می‌دهد.

با توجه به شکل مشخص کنید (۱) و (۲) و (۳) چه موادی هستند؟

۲۰- برای هر یک از مخلوطهای زیر یک روش جداسازی مناسب بنویسید:

شکر و عدس:

روغن زیتون و آب:

براده‌ی آهن و نشاسته:

۲۱- با توجه به مخلوطهایی که در زیر آمده است به سؤالات پاسخ دهید.

ماسه و نمک

آب و الکل

آب گل آلود

آب و نفت

(الف) در کدام مخلوط یکی از اجزای آن پس از مذکور در بالای مخلوط قرار می‌گیرد؟

(ب) در کدام مخلوط یکی از اجزای آن پس از مذکور تهشیش می‌شود؟

(ج) در کدام مخلوط اجزای آن با چشم دیده نمی‌شود؟

(د) اجزای کدام مخلوط را با صاف کردن (الکتردن) می‌توان از هم جدا کرد؟

۲۲- از وسیله‌ی رو به رو برای جدا کردن کدام یک استفاده می‌شود؟

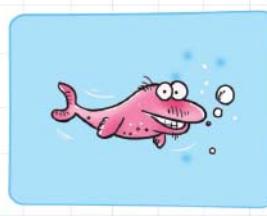
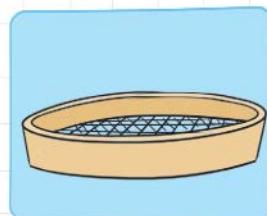
آرد و آب

روغن و آب

شکر و لوبیا

۲۳- ماهی از اکسیژن موجود در آب برای تنفس استفاده می‌کند. آیا می‌توان گفت

اکسیژن در آب دریا یک نوع محلول است؟

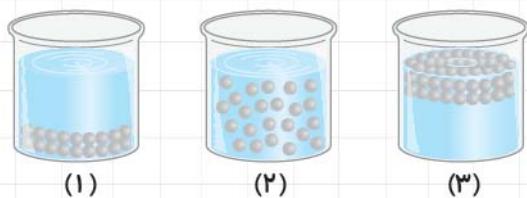
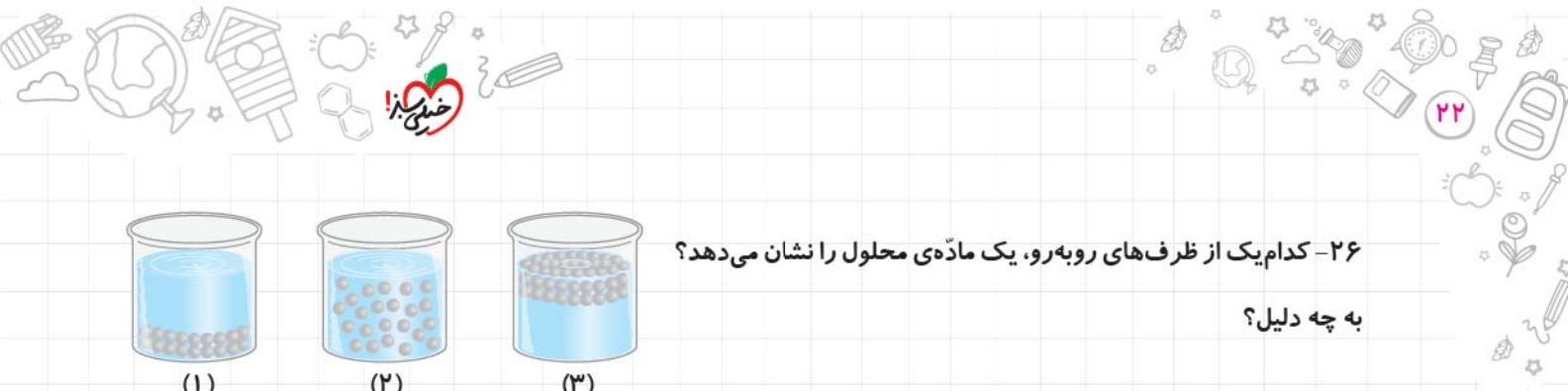


۲۴- در صورتی که یک بار آب را با شکر و بار دیگر آب را با خاک شیر مخلوط کنیم در هر بار چه مخلوطی تولید می‌شود؟

(یک نواخت یا غیر یک نواخت)

۲۵- به نظر شما آیا همه‌ی مخلوطها، محلول هستند؟ با مثالی توضیح دهید.





۲۶- کدام یک از ظرف‌های روبرو، یک ماده‌ی محلول را نشان می‌دهد؟

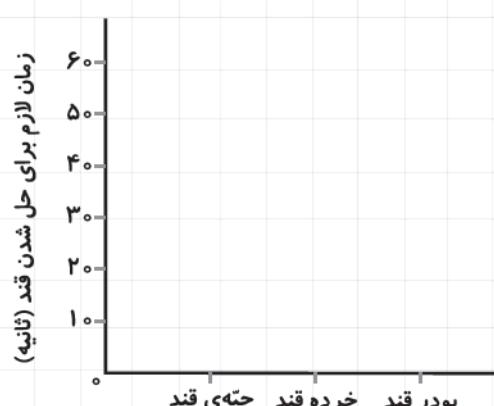
به چه دلیل؟

۲۷- با استفاده از مواد زیر مخلوط‌هایی که در جدول گفته شده است را بسازید.

آب - روغن زیتون - شکر - نشاسته - الکل

| مخلوط یکنواخت | مخلوط |
|------------------|---------------------------|
| _____ | جامد در جامد |
| _____ | مایع در مایع (یکنواخت) |
| روغن زیتون در آب | مایع در مایع (غیریکنواخت) |
| _____ | جامد در مایع (یکنواخت) |
| _____ | جامد در مایع (غیریکنواخت) |

۲۸- سهیل و دوستانش در یک آزمایش مقدار مساوی از قند جبهه‌ای، خرده قند و پودر قند را در ۳ لیوان که تانیمه آب معمولی دارد ریخته‌اند و با زمان سنج، زمان لازم برای حل شدن آن‌ها در آب را اندازه گرفته‌اند و نتایج را در جدول زیر نوشته‌اند.



نتایج را به صورت نمودار ستونی نشان دهید.



چه رابطه‌ای بین اندازه‌ی ذرات و سرعت حل شدن آن‌ها در آب وجود دارد؟

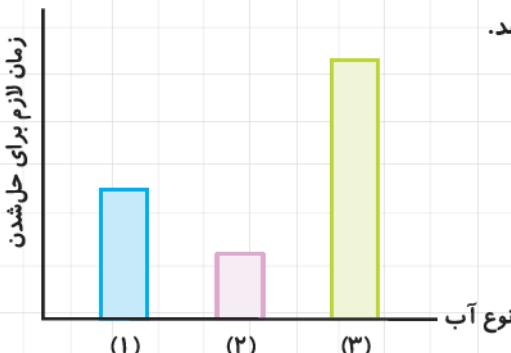




۲۹- یک گروه از دانشآموزان برای پیبردن به رابطه‌ی بین نوع آب و زمان لازم برای حل شدن یک ماده در آب،

آزمایشی انجام دادند. نمودار ستونی زیر نتیجه‌ی این آزمایش را نشان می‌دهد.

به نظر شما هر نمودار مربوط به چه نوع آبی است: گرم، نیم گرم یا سرد؟



نمودار ۱

نمودار ۲

نمودار ۳

۳۰- کاوه عجله دارد و می‌خواهد این قندها هر چه زودتر در چای حل شوند. شما چه پیشنهادی برای کاوه دارید؟



۳۱- دو روش جداسازی که در آشپزخانه مورد استفاده قرار می‌گیرد را بنویسید.

۳۲- از مخلوط‌ها در زندگی استفاده‌های زیادی می‌شود. برای هر مورد یک مخلوط مثال بزنید.

آشپزی:

پاکیزگی:

ساختمان‌سازی:

۳۳- چند مخلوط نام ببرید که برای جانداران و طبیعت مضرند.





فعالیت پیشنهادی

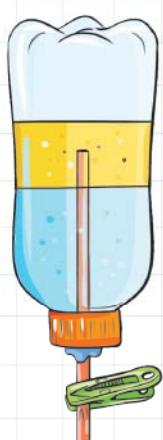
جداسازی مخلوطها

اگر دو مایع در یکدیگر حل نشوند (مثل آب و روغن زیتون) یک مایع در زیر مایع دیگر می‌ماند. این مایعات را می‌توانند به راحتی و با یک وسیله‌ی ساده از یکدیگر جدا کنید. شما نیز می‌توانید این وسیله را بسازید.

وسایل لازم:

- ۱- یک بطری بزرگ مانند بطری آب معدنی
- ۲- لوله‌ی لاستیکی یا نی پلاستیکی
- ۳- گیره‌ی لباس
- ۴- خمیر بازی یا خمیر مجسمه‌سازی

روش ساخت:

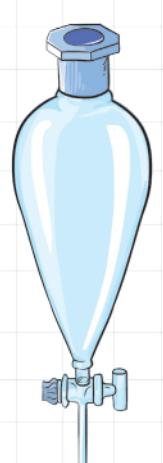


۱ با کمک بزرگ‌ترها در بطری را سوراخ کرده و لوله‌ی لاستیکی را از آن عبور دهید. (اطراف لوله را با خمیر بازی یا خمیر مجسمه‌سازی پوشانید.)

۲ داخل بطری، آب و روغن مایع بریزید.

۳ با گیره‌ی لباس که نقش شیر کنترل را دارد لوله‌ی لاستیکی را ببندید.

۴ بطری را به صورت وارونه روی یک ظرف نگه‌دارید. ابتدا کمی صبر کنید تا دو مایع به طور کامل از یکدیگر جدا شوند، سپس با بازکردن گیره اجازه دهید تا مایعی که پایین‌تر است (آب) خارج شده و داخل ظرف بریزد، سپس بلافصله گیره را ببندید تا مایع بالایی (روغن) داخل بطری بماند و خارج نشود.



این وسیله نوعی **قیف جداکننده** یا **دکانتور** نام دارد که تصویر آن را در شکل رو به رو می‌بینید. قیف جداکننده برای جداسازی مخلوط‌های غیر یک‌نواخت مایع در مایع به کار می‌رود.

لگزینه‌ی درست را انتخاب کنید.

۱- مخلوط روغن در آب شبیه کدام مخلوط است؟

۱ شکر در آب

۲ نفت در آب

۳ سرکه در آب

۱ الکل در آب

۲- شکر در شیر چه نوع محلولی است؟

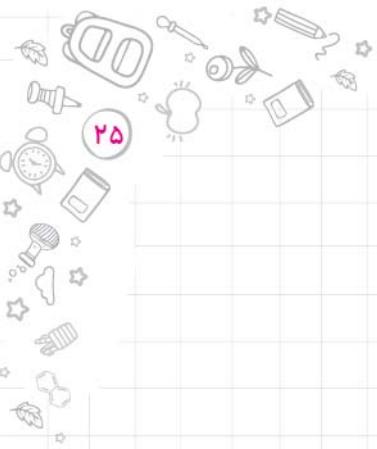
۱ گاز در مایع

۲ جامد در مایع

۳ مایع در مایع

۱ جامد در جامد





۳- کدام مخلوط زیر، مخلوط یکنواخت نیست؟

۱ آب نمک ۲ آرد و آب

۴- کدام یک مخلوط است ولی محلول نیست؟

۱ آب و الکل ۲ آب و خاک

۵- کدام یک از مخلوط‌های زیر، محلول جامد در مایع است؟

۱ روغن زیتون در آب ۲ شکر در سرکه

۶- کدام مخلوط زیر یک محلول نیست؟

۱ شکر در آب ۲ الکل در آب

۷- با بی‌حرکت گذاشتن کدام مخلوط اجزای آن کاملاً از هم جدا می‌شوند؟

۱ نمک در آب ۲ روغن زیتون در آب

۸- در همه‌ی مخلوط‌ها

۱ اجزاء مخلوط خاصیت خود را حفظ می‌کنند. ۲ اجزاء مخلوط تشكیل‌دهنده با چشم دیده می‌شوند.

۳ اجزاء مختلف آن را به آسانی می‌توان از هم جدا کرد. ۴ یک جزء آن همیشه مایع است.

۹- نفت در آب یک مخلوط است. ۱۰ و

۱ یکنواخت - مایع در مایع

۲ غیریکنواخت - جامد در مایع

۱۱- روش جداسازی اجزاء کدام مخلوط آسان‌تر است؟

۱ شن در آب ۲ الکل در آب ۳ نمک در آب ۴ سرکه در آب

۱۲- برای جداسازی مخلوط شکر و آب کدام روش مناسب‌تر است؟

۱ سریز کردن ۲ تبخیر کردن ۳ استفاده از صافی ۴ بی‌حرکت گذاشتن مواد

۱۳- آسان‌ترین راه تشخیص مخلوط یکنواخت از مخلوط غیریکنواخت این است که مخلوط را:

۱ حرارت دهیم. ۲ هم بزنیم. ۳ از صافی عبور دهیم. ۴ مدتی بی‌حرکت بگذاریم.

۱۴- کدام یک از مواد مایع زیر، در صورتی که با آب مخلوط شوند، محلول درست نمی‌کنند؟

۱ سرکه ۲ الکل ۳ گلاب ۴ روغن بادام

۱۵- دوغ شبیه کدام یک از مخلوط‌های زیر است؟

۱ آب گلآلود ۲ آب نمک ۳ گلاب ۴ نوشابه‌ی گازدار