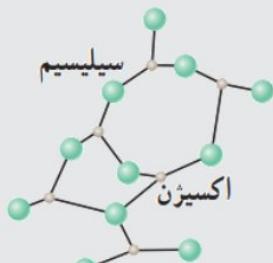
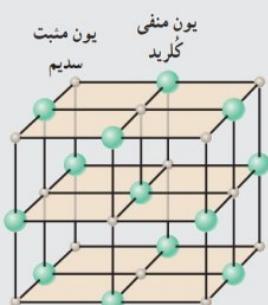


حالات های ماده

الف) جامد

- * اجسام جامد سکل و حجم ثابتی دارند.
- * عامل کنترل هم قرار دادن مولکول های مواد جامد عمدتاً نیروی الکتریکی بین مولکول ها است.
- * مولکول های جامد در مکان معینی قرار دارند و در جای خود نوسانات کوچکی دارند.
- * عمل انبساط اجسام جامد به هنگام افزایش دما افزایش دامنه نوسان مولکول های آن است.
- * نیروی بین مولکولی اجسام جامد به صورت جرم و فنر مدل می شوند.



جامد ها با توجه به نظم ساختار مولکول ها به دو دسته **بلورین** و **بی شکل** تقسیم می شوند. اتم های پرخی از جامد ها در طرح های منظمی کنترل هم قرار می گیرند. جامد های را که در یک الگوی سه بعدی تکرار شونده از این واحد های منظم ساخته می شود را **جامد بلورین** می نامیم، فلزها، نمک ها، الماس می خواهند **بی شکل** مواد معدنی جز جامد های بلورین اند. وقتی مایعی را به آهستگی سرد کنیم اغلب جامد های بلورین تشکیل می شوند در این فرایند سردسازی آرام، ذرات سازنده مایع فرصت کافی دارند تا در طرح های منظم خود را مرتب کنند ذرات سازنده جامد های بی شکل (آمورف) برخلاف جامد های بلورین در طرح های منظمی کنترل هم قرار ندارند وقتی مایعی به سرعت سرد شود، محمولاً **جامد بی شکل** به وجود می آید. در این فرایند سردسازی سریع، ذرات فرصت کافی ندارند تا در طرحی منظم مرتب شوند. بنتایران در طرح نامنظمی که در حالت مایع داشتند باقی می مانند. **سیسه** و **قید** متالی از یک جامد بی شکل است.

ب) مایع

- * مولکول ها در حالت مایع بروی هم می لغزنند و حالت کاتوره ای و نامنظم دارند که باعث برخورد آنها با یکدیگر می شود و مانند جامد های بلورین در ساختار مولکولی آن ها تقارن وجود ندارند.
- * مواد در این حالت شکل ظرف به خود می گیرند.
- * فاصله ذرات سازنده **مایع** و **جامد تغییرپذیر** یک **انگستروم** است.
- * مایعات تراکم ناپذیرند یعنی حجم آن ها تحت فشار تغییراتی خیزی نمی کند.

پ) گاز

- * این حالت از ماده شکل مخصوصی ندارد.
- * اتم ها و مولکول های گاز آزادانه و با تندی بسیار زیاد به اطراف حرکت و با یکدیگر و با دیواره های ظرفی که در آن قرار دارند برخورد می کنند.
- * فاصله میانگین مولکول های گاز در مقایسه با اندازه آن ها خیلی بیشتر است. مثلاً اندازه مولکول های هوا بین ۱ تا ۳ آنگستروم است در حالی که فاصله میانگین آن ها در شرایط معمولی در حدود 35A است.
- * گازها تراکم پذیر هستند (به علت حرکت آزادانه و فاصله ای زیاد میان مولکول ها).

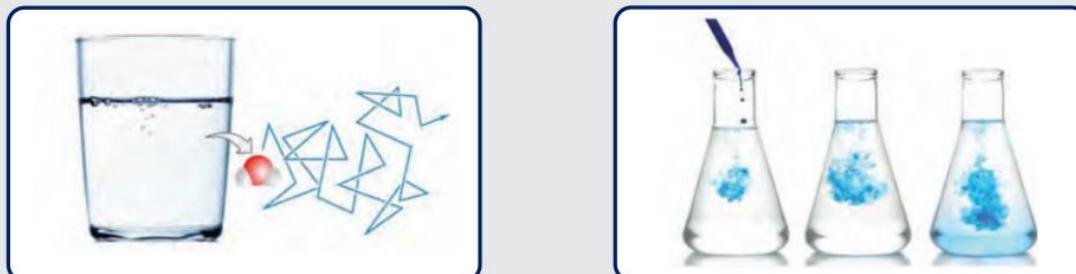


پ) پلاسمای

- حالت چهارم ماده است که اغلب دردهای بسیار بالا وجود می آید. ماده درون ستارگانی مانند خورشید بیشتر فضای بین ستاره ها، آذرخش، سفقم های قطبی و داخل لامپ روشن مهتابی از پلاسمای تشکیل شده است.
- پلاسما از الکترون ها، یون ها و اتم های خنثی تشکیل می شود.
- * نیروی بین مولکول های یک ماده از نوع نیروهای الکتریکی است.
 - * اندازه ای اتم ها حدود یک تا چند آنگستروم است.

پ) پدیده پخش

اگر مقداری نمک را در یک لیوان آب ببریزید پس از مدتی، آب سورمه شود. اگر چند قطره جوهر را به آب درون لیوانی اضافه کنید، به تدریج رنگ آب تغییر می کند این اتفاقات نشان می دهد که ذرات نمک و جوهر در آب پخش شده اند که علت آن حرکت نامنظم و کاتوره ای (تصادفی) مولکول های آب و برخورد آن ها با مولکول های نمک و جوهر است.



نته: پدیده پخش هم در مایعات و هم در گازها رخ می دهد اما در گازها سریع تر رخ خواهد داد.

تَهْنَاجَامِي که یک لیوان پر از آب را کج می کنیم، آب به راحتی از آن میریزد. این مشاهده ما را به این نتیجه می رساند
[تجربی داخل]

که مولکول های مایع :

- ۱ بر روی هم می لغزند.
- ۲ با آزادی کامل به هر سمتی حرکت می کنند.
- ۳ در اطراف مکان خود حرکت نوسانی دارند.
- ۴ در شبکه ای منظم با اتم های مجاور جایگاه ثابتی دارند.

تَهْنَاجَامِي وقتی سعی می کنیم فاصله ی بین مولکول های یک مایع را کم کنیم، نیروی بین آن ها ظاهر می شود و هنگامی که مولکول های مایع را کمی از هم دور می کنیم، نیروی بین آن ها ظاهر می شود.
[اعزینه ۲]

- ۱ رانشی - رانشی
- ۲ رباشی - رباشی
- ۳ رانشی - رباشی
- ۴ رانشی - رباشی

|قلمچی|

تَهْنَاجَامِي کدام یک از گزینه های زیر صحیح است؟

- ۱ الماس جامد بی شکل و شیشه جامد بلورین است.
- ۲ پدیده ی پخش در گازها سریع تر از مایعات است.
- ۳ مایعات و گازها تراکم پذیر ولی جامدات تراکم ناپذیر هستند.
- ۴ پس از اضافه شدن نمک به آب آب شور می شود زیرا مولکول های جامد نمک تبدیل به مایع می شوند.

تَهْنَاجَامِي کدام گزینه نادرست است؟

- ۱ حرکت نامنظم ذرات دود در یک ظرف گاز، نمونه ی حرکت براونی است.
- ۲ پدیده ی پخش در گازها کندتر از مایع ها رخ می دهد.
- ۳ پدیده ی پخش در هوای اطراف کره ای زمین سبب می شود اکسیژن برای تنفس در همه جا توزیع می شود.
- ۴ در شرایط معمولی فاصله میانگین مولکول های هوا بیش از ده برابر اندازه مولکول های هواست.

|قلمچی|

تَهْنَاجَامِي کدام گزینه صحیح است؟

- ۱ جامد های بی شکل از سرد شدن آهسته ی مایع به دست می آیند.
- ۲ نیروی بین مولکول های یک ماده از نوع نیروهای الکترویکی است.
- ۳ فاصله ی ذرات سازنده ی مایعات بسیار بیشتر از فاصله ی ذرات سازنده ی جامدات است.
- ۴ فاصله ی میانگین مولکول های گاز تقریباً با اندازه ی آنها برابر است.

|قلمچی|

تَهْنَاجَامِي کدام گزینه درباره ی شیشه، نادرست است؟

- ۱ ذرات شیشه به سبب نیروهای الکترویکی ای که به یکدیگر وارد می کنند در کنار یکدیگر می مانند.
- ۲ شیشه از سردسازی سریع حالت مایع آن به وجود آمده است.
- ۳ ذرات سازنده ی شیشه در مکان های معینی نسبت به یکدیگر قرار دارند و در این مکان ها حرکت انتقالی انجام می دهند.
- ۴ اگر مولکول های شیشه را نسبت به وضعیت تعادل به هم نزدیکتر یا از هم دورتر کنیم، نیروی بین آنها ایجاد شده و آنها را به وضع تعادل باز می گردانند.



| ریاضی خارج |

(فاصله ها در ابعاد اتمی و مولکولی است).

- ۱ در همه فاصله ها رباشی است.
- ۲ در همه فاصله ها رانشی است.
- ۳ در فواصل فوق العاده کم، رباشی و در فاصله های کمی بیشتر از آن رانشی است.
- ۴ در فواصل فوق العاده کم، رانشی و در فاصله های کمی بیشتر از آن رباشی است.

| فلنجی |

تَّهْ ۸ چه تعداد از موارد زیر درست است؟

(الف) اندازه ی اتم ها حدود یک تا چند آنگستروم است.

(ب) حالت یک ماده تنها به چگونگی حرکت ذره های سازنده ی ماده بستگی دارد.

(پ) پدیده ی پخش تنها در گازها رخ میدهد.

(ت) ذرات جسم جامد (در فواصل مولکولی) به یکدیگر نیروی الکترویکی وارد می کنند.

۴ ۴

۳ ۳

۲ ۲

۱ ۱

| گزینه دو |

تَّهْ ۹ چه تعداد از موارد زیر درست است؟

(الف) فاصله ی میانگین مولکول های گاز در مقایسه با اندازه آن ها خیلی بیشتر است.

(ب) تراکم پذیری مایع ها از گازها خیلی بیشتر است.

(پ) دلیل پخش ذرات جوهر در آب، حرکت های نامنظم مولکول های آب و برخورد آن ها با ذرات جوهر است.

(ت) مولکول NaCl یک جامد بی شکل است.

۴ ۴

۳ ۳

۲ ۲

۱ ۱

تَّهْ ۱۰ کدام گزینه درست است؟

(۱) اتم های جامد بلورین در الگوهای منظم سه بعدی تکرار می شوند این جامدها در اثر سرد شدن سریع مایع تشکیل می شوند.

(۲) پلاسما حالتی از ماده است که اغلب در دماهای خیلی بالا به وجود می آید.

(۳) شیشه و الماس جزء جامد های بلورین هستند.

(۴) ذرات جامد هم در مکان های معینی حرکت نوسانی می کنند و هم میتوانند در کل جسم جامد از جایی به جای دیگر بروند.

▶ نیروهای بین مولکولی

نیروی دُلْجُسْبِی

(خودش با دیگری)

ترشوندگی

(پخش یک مایع بر روی سطح و خیس کردن آن)

نیروی هم چسبی

(خودش با خودش)

کشش سطحی

(حسرات و سوزن روی آب - حباب - کروی بودن قطره)

* نیروی را بایسی بین مولکول های یک مایع را نیروی هم چسبی می گویند.

* نیروهای بین مولکولی کوتاه برد هستند و در فاصله چندین پرایبر فاصله عادی بین مولکول ها بسیار کوچک و عملاً صفر است.

* کشش سطحی ناسی از نیروی هم چسبی سطح مولکول های مایع به یکدیگر است.

* در دیده کشش سطحی سطح مایع کش می یابد و تمایل سطح مایع این است که کمترین مساحت را داشته باشد به همین دلیل قطره آب را به شکل کره می بینیم (به ازای یک حجم معین کمترین سطح را شکل کرده خواهد داشت).



ترشوندگی: وقتی نیروی دلگچسبی بین مایع و یک سطح جامد قوی تراز نیروهای هم چسبی باشد سطح موردنظر با مایع گفته شده، ترمه شود.

مایع پخته می شود و سطح جامد را تمیز کند مثلاً آب و سیسه تمیز \rightarrow نیروی دلگچسبی < نیروی هم چسبی

مایع بصورت قطره باقی می ماند و سطح جامد را تمیز نمیکند مثلاً جیوه و سیسه \rightarrow نیروی دلگچسبی < نیروی هم چسبی

$$F_{آب-سیسه} < F_{آب-آب}$$

$$F_{آب-روغن} > F_{آب-آب}$$

$$F_{جیوه-سیسه} > F_{جیوه-جیوه}$$



آب: نسبت به هم نوع خودش خیانت کاره \leftarrow سیسه تمیز بینه خیانت میکنها!
سیسه کنیف بینه خیانت نمیکنها!

جیوه: نسبت به هم نوع خودش متعهد است \leftarrow سیسه چه تمیز باشه چه کنیف خیانت نمیکنها!

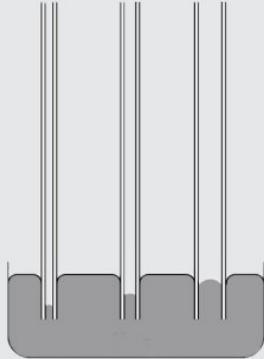
نکته: وقتی مولکول های یک ماده را کمی از هم دور کنیم نیروی بین آنها از نوع جاذبه، وقتی به هم نزدیک کنیم، از نوع دافعه و اگر فاصله آنها را چند برابر فاصله بین مولکولی کنیم، نیروی آنها صفر می شود. (کوتاه برد)

اُنژمیستی

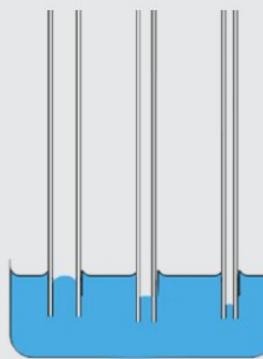
جیوه در لوله موین سیسه ای

آب در لوله موین سیسه ای با

دیواره درونی چرب



جیوه پایین می آید
هرچه لوله باریکتر آب پایین تر
جیوه پایین تر
سطح جیوه بصورت برآمدہ



آب پایین می آید
هرچه لوله باریکتر آب پایین تر
سطح آب در لوله بصورت
برآمدہ، در ظرف فروخته

آب در لوله موین سیسه ای

آب بالام رو
هرچه لوله باریکتر، آب بالاتر
سطح آب بصورت فروخته

سطح آب بصورت فروخته

سطح آب بصورت فروخته

نکته: اُنژمیستی در لوله با قطر داخلی بزرگتر از لوله های موین هم قابل مشاهده است.

نکته: هر وقت قسمتی از یک جسم را خیس کردیم و بعد از مدتی بقیه قسمت ها نیز خیس شد اُنژمیستی رخداده است.

مثال: قند، دستمال کاغذی، پارچه، مصالح ساختمانی (آجر)

نکته: افزایش دما و اضافه کردن مایع ظرفشویی باعث ضعیف شدن نیروهای بین مولکولی می سود.

| ریاضی داخل |

نکته ۱۱ کدام عامل مایع ها را تقریباً تراکم ناپذیر می کند؟

۱ وجود پیوندهای یونی بین مولکولی

۲ نیروی جاذبه ای بین مولکول ها در فواصل نزدیک

۳ نیروی رانشی بین مولکول ها در فواصل خیلی نزدیک

۴ آزاد بودن مولکول های مایع در جایه جایی بین مولکولی

نکته ۱۲ اگر برای یک ماده معین، متوسط اندازه نیروی بین مولکولی در حالت های مختلف را با $a_{غاز}$ ، F و $a_{جامد}$

و متوسط فاصله ای بین مولکول ها را با a ، $a_{غاز}$ و $a_{جامد}$ نشان دهیم، کدام رابطه زیر درست است؟

۱ $a_{غاز} > F > a_{جامد}$ ، $a_{غاز} < a < a_{جامد}$

۲ $a_{غاز} > F > a$ ، $a_{غاز} < a = a_{جامد}$

۳ $a_{غاز} = F = a_{جامد}$ ، $a_{غاز} < a = a_{جامد}$

۴ $a_{غاز} = F = a_{جامد}$ ، $a_{غاز} < a < a_{جامد}$

قلمچی

تَسْتَ ۱۳ چه تعداد از موارد زیر صحیح است؟

- الف) اثر مویینگی همواره در اثر غلبه‌ی نیروی هم چسبی بر نیروی دگرچسبی است.
- ب) اثر مویینگی در لوله با قطر داخلی بزرگتر از لوله مویین نیز قابل مشاهده است.
- ج) کشش سطحی ناشی از دگر چسبی مولکولهای سطح مایع است و آن را میتوان با نیروی بین مولکولی توضیح داد.

۴ صفر

۳ ۳

۲ ۲

۱ ۱

گزینه ۲

تَسْتَ ۱۴ علت چه تعداد از پدیده‌های زیر به درستی بیان شده است؟

- الف) تشکیل قطره‌های ریز و درشت روی گلبرگ‌ها: غلبه‌ی هم چسبی بین مولکول‌های آب بر دگر چسبی بین مولکول‌های آب و مولکول‌های گلبرگ
- ب) پخش شدن قطره‌ی جوهر در آب: حجم بزرگ مولکول‌های جوهر نسبت به مولکول‌های آب
- ج) ناتوانی توفان‌ها در بلند کردن حجم زیادی از آب دریاها: کشش سطحی آب
- ج) پخش شدن آب در حبه‌ی قند در اثر تماس با آب: مویینگی

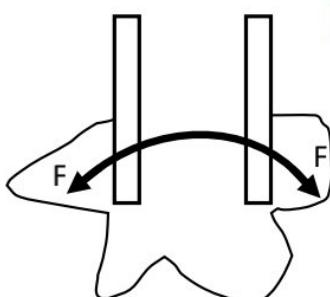
۴ ۴

۳ ۳

۲ ۲

۱ ۱

تَسْتَ ۱۵ شکل زیر، می‌توان نشان دهنده‌ی لوله‌ی شیشه‌ای در درون باشد که در آن نیروی هم چسبی از نیروی دگر چسبی است.



ریاضی خارج

۲ آب - کمتر

۴ آب - بیشتر

۱ جیوه - کمتر

۳ جیوه - بیشتر

تَسْتَ ۱۶ لوله‌ی شیشه‌ای باریکی که دو انتهای آن باز است، به طور عمودی تا نیمه وارد مایع درون ظرفی می‌کنیم. اگر نیروی دگر چسبی بیشتر از نیروی هم چسبی باشد، سطح مایع درون لوله از سطح مایع درون ظرف قرار می‌گیرد و سطح مایع در لوله به صورت در می‌آید.

سوسنی خارج

۱ پایین تر - فرو رفته ۲ پایین تر - برآمده ۳ بالاتر - فرو رفته ۴ بالاتر - برآمده

تَسْتَ ۱۷ عامل نگه دارنده‌ی سوزن فولادی کوچک روی آب نیروی و این نیرو از نوع نیروهای است.

قلمچی

۲ اصطکاک - کوتاه برد

۴ اصطکاک - بلند برد

۱ کشش سطحی - بلند برد

۳ کشش سطحی - کوتاه برد

تَتَ ۱۸ سوزن کوچکی بر روی سطح آب شناور است. اگر به آرامی یک قطره مایع ظرف شویی در آب اضافه کنیم،

| قلمچی |

سوزن بلاfacله به ته آب می رود. علت این موضوع چیست؟

۱ زیاد شدن خاصیت مویینگی در اثر اضافه کردن مایع ظرفشویی

۲ کم شدن خاصیت مویینگی در اثر اضافه کردن مایع ظرفشویی

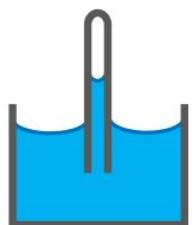
۳ زیاد شدن خاصیت کشش سطحی در اثر اضافه کردن مایع ظرف شویی

۴ کم شدن خاصیت کشش سطحی در اثر اضافه کردن مایع ظرف شویی

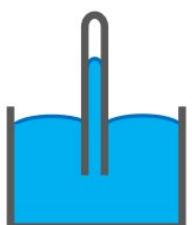
تَتَ ۱۹ وقتی چند قطره از مایع A را روی جسم B می ریزیم آن را تر می کند. اگر درون ظرفی، پر از مایع

باشد و لوله‌ی مویینی از جنس جسم B را درون این مایع فرو ببریم کدام شکل نحوه‌ی قرارگیری مایع در لوله را

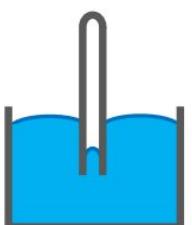
| قلمچی |



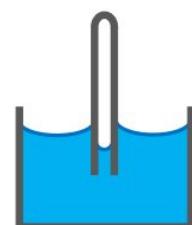
۴



۳



۲



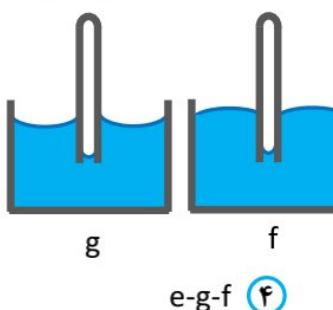
۱

تَتَ ۲۰ یک لوله شیشه‌ای را ابتدا در جیوه فرو می بریم، در نتیجه وضعیت جیوه به صورت شکل

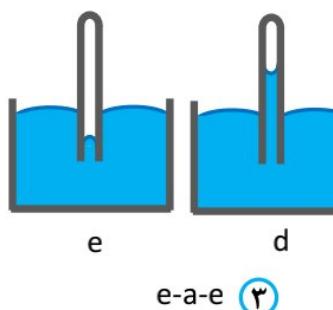
درمی آید. سپس سطح داخلی لوله را چرب کرده و آن را در آب فرو می بریم، در نتیجه وضعیت آب به صورت شکل

در می آید و اگر سطح خارجی لوله هم چرب شده باشد وضعیت آب به صورت شکل خواهد بود.

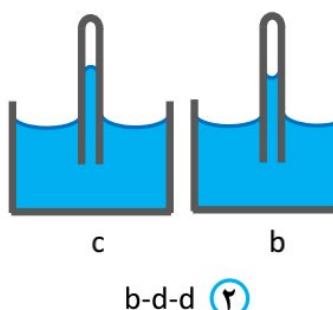
| تالیفی |



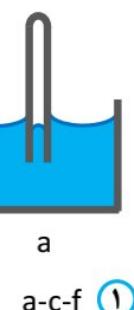
e-g-f ۴



e-a-e ۳



b-d-d ۲

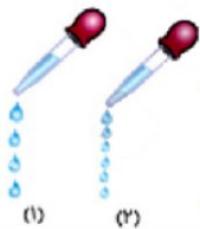


a-c-f ۱

|قلمچی|

تَسْتَ ۲۱ دلیل کدام یک از موارد زیر نیروی کشش سطحی نیست؟

- ۱ فرو نرفتن سوزن در آب
- ۲ قطره‌ی رها شده از یک شیر آب به صورت کره در می‌آید.
- ۳ پخش شدن آب پس از ریختن آن بر روی سطح شیشه‌ی تمیز
- ۴ ایستادن حشرات بر سطح آب



تَسْتَ ۲۲ شکل‌های زیر، خروج قطره‌های روغن را با دمای‌های متفاوت از دهانه‌ی دو قطره چکان نشان می‌دهند اگر دمای قطره‌های روغن در شکل (۱) را با T_1 و در شکل (۲) را با T_2 نشان دهیم کدام گزینه صحیح است؟ ($T_1 > T_2$) هر دو برحسب درجه سلسیوس هستند).

- ۱ $T_1 > T_2$ نیروی هم چسبی بین مولکول‌های روغن در شکل (۱) < نیروی هم چسبی بین مولکول‌های روغن در شکل (۲)
- ۲ $T_1 < T_2$ نیروی هم چسبی بین مولکول‌های روغن در شکل (۱) < نیروی هم چسبی بین مولکول‌های روغن در شکل (۲)
- ۳ $T_1 > T_2$ نیروی هم چسبی بین مولکول‌های روغن در شکل (۲) < نیروی هم چسبی بین مولکول‌های روغن در شکل (۱)
- ۴ $T_1 < T_2$ نیروی هم چسبی بین مولکول‌های روغن در شکل (۱) < نیروی هم چسبی بین مولکول‌های روغن در شکل (۲)

تَسْتَ ۲۳ یک لوله‌ی مویین به طول ۸۰ سانتی‌متر را که دو سر آن باز است به طور قائم داخل ظرف آبی قرار می‌دهیم به طوری که ۸ سانتی‌متر آن داخل آب قرار می‌گیرد. در داخل لوله آب ۱۲ سانتی‌متر نسبت به سطح آزاد آب ظرف بالا می‌آید. اگر طول لوله را ۸۲ سانتی‌متر گرفته و ۱۰ سانتی‌متر آن را داخل آب کنیم، ارتفاع آب بالا آمده در لوله نسبت به سطح آزاد آب چند سانتی‌متر می‌شود؟

|قلمچی|

۱۰ ۴

۱۳ ۳

۱۴ ۲

۱۲ ۱

|مدارس برتر ایران|

تَسْتَ ۲۴ ارتفاع مایع درون لوله‌ی مویین به کدام عامل بستگی ندارد؟

- ۱ فشار هوای
- ۲ قطر لوله
- ۳ نوع مایع
- ۴ جنس لوله



تئٽ ۲۵ در شکل زیر، یک کارت بانکی طوری روی لبهٔ یک لیوان پر از آب قرار دارد که تنها نیمی از آن با آب در تماس است. از طرفی روی قسمتی از کارت که با آب در تماس نیست، سکه ای قرار دارد ولی کارت واژگون نمی‌شود. این آزمایش با کدام گزینه ارتباط بیشتری دارد؟

گزینه ۲



۱ نیروی هم‌چسبی

۲ نیروی دگرچسبی

۳ کشش سطحی

۴ مویینگی

بزرگی نیروی عمودی وارد بر واحد سطح را فشار می‌گوییم.

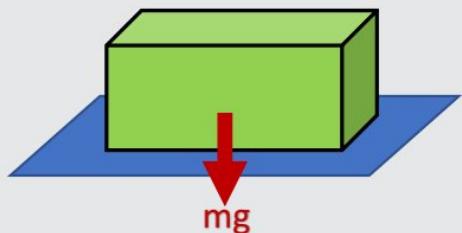
$$P = \frac{F}{A}$$

نیرو (N) فشار (Pa) مساحت سطح تماس (m^2)

$$F = PA$$

فشار

فشار در جامدات: آندر راستای قائم نیرویی به جسم وارد نموده، تنها نیروی وزن خود را به سطح وارد می‌کند و داریم:



$$P = \frac{mg}{A}$$

$$cm^2 \xleftrightarrow[10]{\times 10} m^2$$

نتیه: به ازای یک نیروی ثابت، فشار با مساحت رابطهٔ عکس دارد:

$$\left\{ \begin{array}{l} P_{\max} = \frac{F}{A_{\min}} \\ P_{\min} = \frac{F}{A_{\max}} \end{array} \right.$$



$$P = \frac{mg}{A} \rightarrow$$

مکعب:

$$\rho = \frac{m}{V}$$

چگالی به جنس و دما بستگی دارد. اگر حجم را برابر کنیم جرم هم برابر می‌شود و درنتیجه چگالی تابعی می‌ماند.

مکعب مستطیل:

استوانه:

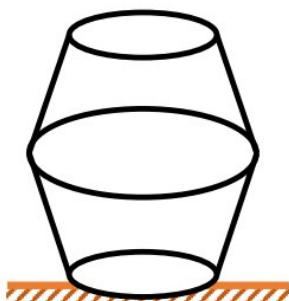
مکعب:

مکعب مستطیل:

استوانه:

$$\text{ابعاد } \times n \rightarrow \text{مساحت } \times n^2 \rightarrow \text{حجم } \times n^3 \rightarrow \text{هم جنس جرم } \times n^3$$

تَهْ ۲۶ دو مخروط ناقص مشابه مطابق شکل قرار گرفته اند و شعاع قاعده‌ی بزرگ هر کدام دو برابر شعاع قاعده‌ی کوچک آن هاست. اگر هردوی آن‌ها را برعکس کرده و دوباره بر روی یکدیگر قرار دهیم و بخواهیم فشار وارد بر سطح افقی نصف حالت قبل شود، وزنه‌ای چند برابر وزن هر مخروط باید روی آن‌ها قرار دهیم؟



۱ ۴

۲ ۳

۳ ۲

۴ ۱

تَهْ ۲۷ ورزشکاری به جرم 60 kg بر روی یک سطح افقی ایستاده است. اگر مساحت کف هر کفش او را 25 cm^2 در سنجش نظر بگیریم فشاری که به زمین وارد می‌کند چند پاسکال است؟

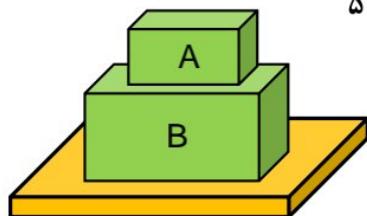
۱/۲ $\times 10^4$ ۴

۲/۴ $\times 10^4$ ۳

۱/۲ $\times 10^5$ ۲

۲/۴ $\times 10^5$ ۱

نوبت ۲۸ در شکل زیر ابعاد مکعب آهنی A دو برابر ابعاد مکعب آهنی B است. فشاری که از طرف مکعب A به B وارد می شود، چند برابر فشاری است که از طرف مکعب ها به سطح افقی وارد می شود؟



۱ ۴

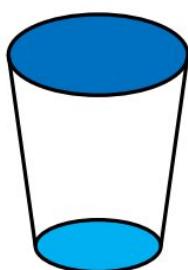
۲ ۳

۳ ۲

۴ ۱

نوبت ۲۹ مخروط ناقصی مطابق شکل، روی سطح افقی قرار دارد و شعاع قاعده‌ی بزرگ ۲ برابر شعاع قاعده‌ی کوچک آن است. اگر آن را روی قاعده‌ی بزرگ بگذاریم و بخواهیم فشار وارد بر سطح افقی تغییری نکند، وزنه ای چند برابر وزن مخروط را باید روی آن قرار دهیم؟

قلمچی



۱ ۴

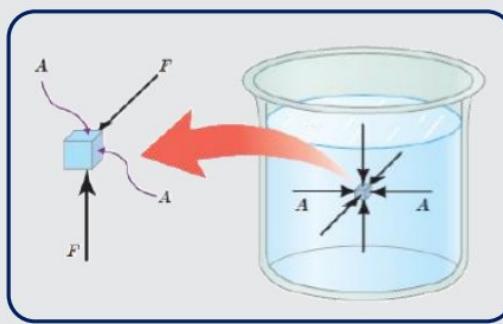
۲ ۳

۳ ۲

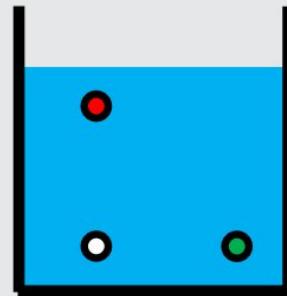
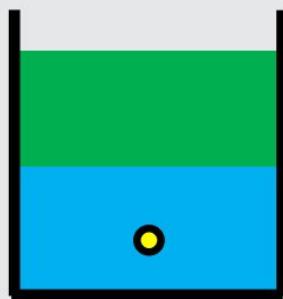
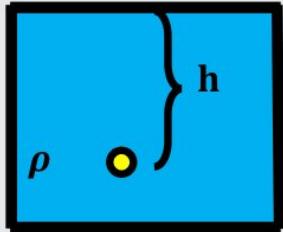
۴ ۱

▶ فشاردرساره‌ها:

وقتی ساره‌ای (مایع یا گاز) ساکن است، به هر سطحی که با آن در تماس باشد، مانند جداره یک ظرف یا سطح جسمی که در ساره غوطه ور است، **نیروی عمودی** وارد می‌کند. این همان نیرویی است که وقتی پاهای خود را درون یک استخر آب تکان می‌دهید احساس می‌کنید که پاهای شما را فشاره‌ی دهد. با وجود اینکه ساره به عنوان یک کل، ساکن است، مولکول‌های آن در حال حرکت‌اند، نیرویی که توسط ساره وارد می‌شود ناشی از برخورد مولکول‌ها با اطراف آن است.



فشار در شاره ها



$$P = \rho gh$$

چگالی شاره $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$
 فشار ناشی از مایع (Pa)
 ستاب گرانش زمین $\frac{\text{N}}{\text{kg}}$
 عمق نقطه موردنظر (m)
 $P = \rho gh + P_{\text{کل}}$

نتیه: فشار در هر نقطه میشه جمیع فشارهای بالای سرس.

$$\Delta P = \rho g(\Delta h)$$

بین دو نقطه درون یک مایع

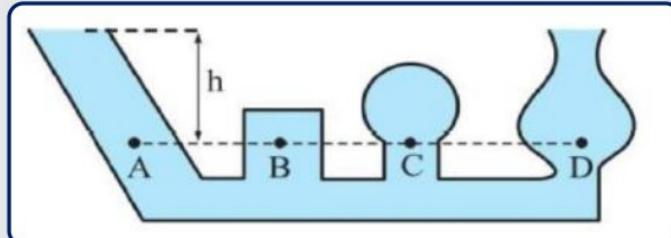
$$\frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \xleftrightarrow[\div 1000]{\times 1000} \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

نکات

* فشار در عمق h مایع به **شکل ظرف** و **مساحت قاعده ظرف (A)** بستگی ندارد.

* منظور از عمق (h) فاصله **عمودی** از سطح آزاد مایع است.

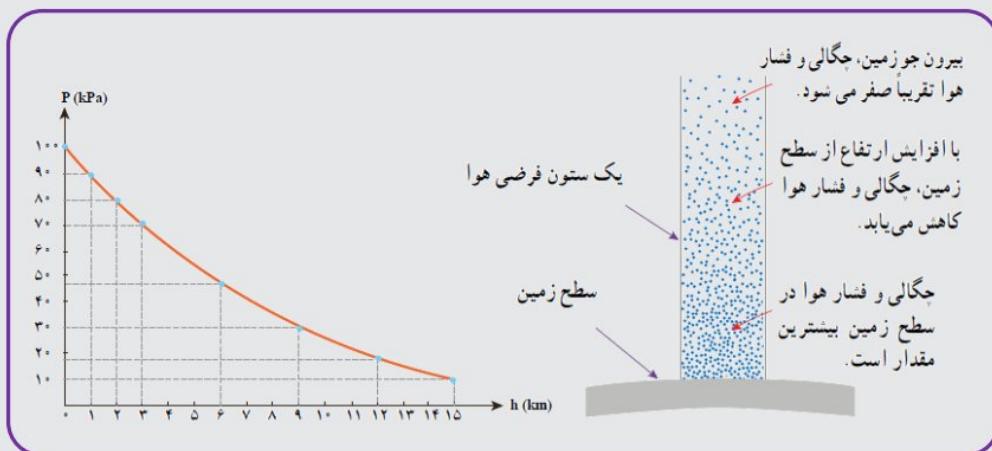
* فشار در نقاط هم تراز (هم عمق - هم سطح) داخل یک مایع، برابر است.



* فشار گاز محبوس در یک محفظه کوچک، در تمامی نقاط با هم برابر است.

* برای محاسبه اختلاف فشار بین دو نقطه از هوانمی توان از رابطه $\rho g \Delta h$ استفاده کرد؛ چون با افزایش ارتفاع (h) چگالی هوا (ρ) نیز تغییر کرده و **کاهش** می یابد.

* نیروی جاذبه زمین باعث می‌شود که در ارتفاعات بایین تر هوام تراکم تربود و **چگالی** و **فشار** آن بیشتر باشد.



جامد مایع نما و مایع جامد نما

فشار مایعات

فشار جامدات

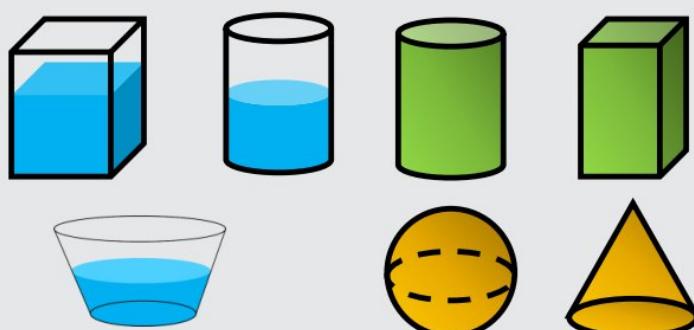
$$P = \rho g h$$

$$P = \frac{mg}{A}$$

برای اجسام همگن (اجسامی که در راستای ارتفاع مساحت مقطع آنها ثابت است) فشار از هر دو رابطه فشار مایعات و

$$P = \rho g h = \frac{mg}{A}$$

جامدات بدست می‌آید. یعنی:



حالا از هر کدام کی استفاده کنیم؟!
هر وقت که سؤال راجع به جرم (m) حرف زد (چه داد، چه خواست) از $P = \frac{mg}{A}$ می‌یم و هر وقت راجع به ارتفاع (h) حرف زد (چه داد، چه خواست) از $P = \rho g h$ می‌یم.

تَسْتَ ۳۰ اگر عمق آب استخری ۴ متر باشد، اختلاف فشار بین کف استخر و سطح آب چند پاسکال است؟ (چگالی آب 1.0 N/kg و 1.0 kg/m^3)

$1/4 \times 10^5$ ۴

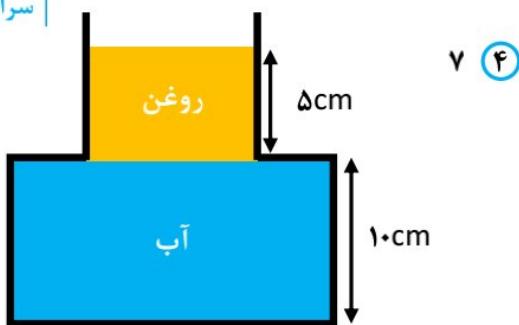
$1/4 \times 10^4$ ۳

4×10^5 ۲

4×10^4 ۱

تَسْتَ ۳۱ در شکل زیر، ظرف از دو قسمت استوانه‌ای تشکیل شده است که سطح مقطع استوانه‌ها 10 cm^2 و 50 cm^2 است. نیرویی که از طرف مایع‌ها بر کف ظرف وارد می‌شود، چند نیوتون است؟ (چگالی روغن و آب به ترتیب

| سراسری خارج |



۷ ۴

۶ ۳

۶/۶ ۲

۵/۴ ۱

تَسْتَ ۳۲ سطح مقطع یک ظرف استوانه‌ای 20 cm^2 است و در آن تا ارتفاع 10 cm سانتی‌متر آب ریخته شده است. روی آب چند گرم روغن با چگالی 6 g/cm^3 برشیم تا فشار حاصل از این دو مایع در کف استوانه برابر 2000 Pa باشد. چگالی آب چقدر است؟

| ریاضی خارج |

۲۴۰ ۴

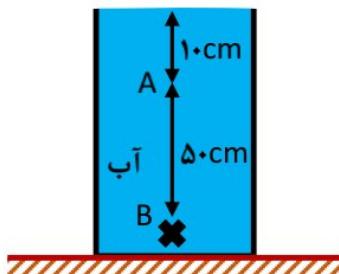
۲۰۰ ۳

۱۲۰ ۲

۱۰۰ ۱

تَسْتَ ۳۳ در شکل مقابل، فشار در نقطه‌ی B چند برابر فشار در نقطه‌ی A است؟

$$(P_A = 9/4 \times 10^4 \text{ Pa}, \rho_{\text{آب}} = 1 \text{ g/cm}^3, g = 10 \text{ m/s}^2)$$



$\frac{21}{20}$ ۴

$\frac{20}{19}$ ۳

$\frac{5}{4}$ ۲

$\frac{6}{5}$ ۱