

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

۱- چند لوله خیلی باریک با قطرهای داخلی متفاوت را بطور عمود وارد ظرف آبی می کنیم، سطح آب درون لوله ها چگونه است؟

- (۱) در سطوح مختلف و همه بالاتر از سطح آب ظرف (۲) در سطوح مختلف و همه پایینتر از سطح آب ظرف
(۳) در یک سطح و بالاتر از سطح آب ظرف (۴) در تمام لوله ها همسطح آب ظرف

نیروی چسبندگی بین جدار لوله ها و آب بیشتر از نیرویی است که مولکولهای آب به هم وارد می کنند بنابراین سطح آب در همه لوله ها بالاتر از سطح آب در ظرف است. همچنین باید برآیند نیروهای وارد بر هر ظرف برابر صفر باشد. بنابراین سطح آب در لوله های باریکتر بالاتر است تا نیروی وزن آنها یکسان باشد. بنابراین گزینه ۱ جواب صحیح است.

۲- نیرویی که سبب می شود یک سوزن بر سطح آب باقی بماند کدام است؟

- (۱) اصطکاک بین سوزن و آب (۲) پیوستگی بین مولکولهای سطح آب
(۳) چسبندگی بین مولکولهای سوزن و آب (۴) نیروی ارشمیدس

علت باقی ماندن سوزن بر سطح آب نیروی کشش سطحی است که بر اثر پیوستگی بین مولکولهای سطح آب بوجود می آید و گزینه ۲ صحیح است.

۳- حرکت براونی گواه بر آن است که:

- (۱) مولکولهای هوا را می توان به یکدیگر نزدیک کرد. (۲) مولکولهای هوا به صورت کاتورهای حرکت می کنند.
(۳) مولکولهای هوا به یکدیگر نیرو وارد می کنند. (۴) فشار هوا مناسب با دمای آن است.

به حرکت نامنظم و درهم و برهم ذره های معلق در هوا (مانند ذره های دود)، حرکت براونی می گوییم. حرکت براونی گواه بر این است که مولکولهای هوا به صورت نامنظم، درهم و برهم و غیرقابل پیش بینی (کاتورهای) حرکت می کنند. بنابراین گزینه ۲ صحیح است.

۴- حرکت براونی ویژه است.

- (۱) مایع ها و گازها (۲) مایع ها و جامد ها (۳) مایع ها (۴) گازها

حرکت براونی مخصوص موادی است که در شرایطی باشند که مولکولهای آنها بتوانند آزادانه حرکت کنند و از نقطه ای به نقطه دیگر منتقل شوند. پس چنین حرکتی مخصوص مایعات و گازها است. پس گزینه ۱ پاسخ صحیح است.

۵- اگر یک سوزن را به آرامی روی سطح آب قرار دهیم، سوزن در آب فرو نمی رود. کدام گزینه در این باره درست است؟

- (۱) نیروهای پیوستگی میان مولکولهای سطح، مانع از آن می شود که سطح شکاف بردارد.
(۲) هیچگاه سوزن در سطح آب نمی ماند.
(۳) سوزن سبک است.
(۴) آب سوزن را تر نمی کند.

بین مولکولهای هر ماده نیروی پیوستگی وجود دارد که در ماده های مختلف متفاوت است و جامدات از همه بیشتر و در گازها از همه کمتر است. وقتی سوزن را روی آب قرار می دهیم، نیروی پیوستگی آب باعث می شود تا سطح مایع باز نشود و سوزن در آب فرو نرود. توجه کنید که چون سوزن بسیار چگالتر از آب است، گزینه ۳ نادرست می باشد. و نیز توجه کنید که علت آن که سطح آزاد مایعات همانند یک پوسته کشسان عمل می کند، وجود نیروهای بین مولکولی در سطح مایع است که به آن نیروی کشش سطح می گویند. بنابراین گزینه ۱ پاسخ صحیح است.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

۶- وقتی یک قطره آب روی شیشه تمیز می‌ریزیم، آب روی سطح شیشه پخش شده و شیشه را تر می‌کند. علت، کدام است؟

- ۱) تمايل مائيات به اين است که سطح تماس بزرگتری داشته باشند.
 - ۲) جاذبه زمين ملکول های آب را کشیده و پخش می کند.
 - ۳) نيروي جاذبه ميان ملکولهای آب، بزرگتر از نيروي چسبندگی بين
 - ۴) نيروي چسبندگی بين ملکول های آب با شيشه، بزرگتر از نيروي ج

پیشنهاد شدن آب بر روی سطح شیشه به سبب آن است که نیروی چسبندگی بین شیشه و آب، بیشتر از نیروی پیوستگی بین ملکولهای آب است پس گزینه ۴ صحیح است.

۷- مقداری جیوه روی سطح افقی شیشه‌ای می‌ریزیم، ملاحظه می‌شود با آنکه جیوه مایع است ولی روی شیشه پخش نمی‌شود علت چیست؟

- (۱) بین مولکول‌های جیوه و شیشه نیروی دافعه ایجاد می‌شود.
 - (۲) نیروی پیوستگی بین مولکول‌های جیوه بیشتر از نیروی پیوستگی بین مولکول‌های شیشه است.
 - (۳) نیروی جاذبه بین مولکول‌های جیوه و شیشه کوچک‌تر از نیروی جاذبه بین آب و شیشه است.
 - (۴) نیروی جاذبه بین مولکول‌های جیوه بزرگ‌تر از نیروی چسبندگی بین مولکول‌های جیوه و شیشه است.

علت اینکه جیوه روی شیشه پخش نمی‌شود این است که نیروی پیوستگی بین مولکول‌های جیوه بیشتر از نیروی چسبندگی بین مولکول‌های شیشه و جیوه است. لذا گزینه ۴ صحیح است.

-۸- بالا رفتن آب در یک لوله موئین تا وقتی ادامه می‌یابد که

- (۱) نیروی چسبندگی بین مولکولهای آب و ظرف بیشتر از کشش سطحی شود.
 - (۲) نیروی چسبندگی بین مولکولهای آب و ظرف با وزن ستون آب در لوله برابر باشد.
 - (۳) نیروی پیوستگی بین مولکولهای آب با نیروی چسبندگی بین مولکولها آب و ظرف برابر شود.
 - (۴) نیروی پیوستگی بین مولکولهای آب با وزن ستون آب در لوله برابر شود.

آب در لوله موئین بالا رفته و به سطحی می‌رسد که بالاتر از سطح آب در بیرون لوله است. هر قدر لوله باریکتر باشد اختلاف سطح آب در لوله و در ظرف بیشتر است. این پدیده را می‌توان چنین توجیه کرد که وزن آن مقدار آب که بالاتر از سطح آب در بیرون لوله است با نیروی چسبندگی سطحی آب با اطراف لوله ختی می‌شود. لذا گزینه ۲ جواب صحیح است.

۹- در کدام حالت ماده، مولکولهای اطراف یک مولکول معین، ثابت نیستند و پیوسته جا عوض می‌کنند؟
۱) فقط مایع ۲) فقط گاز ۳) مایع و گاز ۴) مایع و جامد

فقط در مایعات و گازها، مولکولها ثابت نیستند و بصورت کاتورهای پیوسته جا به جا می‌شوند، درحالیکه در جامدات، مولکولها ثابت هستند و فقط با اعمال عوامل خارجی مثل گرما دادن می‌توان آنها را تغییر داد. پس گزینهٔ ۳ پاسخ صحیح است.

۱۰- عامل نگهدارنده سوزن فولادی کوچک روی آب نیروی و ماهیت آن نیروی است.

- ١) کشش سطحی - گرانشی
٢) اصطکاک - الکتریکی
٣) کشش سطحی - الکتریکی
٤) اصطکاک - گرانشی

نیرروی کشش سطحی مانع از ایجاد شکاف می‌شود و نیز ماهیت آن به جاذبه مولکول‌ها که از نوع الکتریکی است مربوط است. بنابراین گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است.

۱۱- حرکت براونی بیانگر کدام واقعیت است؟

۲) چگالی سیال متناسب با جرم آن است.

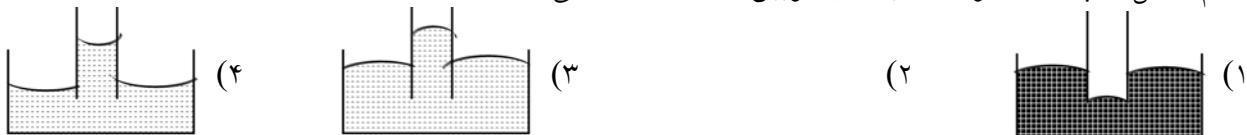
(۲) سیال بیر ظرف نیرو وارد می‌کند.

۱) فشار با عمق سیال متناسب است.
۲) مولکولهای سیال در حرکت اند.

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. حرکت براونی پیانگر حرکت کاتورهای مولکولهای سیالات است.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

۱۲- کدام شکل، آب را در لوله‌ی شیشه‌ای موین درست نشان می‌دهد؟



گزینه ۴ پاسخ صحیح است.

۱۳- بعضی از حشرات می‌توانند روی سطح آب راه بروند. علت فرو نرفتن آنها در آب کدام است؟

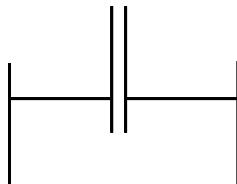
- (۱) کشش سطحی آب (۲) چرب بودن بدن آنها (۳) کوچکی پای آنها (۴) فشار آب

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. علت این موضوع، نیروهای کشش سطحی است که باعث ماندن اجسام سبک روی آب می‌شود.

۱۴- یک لوله شیشه‌ای باریک را بطور عمودی در آب داخل یک ظرف فرو بردایم. برای آنکه سطح مایع داخل لوله از مایع داخل ظرف بیشتر شود باید:

- (۱) لوله را کمتر در آب فرو ببریم.
 (۲) لوله را با قطر بیشتری انتخاب کنیم.
 (۳) لوله را باریکتری انتخاب کنیم.

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. هر قدر لوله باریکتر باشد، اثر موینگی بیشتر می‌شود. اما اینکه لوله را چقدر در آب فرو ببریم، اثری در مساله ندارد.



۱۵- یک لوله شیشه‌ای را داخل ظرف محتوی آب می‌نمائیم. سطح آب داخل لوله از سطح آب داخل ظرف قرار می‌گیرد و اگر لوله را بیشتر در آب فرو ببریم، این اختلاف سطح

- (۱) پائین‌تر - بیشتر می‌شود.
 (۲) بالاتر - بیشتر می‌شود.
 (۳) بالاتر - تغییر نمی‌کند.
 (۴) پائین‌تر - تغییر نمی‌کند.

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. سطح آب بواسطه اثر موینگی بالاتر از ظرف می‌ایستد. این اختلاف سطح تنها به قطر لوله بستگی دارد.

۱۶- پخش شدن بوی عطر در فضای اتاق کدام یک از موارد زیر را نشان می‌دهد؟

- (۱) حرکت آزادانه مولکولهای هوا به اطراف
 (۲) فاصله زیاد بین مولکولهای هوا
 (۳) پائین بودن گرمای نهان تبخیر عطر
 (۴) وجود جریان هوا در اثر پدیده همرفتی

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. پدیده پخش نشانه حرکت تصادفی و آزاد مولکولهای سیال (هوا) است.

۱۷- چند لوله شیشه‌ای باریک با قطرهای مختلف را در آب داخل یک ظرف فرو می‌بریم. سطح آب داخل لوله‌ها سطح آب داخل ظرف می‌ایستد.

- (۱) همگی به یک اندازه پائین‌تر از
 (۲) همگی به یک اندازه بالاتر از
 (۳) به مقدار مختلف بالاتر از

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. هر قدر لوله باریکتر باشد اثر موینگی بیشتر مشاهده می‌شود.

۱۸- چند لوله خیلی باریک با قطرهای داخلی متفاوت را به طور عمود وارد ظرف جیوه می‌نماییم. سطح جیوه درون لوله‌ها چگونه است؟

- (۱) در سطوح مختلف و همه بالاتر از سطح جیوه
 (۲) در یک سطح و همه بالاتر از سطح جیوه
 (۳) در سطوح مختلف و همه پائین‌تر از سطح جیوه

گزینه ۲ پاسخ صحیح است. به علت نیروی چسبندگی قدرتمند بین مولکولهای جیوه و نیروی ضعیف چسبندگی سطحی بین مولکولهای جیوه و شیشه و همچنین به علت تفاوت در قطر لوله‌ها.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

۱۹- یک لوله موئین که دو طرف آن باز و طول آن 8Cm است را وارد آب یک ظرف می کنیم بطوریکه 5Cm از ابتدای لوله در آب فرو می رود. در این وضعیت آب در لوله بالا می آید و در ۱ سانتی متری انتهای لوله (خارج از آب) متوقف می شود. اگر لوله را ببریم تا طول آن 2Cm کوتاهتر شود سپس 5Cm از ابتدای آن را درون آب قرار دهیم، آب در لوله بالا می آید و

(۱) در یک سانتی متری انتهای لوله متوقف می شود.

(۲) پس از رسیدن به انتهای لوله سرریز می کند.

(۳) پس از رسیدن به انتهای لوله متوقف می شود.

(۴) پس از رسیدن به انتهای لوله به اندازه 1cm رو به بالا فوران می کند.

گزینه ۳ پاسخ صحیح است.

۲۰- مولکول های عطر در اتاق پخش می شوند، چون:

(۱) مولکول های عطر در راستای خطوط راست به اطراف اتاق می روند.

(۲) مولکول های عطر به مولکول های هوا چسبیده و به همراه آنها حرکت می کنند.

(۳) مولکول های عطر با برخوردهای متواالی با مولکول های هوا به قسمت های مختلف اتاق منتقل می شوند.

(۴) مولکول های عطر سبک تر از مولکول های هوا می باشند.

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. فرآیند پخش در واقع دلیلی بر حرکت کاتورهای می باشد.

۲۱- نیروهای چسبندگی سطحی عبارتند از:

(۱) نیروهایی که مولکول های یک ماده را به سوی یکدیگر می کشنند.

(۲) نیروهایی که مولکول های سطح یک مایع را به سوی هم می کشنند.

(۳) نیروی رانش قوی بین مولکول های مایع.

(۴) نیروهایی که مولکول های یک ماده را به سوی مولکول های ماده دیگر می کشنند.

گزینه ۴ پاسخ صحیح است.

۲۲- هرگاه در یک شیشه عطر را درون اتاقی باز کنید، بوی خوش آن را می توانید در تمام اتاق حس کنید. علت این امر

(۱) پدیده همرفت است. (۲) پدیده پخش است. (۳) پدیده رسانایی است. (۴) پدیده نظم است.

گزینه ۲ پاسخ صحیح است. با توجه به مطلب صفحه ۱۲۰ کتاب پایه ۲

۲۳- یک لوله مویین را در ظرفی محتوی جیوه قرار می دهیم. در این صورت سطح جیوه در لوله مویین شده و از سطح جیوه ظرف قرار می گیرد.

(۱) محدب، بالاتر (۲) محدب، پایین تر (۳) مقعر، بالاتر (۴) مقعر، پایین تر

گزینه ۲ پاسخ صحیح است.

۲۴- دانش آموزی در گزارش کار آزمایشگاه خود چنین جمله ای آورده است: «سطح آب در لوله های موئین پایین تر از سطح

آب ظرف است و دارای برآمدگی است». در این صورت می توان گفت:

(۱) قطر لوله های آزمایش او به اندازه کافی کوچک نبوده است.

(۲) فشار هوا در محل آزمایش کمتر از فشار استاندارد بوده است.

(۳) سطح داخلی لوله بسیار چرب بوده است.

(۴) نیروی چسبندگی سطحی، بیشتر از چسبندگی شده است.

گزینه ۳ پاسخ صحیح است.

- ۲۵- گزینه‌ی نادرست را مشخص نماید.

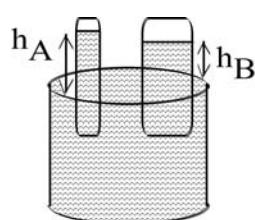
- (۱) در جامدها، مولکول‌ها در مکان‌های خاصی قرار دارند و فقط در اطراف این مکان‌ها حرکت نوسانی می‌کنند.
- (۲) در فاصله‌های بسیار کوتاه نیروی مولکولی ریاضی است و در فاصله‌های بیشتر این نیرو رانشی است.
- (۳) جامدهای بلورین از آهسته سرد کردن مایع و جامدهای بی شکل از سرد کردن سریع مایع به دست می‌آیند.
- (۴) علت قرار گرفتن حشره بر سطح آب اثر کشش سطحی است.

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است.

- ۲۶- گزینه درست را مشخص کنید؟

- (۱) آب در لوله‌ی مؤین به علت فشار هوا بالا می‌رود
- (۲) حجم واحد جرم ماده را چگالی می‌گویند
- (۳) مایع‌ها به این علت شکل مشخصی ندارند که فاصله‌ی بین مولکول‌های آنها در مقایسه با جامدها بیشتر است
- (۴) در فاصله‌های خیلی کوتاه نیروی بین مولکولی رانشی است و در فاصله‌های بیشتر این نیرو ریاضی است

گزینه ۴ پاسخ صحیح است.



- ۲۷- مطابق شکل دو لوله‌ی A و B که هر دو از هوا خالی‌اند را به صورت وارونه داخل مایع می‌بریم اگر شعاع سطح مقطع B دو برابر لوله‌ی A باشد کدام گزینه در مورد ارتفاع ستون مایع نسبت به سطح آزاد صحیح است؟

$$h_A = \frac{1}{2}h_B \quad (2)$$

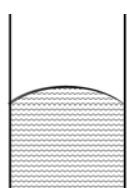
$$h_A = h_B \quad (1)$$

$$h_A = \frac{1}{4}h_B \quad (4)$$

$$h_A = 4h_B \quad (3)$$

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. ارتفاع ستون مایع به سطح مقطع ظرف بستگی ندارد.

- ۲۸- اگر سطح مایع در لوله‌ی باریکی مطابق شکل رو برو باشد:



- (۱) نیروهای چسبندگی و چسبندگی سطحی برابرند.
- (۲) نیروی چسبندگی بیشتر از نیروی چسبندگی سطحی است.
- (۳) نیروی چسبندگی کمتر از نیروی چسبندگی سطحی است.
- (۴) تعیین کم یا زیاد بودن نیروی چسبندگی میسر نیست.

گزینه ۲ پاسخ صحیح است. صفحه‌ی ۱۲۸ کتاب فیزیک ۲ پایه.

- ۲۹- چند لوله‌ی خیلی باریک شیشه‌ای با قطرهای داخلی متفاوت را به طور عمود وارد ظرف آبی می‌کنیم. سطح آب درون لوله‌ها چگونه است؟

- (۱) در سطوح مختلف و همه پایین‌تر از سطح آب
- (۲) در یک سطح بالاتر از سطح آب
- (۳) در سطوح مختلف و همه بالاتر از سطح آب
- (۴) در تمام لوله‌ها هم سطح آب ظرف

گزینه ۴ پاسخ صحیح است. هر چه قطر لوله‌ی مویین باریک‌تر باشد، سطح آب بالا رفته و در آن بالاتر از سطح آب ظرف است.

- ۳۰- «نیروی چسبندگی سطحی» کدام است؟

- (۱) همان نیروی کشش سطحی است.
- (۲) نیرویی است که مولکول‌های بعضی از مواد دارند مانند انواع چسبها
- (۳) نیرویی که سطح ماده را به سوی داخل می‌کشد و شکل کروی به آن می‌دهد.
- (۴) نیرویی است که مولکول‌های یک ماده را به سوی مولکول‌های ماده‌ی مجاور می‌کشد.

گزینه ۴ پاسخ صحیح است. با توجه به متن کتاب درسی گزینه ۴ صحیح است.

-۳۱- «نیروی چسبندگی سطحی» کدام است؟

(۱) همان نیروی کشش سطحی است.

(۲) نیرویی است که مولکولهای بعضی از مواد دارند مانند انواع چسبها

(۳) نیرویی که سطح ماده را به سوی داخل می‌کشد و شکل کروی به آن می‌دهد.

(۴) نیرویی است که مولکولهای یک ماده را به سوی مولکولهای ماده‌ی مجاور می‌کشد.

گزینهٔ ۴ پاسخ صحیح است. با توجه به متن کتاب درسی گزینهٔ ۴ صحیح است.

-۳۲- حشره چگونه می‌تواند روی آب بایستد؟

در سطح آب مولکولهای آب با نیروی چسبندگی سطحی یکدیگر را می‌کشند و باعث می‌شوند که سطح آب مانند یک طوری و یک پوسته‌ی کشیده شده رفتار کند. بنابراین اجسامی که مانند پشه وزن بسیار کمی دارند روی سطح آب می‌مانند و پای پشه در سطح آب فرو نمی‌رود.

-۳۳- در گذشته در ایران به جای قیراندواد کردن چگونه از نفوذ آب باران با داخل ساختمان جلوگیری می‌کردند؟

از کاهگل استفاده می‌کردند.

-۳۴- در گیاهان آب و مواد غذایی لازم دیگر بر اساس مویینگی از آوندهای چوبی بالا می‌روند. مواد دیگری را نام ببرید که در اثر این خاصیت آب در آنها نفوذ کند.

پارچه، خاک، چوب.

-۳۵- در هنگام پاک کردن تخته‌سیاه ذرات گچ به طور نامنظم به اطراف حرکت می‌کنند. حرکت نامنظم آنها را چگونه می‌توان توجیه کرد؟

ذرات گچ در میان مولکولهای هوا قرار دارند. به دلیل حرکت نامنظم و تصادفی مولکولهای هوا و برخورد آنها با ذرات گچ، ذرات گچ به طور نامنظم و تصادفی به اطراف حرکت می‌کنند.

-۳۶- یک تیغ از پهنا می‌تواند روی آب شناور شود زیرا

(۱) حجم تیغ بسیار کم است.

(۲) در سطح آب کشش سطحی وجود دارد.

گزینهٔ ۴ پاسخ صحیح است. چگالی تیغ از چگالی آب بسیار بیشتر است. پس موارد ۱ و ۲ نیز نمی‌توانند صحیح باشند.

-۳۷- قطره‌ی آب در حین سقوط در هوا در طول مسیر به صورت قطره باقی می‌ماند. این پدیده چگونه توجیه می‌شود؟

مولکولهای قطره در حین سقوط از یکدیگر دور نمی‌شوند و متصل به یکدیگر باقی می‌مانند. برای توجیه این پدیده

می‌توان گفت که بین مولکولهای مایع یک نیروی رباشی وجود دارد که نیروی چسبندگی نامیده می‌شود. این نیرو

مولکولهای مایع را در قطره متصل به یکدیگر نگاه می‌دارد، تأثیر این نیرو را می‌توان در پدیده‌های مختلف مشاهده کرد.

-۳۸- چرا نیروی چسبندگی بین مولکولهای مایع که از نوع رباشی، است باعث نمی‌شود که مولکولهای مایع درهم فرو روند؟

وقتی مولکول‌ها به هم بسیار نزدیک می‌شوند، یک نیروی رانشی قوی بین آنها ایجاد می‌شود که از نزدیک شدن

بیشتر از آنها جلوگیری می‌کند. در واقع تراکم‌پذیری کم مایع‌ها به این پدیده برمی‌گردد.

-۳۹- تراکم‌پذیری کم آب چگونه توجیه می‌شود؟

با تراکم کردن اندک یک ظرف محتوی آب، مولکولهای آن، مقداری به هم نزدیک می‌شوند که باعث می‌شود نیروی

رباشی میان آنها به نیروی رانشی قوی تبدیل شود و این نیروی رانشی مانع تراکم کردن بیشتر آب می‌شود.

-۴۰- (الف) در فاصله‌های کمتر از فاصله‌ی بین مولکولهای یک مایع، نیروی بین مولکولی برای

مولکولهای آن مایع از نوع است و در فاصله‌هایی بیشتر از فاصله‌ی بین

مولکولهای یک مایع، نیروی بین مولکولی برای مولکولهای آن مایع از نوع است.

-۴۱ ب) نیروهای بین مولکولی کوتاه برد هستند. یعنی، وقتی فاصله مولکولها چند برابر فاصله بین مولکولی می شود، نیروهای بین مولکولی می شوند.

-۴۲ پدیده‌ی کشش سطحی را در آب تشریح کنید.

نیروی چسبندگی بین مولکولهای مایع در سطح آب باعث می شود، مولکولهای آب همانند اجزای یک پوسته کشیده شده، یک دیگر را بکشند. هنگامی که جسمی روی یک پارچه توری قرار داده می شود، یک فرورفتگی در پارچه توری ایجاد می شود و نیروهای بین نخهای توری که به یک دیگر متصل‌اند، جسم را نگاه می دارد.

به همین ترتیب هنگامی که یک جسم بسیار سبک روی سطح آب قرار می گیرد، مولکولهای آب نیز با نیروهای چسبندگی یک دیگر را می‌ربایند و باعث می‌شوند که سطح آب مانند یک توری و پوسته کشیده شده رفتار کند و جسم بسیار سبک را نگاه دارد. این رفتار سطح آب را کشش سطحی می‌نامند.

-۴۳ هنگامی که یک قطره‌ی آب روی سطح یک شیشه‌ی خشک و تمیز قرار داده می‌شود، قطره شکل خود را از دست می‌دهد و به شیشه چسبیده و روی آن پهنه می‌شود. این پدیده را تشریح کنید.

نیرویی که باعث می‌شود قطره شکل خود را حفظ کند، نیروی چسبندگی بین مولکولهای آب است. اما در این آزمایش نیروی چسبندگی بین مولکولهای آب از نیروی چسبندگی سطحی بین مولکولهای آب و مولکولهای شیشه که در سطح تماس ایجاد می‌شود، کمتر است. بنابراین مولکولهای آب از هم جدا می‌شوند و به شیشه می‌چسبند.

-۴۴ هنگامی که یک قطره‌ی آب روی سطح یک شیشه که با روغن چرب شده است، قرار داده می‌شود، قطره شکل خود را حفظ می‌کند. این پدیده را تشریح کنید.

بین مولکول آب و مولکولهای روغن در سطح تماس آب و روغن نیروی چسبندگی سطحی وجود دارد. اما نیروی چسبندگی سطحی بین مولکولهای آب و مولکولهای روغن در سطح تماس از نیروی چسبندگی بین مولکولهای آب کمتر است و نمی‌تواند باعث شود مولکولهای آب به سطح چرب شیشه بچسبند و نیروی چسبندگی مولکولهای آب می‌تواند شکل قطره‌ی آب را حفظ کند.

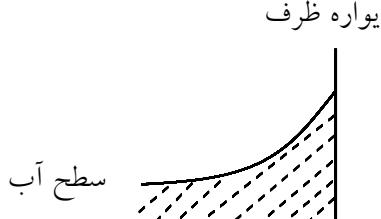
-۴۵ یک قطره آب و یک قطره‌ی جیوه روی سطح خشک و تمیز شیشه‌ای قرار داده می‌شوند. قطره‌ی آب روی سطح شیشه پخش می‌شود و شکل خود را از دست می‌دهد. اما قطره‌ی جیوه به صورت کره باقی می‌ماند و شکل خود را حفظ می‌کند. چرا؟

نیروی چسبندگی سطحی بین مولکولهای آب و شیشه از نیروی چسبندگی بین مولکولهای آب بیشتر است. لذا مولکولهای آب تمايل دارند به شیشه بچسبند تا اين که به یک دیگر بچسبند. اما نیروی چسبندگی سطحی بین مولکولهای جیوه و شیشه از نیروی چسبندگی بین مولکولهای جیوه کمتر است. لذا مولکولهای جیوه تمايل دارند به یک دیگر بچسبند تا اين که به شیشه بچسبند.

-۴۶ هنگامی که موهای سر ما کثیف است، آب به سختی به داخل موهای ما نفوذ می‌کند و موهای ما دیرتر خیس می‌شوند. چرا؟

نیروی چسبندگی سطحی بین مولکولهای آب و ذرات چربی موجود در موی سر کمتر از نیروی چسبندگی بین مولکولهای آب است. این امر باعث می‌شود قطره‌های آب روی موهای ما به صورت قطره بمانند و به موهای ما نچسبند.

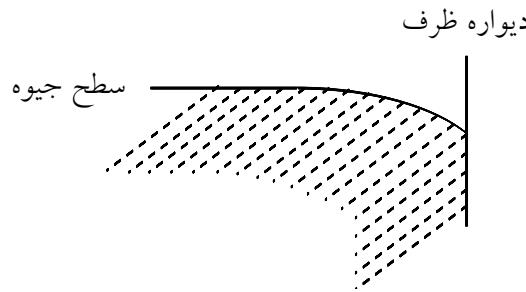
-۴۷ در یک ظرف محتوی آب، سطح آب در نزدیکی دیواره‌های ظرف به دیواره‌های ظرف می‌چسبد و مطابق شکل بالا می‌آید. چرا؟



نیروی چسبندگی سطحی بین مولکولهای آب و دیواره‌ی ظرف از نیروی چسبندگی بین مولکولهای آب بیشتر است و باعث می‌شود مولکولهای آب به طرف سطح دیواره کشیده شوند و سطح آب در نزدیکی دیواره به صورتی که در شکل مشاهده می‌شود به دیواره می‌چسبد.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

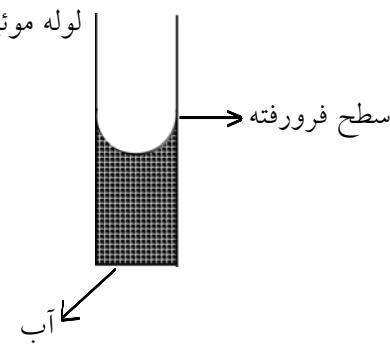
وحدتی



- ۴۸- در یک ظرف محتوی جیوه، سطح جیوه در نزدیکی دیواره های ظرف از دیواره دور می شود و مطابق شکل پایین می رود. چرا؟

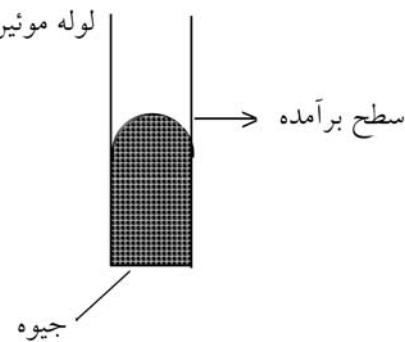
نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول های جیوه و دیواره ئی ظرف از نیروی چسبندگی بین مولکول های جیوه کم تر است و باعث می شود مولکول های جیوه به طرف یک دیگر کشیده شوند و از دیواره ئی ظرف دور شوند و سطح جیوه در نزدیکی دیواره به صورتی که در شکل مشاهده می شود به دیواره بچسبد.

- ۴۹- اگر در یک لوله میان آب وجود داشته باشد، سطح آب مطابق شکل به صورت فرورفته در می آید. چرا؟



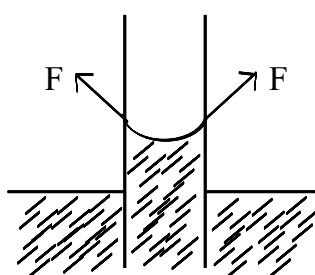
به علت بیشتر بودن نیروی چسبندگی سطحی (بین آب و لوله) از نیروی چسبندگی (آب)، مولکول های آب در نزدیکی دیواره به طرف دیواره کشیده می شوند و به دلیل باریک بودن لوله، سطح آب در لوله به صورت فرورفته (مقعر) در می آید.

- ۵۰- اگر در یک لوله میان جیوه وجود داشته باشد، سطح جیوه مطابق شکل به صورت برآمده در می آید. چرا؟



به علت کمتر بودن نیروی چسبندگی سطحی (بین جیوه و لوله) از نیروی چسبندگی (جیوه)، مولکول های جیوه در نزدیکی دیواره به طرف هم کشیده می شوند و به دلیل باریک بودن لوله، سطح جیوه در لوله به صورت برآمده (محدب) در می آید.

- ۵۱- سطح فرورفته آب در یک لوله میان، چگونه باعث بالا آمدن آب در لوله می شود؟



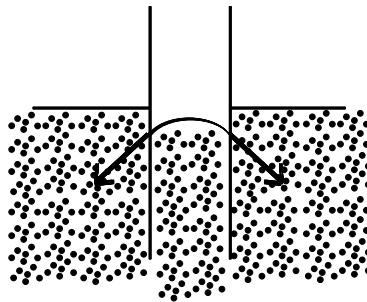
از طرف سطح داخلی لوله موئین نیروی مطابق شکل به سطح آبی که با لوله در تماس است وارد می شود. این نیرو که به علت خاصیت کشش سطحی ایجاد شده است، باعث بالا رفتن سطح آب در لوله میان می شود.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

وحدتی

۵۲- سطح برآمده‌ی جیوه در یک لوله موئین چگونه باعث پایین رفتن جیوه در لوله می‌شود؟

از طرف سطح داخلی لوله موئین نیرویی مطابق شکل به سطح جیوه‌ای که با لوله در تماس است، وارد می‌شود. این نیرو که به علت خاصیت کشش سطحی ایجاد شده است، باعث پایین رفتن سطح جیوه در لوله موئین می‌شود.



۵۳- چرا نیروی ناشی از چسبندگی سطحی و کشش سطحی در لوله موئین محتوی آب باعث نمی‌شود، آب تا انتهای لوله بالا بیاید؟

آب درون لوله تا جایی بالا می‌آید که برآیند نیروهای ناشی از چسبندگی سطحی و کشش سطحی با وزن آب بالا آمده در لوله برابر شوند. لذا مقدار مشخصی آب درون لوله بالا می‌آید. توجه: این امر سبب می‌شود که هر چه قدر لوله باریک‌تر باشد، آب تا ارتفاع بیشتری نسبت به سطح اولیه آن درون ظرف بالا بیاید.

۵۴- بین دو ملکول از یک ماده به ترتیب در فاصله‌ی خیلی کم چه نیرویی ایجاد می‌شود و در فاصله‌ی زیادتر از هم چه نیرویی ایجاد می‌شود؟ (فاصله‌های ذکر شده در حد مولکولی است.)

- ۱) پیوسته رانشی
- ۲) پیوسته رباشی
- ۳) رانشی و رباشی
- ۴) رباشی و رانشی

گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. به متن کتاب فیزیک ۲ و آزمایشگاه فصل ۵ بخش نیروهای چسبندگی مراجعه شود.

۵۵- بالا رفتن آب در یک لوله موئین تا وقتی ادامه می‌یابد که:

(۱) نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و ظرف بیشتر از کشش سطحی شود.

(۲) نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و ظرف با وزن ستون آب در لوله برابر شود.

(۳) نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب با نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و ظرف برابر شود.

(۴) نیروی پیوستگی بین مولکول‌های آب با وزن ستون آب در لوله برابر شود.

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. به علت این‌که نیروی چسبندگی سطحی میان مولکول‌های آب و شیشه، بزرگ‌تر از نیروی چسبندگی میان مولکول‌های آب است، مولکول‌های آب به مولکول‌های شیشه چسبیده و خود را در لوله بالا می‌کشند و عمل بالا رفتن آب در لوله موئین تا زمانی ادامه می‌یابد که وزن ستون آب بالا رفته در لوله با نیروی چسبندگی سطحی آب و شیشه به تعادل برسد. توجه کنید که میزان بالا آمدن آب در لوله می‌تواند به جنس لوله و قطر داخلی لوله بستگی دارد. هرچه قطر لوله کوچک‌تر باشد، وزن مایع جابه‌جا شده در لوله کم‌تر شده و میزان بالا رفتن آب افزایش می‌یابد.

۵۶- کشش سطحی در مایع‌ها حاصل کدام است؟

(۱) نیروهای چسبندگی بین مولکول‌ها

(۲) تأثیر نیروی گرانش زمین بر مایع

(۳) فشاری است که از طرف هوا بر مایع وارد می‌شود.

(۴) نیروی رانشی بین مولکول‌هایی است که خیلی به هم نزدیک شده‌اند.

گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است.

۵۷- چندلوله‌ی خیلی باریک با قطرهای داخلی متفاوت را به‌طور عمود وارد ظرف جیوه می‌نماییم. سطح جیوه درون لوله‌ها چگونه است؟

(۱) در سطوح مختلف و همه بالاتر از سطح جیوه

(۳) در یک سطح و همه بالاتر از سطح جیوه

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. به علت نیروی چسبندگی قدرتمند بین مولکول‌های جیوه و نیروی ضعیف چسبندگی سطحی بین مولکول‌های جیوه و شیشه و همچنین به علت تفاوت در قطر لوله‌ها.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

-۵۸- یک لوله‌ی مویین که دو طرف آن باز و طول آن 8cm است را وارد آب یک ظرف می‌کنیم به طوری که 5cm از ابتدای لوله در آب فرو می‌رود. در این وضعیت آب در لوله بالا می‌آید و در 1 cm سانتی‌متری انتهای لوله (خارج از آب) متوقف می‌شود. اگر لوله را ببریم تا طول آن 2cm کوتاه‌تر شود سپس 5cm از ابتدای لوله (خارج از آب) در لوله بالا می‌آید و ...

(۱) در یک سانتی‌متری انتهای لوله متوقف می‌شود.

(۲) پس از رسیدن به انتهای لوله سرریز می‌کند.

(۳) پس از رسیدن به انتهای لوله متوقف می‌شود.

(۴) پس از رسیدن به انتهای لوله به اندازه 1cm رو به بالا فوران می‌کند.

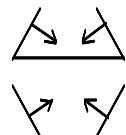
گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است.

-۵۹- اگر لوله‌ی موئین در بسته را درون ظرف جیوه قرار دهیم، ستون جیوه‌ی درون لوله چند سانتی‌متر و چگونه خواهد بود؟ ($P = 76\text{cmHg}$ و بالای لوله خلاً است).

(۱) کم‌تر از 76cm ، دارای برآمدگی

(۲) بیش‌تر از 76cm ، دارای فرورفتگی

گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است. اگر لوله‌ی غیرمویین بود و بالای آن خلاً باشد، جیوه تا ارتفاع 76cm بالا می‌رود ولی به دلیل موئینگی، مقداری کم‌تر از 76cm خواهد بود و برآمدگی خواهد داشت.



-۶۰- فشار هوا در سطح زمین، P_1 در ارتفاع h_1 از سطح زمین، P_2 و در ته چاهی به عمق h_2 است. اگر دما زیاد شود، P ثابت بماند:

(۱) P_1 و P_2 هر دو کم می‌شوند.

(۲) P_1 کم و P_2 زیاد می‌شود.

(۳) P_1 و P_2 هر دو زیاد می‌شوند.

گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. با افزایش دما هوا منبسط می‌شود یعنی در حجم ثابتی از هوا تعداد مولکول‌ها و در نتیجه جرم کاهش می‌یابد پس با افزایش دما، چگالی هوا کاهش می‌یابد. با توجه به رابطه‌ی $\Delta P = \rho g (\Delta h)$ نتیجه می‌گیریم که با افزایش دما، اختلاف فشار بین دو نقطه‌ی مشخص کاهش می‌یابد. هرگاه فشار هوا در سطح زمین، در ارتفاع h_1 و در عمق h_2 را پس از گرم شدن هوا با P_1 و P_2 نمایش دهیم، خواهیم داشت:

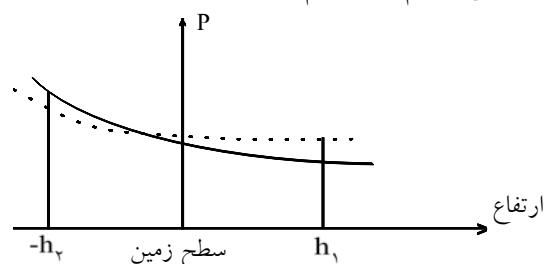
$$P - P_1 < P - P_2 \rightarrow P_1 < P_2$$

$$P_2 - P_1 < P_2 - P \rightarrow P_1 > P$$

بنابراین با افزایش دما، P_1 زیاد شده و P_2 کم می‌شود. در واقع

نمودار کیفی فشار بر حسب ارتفاع به صورت رو به رو است.

منحنی مذکور پس از افزایش دما با نقطه چین مشخص شده است.



-۶۱- سه لوله‌ی مویین با قطرهای متفاوت را در داخل یک ظرف جیوه وارد می‌کنیم. کدام گزینه در مورد ارتفاع جیوه در درون این لوله‌ها صحیح است؟

(۱) بستگی به عمقی که لوله را وارد کرده‌ایم دارد.

(۲) در هر سه لوله یکسان و پایین‌تر از ارتفاع جیوه‌ی داخل ظرف است.

(۳) در لوله‌ی با قطر کم‌تر پایین‌تر از دو لوله‌ی دیگر است.

(۴) در لوله‌ی با قطر کم‌تر بالاتر از دو لوله‌ی دیگر است.

گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. هرچه لوله نازک‌تر باشد، سطح جیوه داخل آن پایین‌تر قرار می‌گیرد و گزینه‌ی (۳) صحیح است.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

وحدتی

۶۲- مقدار بالا رفتن آب در یک لوله‌ی مویین، به کدام مورد وابسته نیست؟

- (۱) چگالی آب
- (۲) کشش سطحی مایع با لوله
- (۳) شعاع مقطع لوله

گزینه‌ی ۴ پاسخ صحیح است. مایع در لوله‌ی مویین به اندازه‌ای بالا می‌رود که نیروی چسبندگی بین لوله‌ی مویین و مولکول‌های مایع، برابر وزن ستون مایع شود. به همین دلیل، میزان بالا رفتن آن به چگالی، میزان چسبندگی و شعاع مقطع لوله وابسته بوده ولی به عمق لوله‌ی واقع در داخل مایع بستگی ندارد.

۶۳- نیروهای چسبندگی:

نیروی جاذبه بین مولکول‌های یک مایع را نیروی چسبندگی می‌نامیم. البته اگر مولکول‌ها خیلی به هم نزدیک شوند یک نیروی رانشی قوی بین آن‌ها ایجاد می‌شود که مانع نزدیک شدن آن‌ها به هم می‌شود و عامل تراکم ناپذیری مایعات می‌شوند. نیروهای بین مولکولی کوتاه برد هستند، یعنی وقتی فاصله‌ی بین مولکول‌ها چند برابر فاصله‌ی بین مولکولی می‌شود، نیروهای بین مولکولی بسیار کوچک و عملاً صفر می‌شوند.

۶۴- کشش سطحی:

فرض کنید یک ورقه‌ی لاستیکی مثل بادکنک را از هر طرف بکشیم. هر نقطه از سطح این بادکنک توسط نقاط اطراف آن کشیده و نگه داشته شده است به گونه‌ای که اگر جسم سبکی را روی آن سطح قرار دهیم، با فرورفتگی کمی که در سطح ایجاد می‌شود، جسم روی سطح نگه داشته می‌شود مگر آن‌که جسم بیش از حد سنگین باشد. در سطح هر مایع، مولکول‌های مایع با نیروی چسبندگی که به هم وارد می‌کنند، باعث می‌شوند که سطح مایع مانند یک بادکنک کشیده شده عمل کند و اجسام سبکی مانند سوزن را روی خود نگه دارند. به این رفتار مایع کشش سطحی می‌گوییم.

۶۵- نیروی چسبندگی سطحی:

بین مولکول‌های دو ماده مختلف هم نیروی جاذبه وجود دارد که نیروی چسبندگی سطحی نام دارد.

- نیروهای چسبندگی بین مولکول‌های آب و مولکول‌های شیشه‌ی تمیز بیشتر از نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آب است. بنابراین قطره‌ی آب روی سطح شیشه پهن می‌شود و سطح شیشه کمی چرب باشد، دیگر قطره‌ی آب پهن نمی‌شود. بلکه به صورت قطرات کروی درمی‌آیند. در این حالت نیروهای چسبندگی بین مولکول‌های آب بیشتر از نیروهای چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و روغن است.
- قطرات جیوه هم روی سطح شیشه تمیز به صورت کروی باقی می‌مانند که بیانگر این مطلب است که نیروهای چسبندگی بین مولکول‌های جیوه از نیروهای چسبندگی سطحی بین مولکول‌های جیوه و شیشه بیشتر است.

۶۶- موینگی:

یکی از آثار نیروهای چسبندگی سطحی، موینگی است. با وارد کردن یک لوله‌ی شیشه‌ای مویین درون یک ظرف مایع، مایع درون لوله بالا می‌آید ولی برای مایعات مختلف شرایط متفاوت است. مثلاً در مقایسه‌ی آب و جیوه می‌توان گفت:

- ۱- سطح آب در لوله‌ی مویین دارای فرورفتگی است ولی سطح جیوه دارای برآمدگی است.
- ۲- سطح آب در لوله از سطح آن در ظرف بالاتر است ولی در جیوه بر عکس می‌باشد.
- مصالح ساختمانی از قبیل خاک و آجر و سیمان به سبب موینگی آب را به درون خود می‌کشند. برای جلوگیری از این عمل از قیر که آب در آن نفوذ نمی‌کند استفاده می‌کنند و قبل از ساختن ساختمان زمین را قیراندو德 می‌کنند تا از نفوذ رطوبت به داخل ساختمان جلوگیری شود.

۶۷- اگر سرعت متوسط تجزیه‌ی گاز N_2O_5 در یک ظرف ۵ لیتری برابر $0.04 \text{ mol} \cdot L^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ باشد، در مدت ۲۰ دقیقه چند گرم نیتروزن دی‌اکسید با انجام این واکنش تولید می‌شود؟

- (۱) ۷۳/۶ (۲) ۵۱۲ (۳) ۱۸۴ (۴) ۳۶۸

گزینه‌ی ۴ پاسخ صحیح است.



سرعت متوسط تولید NO_2 دو برابر سرعت متوسط تجزیه‌ی N_2O_5 است.

$$\bar{R}_{NO_2} = 2\bar{R}_{N_2O_5}$$

$$\frac{m}{M} = 2\bar{R}_{N_2O_5}$$

$$\frac{m}{\frac{46}{20 \text{ min}}} = 2 \left(0.04 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \cdot \text{min} \times 5 \text{ L} \right) \Rightarrow m = 368 \text{ g}$$

۶۸- سطح داخلی یک لوله‌ی مویین را با روغن چرب کرده و آن را در آب قرار می‌دهیم. مشاهده می‌شود که سطح آب در داخل لوله ...

(۱) هم سطح آب ظرف است.

(۲) بالاتر از سطح آب ظرف و دارای برآمدگی است.

(۳) پایین‌تر از سطح آب ظرف و دارای برآمدگی است.



گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. چون سطح داخلی لوله چرب است. لذا نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه کم‌تر از نیروی چسبندگی مولکول‌های آب است و بنابراین آب سطح شیشه را تر نمی‌کند. در نتیجه همانند جیوه سطح آن در لوله پایین‌تر از سطح آب ظرف و دارای برآمدگی می‌باشد.

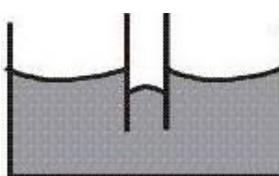
۶۹- سطح داخلی یک لوله‌ی مویین را با روغن چرب کرده و آن را در آب قرار می‌دهیم. مشاهده می‌شود که سطح آب در داخل لوله ...

(۱) هم سطح آب ظرف است.

(۲) بالاتر از سطح آب ظرف و دارای برآمدگی است.

(۳) پایین‌تر از سطح آب ظرف و دارای برآمدگی است.

(۴) بالاتر از سطح آب ظرف و دارای فروافتگی است.



گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. چون سطح داخلی لوله چرب است. لذا نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه کم‌تر از نیروی چسبندگی مولکول‌های آب است و بنابراین آب سطح شیشه را تر نمی‌کند، در نتیجه همانند جیوه سطح آن در لوله پایین‌تر از سطح آب ظرف و دارای برآمدگی می‌باشد.

-۷۰- کدام یک از گزینه های زیر درست است؟

(۱) شیشه، جامد بلورین و نمک طعام، جامد بی شکل است.

(۲) جامدهای بلورین معمولاً با سرد شدن ناگهانی مایع به دست می آیند.

(۳) نیروی بین مولکول های یک ماده از نوع نیروهای الکترویکی است.

(۴) علت تراکم ناپذیری مایع این است که بین مولکول های مایع همیشه نیروی رانشی وجود دارد.

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. جامدهای بلورین مانند نمک طعام، معمولاً هنگامی تشکیل می شوند که مایع را به آهستگی سرد کنیم. در این صورت مولکول ها فرصت دارند که در طرح منظمی خود را مرتب کنند، اما جامدهای بی شکل مانند شیشه، معمولاً از سرد شدن ناگهانی مایع به دست می آیند.

بین مولکول های مایع تا فاصله معینی نیروی ریاضی وجود دارد، اما در فاصله های خیلی نزدیک (در مقایسه با فاصله مولکول ها در حالت معمولی)، نیروی بین مولکولی رانشی خواهد بود که مانع از نزدیک شدن بیش از حد اتم ها به یکدیگر می گردد.

-۷۱- چند لوله مویین تمیز شیشه ای با قطرهای مختلف را به طور قائم تا عمق های متفاوتی در آب فرو می بریم. در کدام لوله، آب تا ارتفاع بیشتری نسبت به سطح آزاد آب بالا می رود؟

(۱) لوله ای که قطر داخلی کمتری دارد.

(۲) لوله ای که تا عمق بیشتری در آب فرو برده شده باشد.

(۳) لوله ای که قطر داخلی کمتر داشته و تا عمق بیشتری در آب فرو برده شده باشد.

(۴) آب در تمام لوله ها تا یک ارتفاع معین نسبت به سطح آزاد آب بالا می رود.

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. ارتفاعی که آب در لوله مویین نسبت به سطح آزاد آب، بالا می رود، به قطر داخلی لوله مویین و ویژگی های سطح لوله بستگی دارد و هر چه قطر داخلی لوله کمتر باشد، ارتفاعی که آب نسبت به سطح آزاد آب بالا می رود، بیشتر است. ارتفاعی که آب نسبت به سطح آزاد آب در لوله مویین بالا می رود به عمق لوله در مایع بستگی ندارد.

-۷۲- کدام یک از گزینه های زیر درست است؟ (سطح داخلی لوله های مویین تمیز و خشک اند).

(۱) سطح آب در لوله مویین دارای برآمدگی است.

(۲) سطح جیوه در لوله مویین دارای فرورفتگی است.

(۳) آب در لوله مویین بالا می رود، ولی سطح آن پایین تر از سطح آب در ظرف قرار می گیرد.

(۴) سطح جیوه در لوله مویین پایین تر از سطح جیوه در ظرف قرار می گیرد.

گزینه ۴ پاسخ صحیح است. سطح آب در لوله مویین دارای فرورفتگی و سطح جیوه در لوله مویین دارای برآمدگی است. آب در لوله مویین بالا می رود و سطح آن بالاتر از سطح آب در ظرف قرار می گیرد، بنابراین تنها گزینه ۴ درست است.

-۷۳- چند لوله مویین تمیز شیشه ای با قطرهای مختلف را به طور قائم تا عمق های متفاوتی در آب فرو می بریم. در کدام لوله، آب تا ارتفاع بیشتری نسبت به سطح آزاد آب بالا می رود؟

(۱) لوله ای که قطر داخلی کمتری دارد.

(۲) لوله ای که تا عمق بیشتری در آب فرو برده شده باشد.

(۳) لوله ای که قطر داخلی کمتر داشته و تا عمق بیشتری در آب فرو برده شده باشد.

(۴) آب در تمام لوله ها تا یک ارتفاع معین نسبت به سطح آزاد آب بالا می رود.

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. ارتفاعی که آب در لوله مویین نسبت به سطح آزاد، بالا می رود، به قطر داخلی لوله مویین و ویژگی های سطح لوله بستگی دارد و هر چه قطر داخلی لوله کمتر باشد، آب تا ارتفاع بیشتری نسبت به سطح آزاد بالا می رود. ارتفاعی که آب نسبت به سطح آزاد در لوله مویین بالا می رود به عمق لوله در مایع بستگی ندارد.

۷۴- لوله‌ی مویینی که سطح مقطع آن 8 mm^2 باشد را به‌طور عمود در ظرف آبی قرار می‌دهیم به‌طوری که آب تا ارتفاع 20 cm در لوله بالا می‌آید. اندازه‌ی برآیند نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و سطح شیشه چند نیوتن است؟

$$\frac{3}{2} \times 10^{-3} \quad (4)$$

$$10^{-3} \quad (3)$$

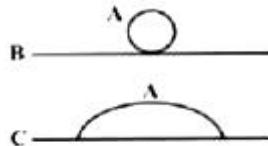
$$\frac{1}{6} \times 10^{-2} \quad (2)$$

$$8 \times 10^{-4} \quad (1)$$

$F = mg \Rightarrow F = \rho Vg$ گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است.

$$F = \rho g Ah = 1000 \times 10 \times (8 \times 10^{-6}) \times (20 \times 10^{-2}) \Rightarrow F = \frac{1}{6} \times 10^{-2} \text{ N}$$

۷۵- در شکل‌های زیر، اگر نیروی چسبندگی بین مولکول‌های مایع A را با f_A ، نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های مایع A با سطح B را با f_{AB} نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های A با سطح C را با f_{AC} نمایش دهیم، کدام گزینه مقایسه‌ی این نیروها را درست نشان می‌دهد؟



$$f_{AC} > f_A > f_{AB} \quad (2) \quad f_{AC} < f_A < f_{AB} \quad (1)$$

$$f_{AB} > f_{Ac} > f_A \quad (4) \quad f_{AB} < f_{Ac} < f_A \quad (3)$$

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. همان‌گونه که شکل‌ها نشان می‌دهند، مایع A پخش نمی‌شود، پس نیروی چسبندگی بین مولکول‌های مایع A از نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های مایع A و سطح B بیشتر است. در شکل بعدی مایع A روی سطح C پخش می‌شود، پس نیروی چسبندگی بین مولکول‌های A کمتر از نیروی چسبندگی بین مولکول‌های مایع A و سطح C است. پس گزینه‌ی ۲ صحیح است.

۷۶- وقتی که مقداری آب روی سطح شیشه‌ای و چرب ریخته شود،

(۱) آب روی شیشه پخش می‌شود و آنرا تر می‌کند.

(۲) آب روی شیشه به صورت گلوله گلوله در می‌آید.

(۳) الزاماً همه‌ی آب در یک جا جمع می‌شود.

(۴) بسته به دمای محیط هر سه گزینه می‌تواند درست باشد.

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. آب روی یک سطح شیشه‌ای تمیز پخش می‌شود و آن را تر می‌کند زیرا نیروی چسبندگی سطحی (بین مولکول‌های آب و شیشه) بیشتر از نیروی چسبندگی (بین مولکول‌های آب) است. اما اگر شیشه چرب باشد قضیه بر عکس می‌شود و آب روی شیشه پخش نمی‌شود و به صورت گلوله گلوله در می‌آید.

۷۷- کدام گزینه درست است؟

(۱) اگر کشش سطحی بین مولکول‌های مایع از نیروهای چسبندگی سطحی بیشتر باشد، سطح موردنظر با آن مایع تر می‌شود.

(۲) اگر نیروهای چسبندگی سطحی از نیروی چسبندگی کمتر باشد، سطح موردنظر با آن مایع تر می‌شود.

(۳) اگر نیروی چسبندگی از کشش سطحی بیشتر باشد، سطح موردنظر با آن مایع تر می‌شود.

(۴) اگر نیروی چسبندگی از نیروهای چسبندگی سطحی کمتر باشد، سطح موردنظر با آن مایع تر می‌شود.

گزینه‌ی ۴ پاسخ صحیح است. اگر نیروی چسبندگی سطحی که بین مولکول‌های سطحی یک جسم و مولکول‌های سطحی یک مایع ایجاد می‌شود از نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آن مایع بیشتر باشد، ذرات آن مایع بر روی سطح موردنظر پهن می‌شود و سبب ترشدن آن سطح می‌گردد.

۷۸- کدام یک جزو جامد‌های بلورین نمی‌باشد؟

(۱) شیشه (۲) نمک طعام

(۴) آهن

گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است.

-۷۹- چهار لوله‌ی شیشه‌ای را به شرح زیر در داخل ظرف پرآبی قرار داده‌ایم به گونه‌ای که یک سر آن‌ها بیرون سطح آب قرار گرفته است:

- الف- لوله‌ی A به قطر داخلی ۲mm و جداره‌ی داخلی آن تمیز است.
- ب- لوله‌ی B به قطر داخلی ۲mm و جداره‌ی داخلی آن روغنی است.
- ج- لوله‌ی C به قطر داخلی ۵mm و جداره‌ی داخلی آن تمیز است.
- د- لوله‌ی D به قطر داخلی ۵mm و جداره‌ی داخلی آن روغنی است.

بیشترین و کمترین ارتفاع سطح آب درون لوله‌ها نسبت به کف ظرف آب به ترتیب از راست به چپ کدام گزینه است؟

(۱) A و B (۲) A و C (۳) C و B (۴) C و D

گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است. ارتفاع ستون آب در داخل لوله‌ی مویین به قطر لوله‌ی مویین بستگی دارد و با آن رابطه‌ی عکس دارد. از طرفی این ارتفاع به جنس جداره‌ی داخلی و مقایسه‌ی نیروهای چسبندگی و چسبندگی سطحی وابسته است. هنگامی که جداره‌ی داخلی لوله‌ی مویین را روغنی می‌کنیم نیروی چسبندگی سطحی بسیار کم‌تر از نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آب می‌شود و سبب می‌شود که سطح ستون آب نسبت به سطح درون ظرف بالاتر نیاید. بنابراین سطح ستون آب در لوله‌ی مویین با قطر ۲mm و جداره‌ی داخلی تمیز در بالاترین ارتفاع نسبت به سطح آب درون ظرف قرار می‌گیرد، در این حالت سطح آب درون لوله‌ی مویین فرو رفته و کاو می‌باشد. سطح ستون آب در لوله‌ی مویین با قطر ۲mm و جداره‌ی داخلی روغنی در پایین‌ترین ارتفاع نسبت به سطح آب درون ظرف پایین‌تر است و به صورت برآمده و کوثر می‌باشد مانند جیوه‌ی درون لوله‌ها مویین.

-۸۰- کدام گزینه درست نیست؟

- (۱) اندازه‌ی مولکول‌ها بستگی به این امر دارد که از چند اتم تشکیل شده است.
- (۲) علت تراکم‌پذیری گازها نسبت به مایع‌ها بیشتر بودن سرعت حرکت مولکول‌ها در حالت گازی است.
- (۳) پدیده‌ی پخش در گازها حرکت آزادانه مولکول‌های گاز را تأیید می‌کند.

چون مولکول‌های مایع به اطراف خود حرکت می‌کنند و به سهولت بر روی هم می‌لغزند مایع‌ها جاری می‌شوند. گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. علت تراکم‌پذیری گازها نسبت به مایع‌ها آن است که مولکول‌ها آزادانه در حرکت هستند و فاصله‌ی بین آن‌ها نسبت به حالت مایع چند ده برابر است.

-۸۱- هنگامی که مولکول‌های آب به صورت قطره‌ای از شیر می‌چکند در تمام طول مسیر سقوط به صورت قطره باقی می‌مانند. علت این پدیده چه نام دارد و دلیل آن چیست؟

- (۱) نیروی چسبندگی که به دلیل نیروی رانشی قوی بین مولکول‌ها ایجاد می‌شود.
- (۲) نیروی متراکم‌کننده که به دلیل نیروی رانشی قوی بین مولکول‌ها ایجاد می‌شود.
- (۳) نیروی چسبندگی که به دلیل نیروی ریاضی کوتاهبرد بین مولکول‌ها ایجاد می‌شود.
- (۴) نیروی متراکم‌کننده که به دلیل نیروی ریاضی کوتاهبرد بین مولکول‌ها ایجاد می‌شود.

گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. مولکول‌های آب به دلیل نیروی چسبندگی بین آن‌ها که یک نیروی ریاضی کوتاهبرد است، جذب یک‌دیگر شده و در کنار هم قرار می‌گیرند به گونه‌ای که در حین سقوط به صورت قطره درمی‌آیند.

-۸۲- علت کدام یک از پدیده‌های زیر خاصیت مویینگی نیست؟

- (۱) نفوذ رطوبت به داخل ساختمان از سطح زمین
- (۲) کروی شدن قطره‌های جیوه بر روی سطح شیشه‌ای
- (۳) رسیدن آب و مواد غذایی از ریشه‌ی گیاهان به برگ‌های آن‌ها
- (۴) خیس شدن یک حبه قند که با سطح چای داخل یک استکان تماس کوچکی پیدا می‌کند.

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. پدیده‌هایی مانند نفوذ رطوبت و آب در بین ذرات اجسامی مانند مصالح ساختمانی و جبهی قند یا لارفتن آب در لوله‌های مویین مثل آوندهای گیاهان به دلیل خاصیت مویینگی می‌باشد ولی کروی بودن قطره‌های جیوه بر سطح شیشه به دلیل بیشتر بودن چسبندگی مولکول‌های جیوه از نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های جیوه و شیشه است.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

وحدتی

- ۸۳- کدام گزینه می تواند دلیل ایستادن اجسام سبکی مانند سوزن را روی سطح آب به درستی بیان کند؟
- (۱) کمتر بودن چگالی جسم نسبت به آب
 - (۲) وجود نیروی کشش سطحی در بین مولکول های سطح آب
 - (۳) بیشتر بودن وزن جسم از نیروی چسبندگی بین مولکول های آب
 - (۴) بیشتر بودن نیروی چسبندگی سطحی بین آب و دیوارهی ظرف از نیروی کشش سطحی آب
- گزینه ۲ پاسخ صحیح است.

- ۸۴- یک لوله‌ی شیشه‌ای موئین را داخل ظرف شیشه‌ای محتوی مایع فرو برده‌ایم و سطح مایع داخل لوله از مایع داخل ظرف پایین‌تر قرار گرفته است. کدام یک از موارد زیر درست است؟
- (۱) ممکن است مایع جیوه باشد، در این صورت سطح مایع در لوله به صورت  است.
 - (۲) ممکن است مایع آب باشد، در این صورت سطح مایع در لوله به صورت  است.
 - (۳) ممکن است مایع آب باشد و داخل لوله چرب شده باشد، در این صورت سطح مایع در لوله به صورت  است.
 - (۴) ممکن است مایع آب باشد و داخل لوله چرب شده باشد، در این صورت سطح مایع در لوله به صورت  است.
- گزینه ۳ پاسخ صحیح است.

آب در لوله‌ی موئین به صورت  و جیوه به صورت  می‌ایستد. اما در صورتی که آب در لوله‌ی موئین باشد، سطح مایع داخل لوله از بیرون لوله پایین‌تر نخواهد بود. در صورتی این اتفاق می‌افتد که چرب بودن دیوارهی داخلی، خاصیت موئینگی را از بین برده باشد.

- ۸۵- کدام یک جزو جامد های بلورین نمی باشد؟
- (۱) شیشه
 - (۲) نمک طعام

گزینه ۱ پاسخ صحیح است.

۸۶- کدام مورد دربارهی پدیده‌ی موئینگی درست است؟

- (۱) هر چه قطر لوله‌ی موئین کمتر باشد، آب کمتر درون آن بالا می‌رود.
- (۲) از طرف سطح داخلی لوله‌ی موئین نیروی مایل به طرف بالا به جیوه‌ای که با لوله در تماس است وارد می‌شود.
- (۳) اگر سطح داخلی لوله‌ی موئین چرب باشد، سطح آب در لوله‌ی موئین دارای برآمدگی شده و پایین می‌رود.
- (۴) مولکول‌های جیوه به طرف سطح داخلی لوله‌ی موئین کشیده می‌شوند و در سطح جیوه فرو رفتگی ایجاد می‌شود.

گزینه ۳ پاسخ صحیح است.

۸۷- در کدام پدیده چسبندگی سطحی اثر ندارد؟

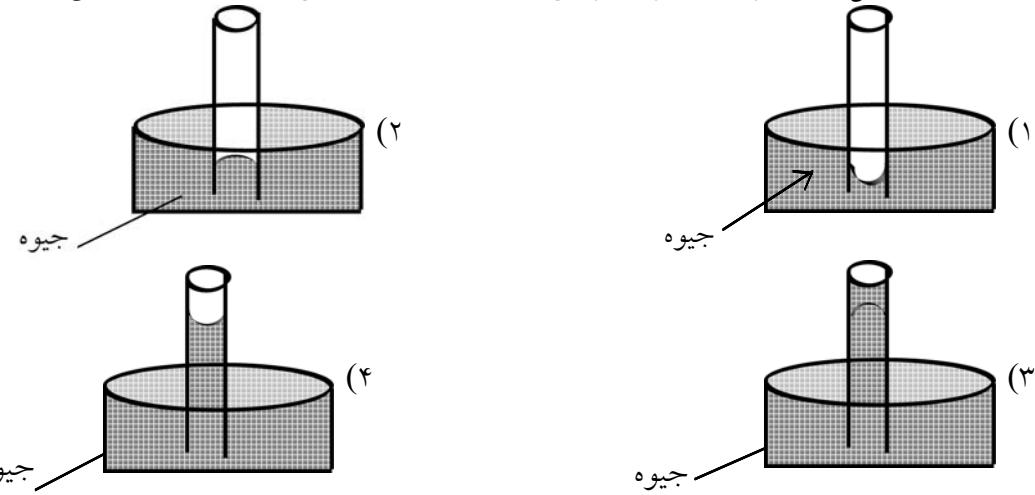
- (۱) محدب بودن سطح جیوه در لوله‌ی شیشه‌ای
- (۳) پخش شدن قطره‌ی آب روی سطح شیشه

گزینه ۴ پاسخ صحیح است.

- (۲) مقعر بودن سطح آب در لوله‌ی شیشه‌ای
- (۴) حفظ شدن شکل قطره در هنگام سقوط

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

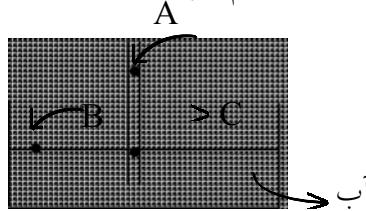
۸۸- کدامیک از شکل های زیر نحوه قرار گرفتن جیوه در لوله موئین را درست نشان می دهد؟



گزینه ۲ پاسخ صحیح است. به علت چسبندگی زیاد بین مولکول های جیوه با جیوه همواره جیوه در لوله موئین پایین تر از سطح جیوه ظرف و به صورت محدب قرار می گیرد.

نکته درسی: نیروی چسبندگی بین مولکول های جیوه با جیوه بیشتر از نیروی چسبندگی سطحی بین جیوه با شیشه است.

۸۹- در شکل زیر لوله موئین درون آب قرار گرفته است. فشار ۳ نقطه A و B و C در کدام گزینه درست بیان شده است؟



$$p_C = p_B > p_A \quad (1)$$

$$p_C > p_A > p_B \quad (2)$$

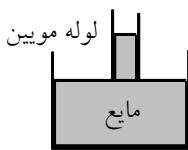
$$p_C > p_B = p_A \quad (3)$$

$$p_A = p_B = p_C \quad (4)$$

گزینه ۴ پاسخ صحیح است. آب به علت موئینگی در لوله موئین بالا رفته و ستون مایع وزنی روی نقطه C ایجاد نمی کند پس $p_A = p_B = p_C$ می باشد.

نکته درسی: در لوله موئین آب یا مایعی که درون لوله بالا می رود به لوله چسبیده و وزن آن عامل فشار بر سطوح پائین نمی گردد.

۹۰- از مشاهده آزمایش رو به رو، به کدام نتیجه می توان دست یافت؟



(۱) در سطح مایعات کشش سطحی وجود دارد.

(۲) چگالی لوله موئین کمتر از چگالی مایع است.

(۳) بزرگی نیروی چسبندگی مولکولی های مایع، بیشتر از بزرگی نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول های مایع و لوله است.

(۴) بزرگی نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول های مایع و لوله، بیشتر از بزرگی نیروی چسبندگی مولکول های مایع است.

گزینه ۴ پاسخ صحیح است.

۹۱- یک قطره از مایع A را روی ظرف مسطح B می ریزیم. اگر نیروی چسبندگی سطحی بین A و B بیشتر از نیروی چسبندگی مولکول های A باشد، مایع A

(۱) ظرف B را تر نمی کند

(۲) دیگر از ظرف B جدا نمی شود

(۳) به صورت لایه نازکی در ظرف B پخش می شود

(۳) به صورت گلوله در ظرف B باقی می ماند

گزینه ۴ پاسخ صحیح است. برای مثال اگر یک قطره آب را روی یک ظرف شیشه ای تمیز و خشم بچکانیم، مشاهده می کنیم که قطره روی سطح پهن می شود و شیشه را تر می کند. علت این موضوع این است که بزرگی نیروهای چسبندگی سطحی بین مولکول های آب و شیشه بیشتر از بزرگی نیروهای چسبندگی بین مولکول های آب موجود در قطره است و قطره بر روی سطح شیشه پهن می شود.

* سوالات فصل ۳ * ویژگی های مواد

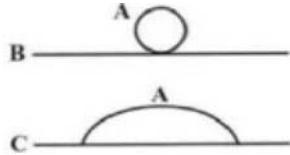
وحدتی

۹۲- بعضی از حشرات می‌توانند روی آب راه بروند. این عمل نشان‌دهندهی کدام است؟

- (۱) چرب بودن پای حشره
- (۲) کوچکی پای حشره
- (۳) کشش سطحی آب

گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. نیروی کشش سطحی آب مانع از ورود پای حشره در آب می‌شود.

۹۳- در شکل‌های زیر، اگر نیروی چسبندگی بین مولکول‌های مایع A را با f_A ، نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های مایع A با سطح B را با f_{AB} و نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های A با سطح C را با f_{AC} نمایش دهیم، کدام گزینه مقایسه‌ی این نیروها را درست نشان می‌دهد؟



$$f_{AC} > f_A > f_{AB} \quad (۲)$$

$$f_{AB} > f_{AC} > f_A \quad (۴)$$

$$f_{AC} < f_A < f_{AB} \quad (۱)$$

$$f_{AB} < f_{AC} < f_A \quad (۳)$$

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. همان‌گونه که شکل‌ها نشان می‌دهند، مایع A روی سطح B پخش نمی‌شود، پس نیروی چسبندگی بین مولکول‌های مایع A از نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های مایع A و سطح B بیشتر است. در شکل بعدی مایع A روی سطح C پخش نمی‌شود، پس نیروی چسبندگی بین مولکول‌های A کمتر از نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های مایع A و سطح C است. پس گزینه‌ی «۲» صحیح است.

$$f_{AB} < f_A < f_{AC}$$

۹۴- لوله‌ی مویینی را در یک ظرف محتوی آب قرار می‌دهیم. مشاهده می‌شود که بالا رفتن آب درون لوله تا جایی ادامه می‌یابد که

(۱) نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آب، برابر با نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و لوله شود.

(۲) نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آب، برابر با وزن ستون آب درون لوله شود.

(۳) نیروی کشش سطحی بین مولکول‌های سطح آب درون لوله، برابر با نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و لوله شود.

(۴) نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و لوله، برابر با وزن ستون آب درون لوله شود.

گزینه‌ی ۴ پاسخ صحیح است. در لوله‌ی مویینی که در ظرف محتوی آب قرار گرفته و آب درون آن به تعادل رسیده است وزن ستون آب درون لوله که بالاتر از سطح آب ظرف قرار گرفته است، با برایند نیروهای چسبندگی بین مولکول‌های آب و لوله برابر است. عامل اساسی در بالا رفتن آب در لوله‌ای مویین، بیشتر بودن نیروی چسبندگی سطحی از نیروی چسبندگی بین مولکولی است.

۹۵- وقتی که مقداری آب روی سطح شیشه‌ای چرب ریخته می‌شود،

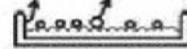
(۱) آب روی شیشه پخش نمی‌شود و آنرا تر می‌کند. (۲) آب روی شیشه به صورت گلوله گلوله در می‌آید.

(۳) الزاماً همه‌ی آب در یکجا جمع می‌شود. (۴) بسته به دمای محیط هر سه گزینه درست باشد.

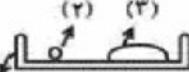
گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. آب روی یک سطح شیشه‌ای تمیز پخش نمی‌شود و آنرا تر می‌کند زیرا نیروی چسبندگی سطحی (بین مولکول‌های آب و شیشه) بیشتر از نیروی چسبندگی (بین مولکول‌های آب) است. اما اگر شیشه چرب باشد، قضیه بر عکس می‌شود و آب روی شیشه پخش نمی‌شود و به صورت گلوله گلوله در می‌آید.

۹۶- برای شکل های (الف) و (ب)، کدام گزینه‌ی زیر نادرست بیان شده است؟

(۱) ظرف شیشه‌ای چرب شده



الف -



ب -

ظرف شیشه‌ای خشک و تمیز

- (۱) در شکل (الف)، ماده‌ی ۱ آب است و نیروی چسبندگی سطحی کم‌تر از نیروی چسبندگی است.
- (۲) در شکل (ب)، ماده‌ی ۲ جیوه است و نیروی چسبندگی بیش‌تر از نیروی چسبندگی سطحی است.
- (۳) در شکل (الف)، ماده‌ی ۱ جیوه است و نیروی کشش سطحی قطره‌های جیوه را به صورت کروی درآورده است.
- (۴) در شکل (ب)، ماده‌ی ۳ آب است و غلبه‌ی نیروی چسبندگی سطحی بر نیروی چسبندگی، باعث پهن شدن آب بر روی شیشه شده است.

گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. مطابق آزمایشات انجام شده در کتاب درسی، در شکل (الف) ماده‌ی (۱) آب است و به دلیل این‌که نیروی چسبندگی سطحی کم‌تر از نیروی چسبندگی است، قطره‌های آب به صورت کروی درمی‌آیند. در شکل (ب) نیز نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه بیش‌تر از نیروی چسبندگی است، لذا آب بر روی سطح شیشه پهن می‌شود. در مقابل، زیاد بودن نیروی چسبندگی جیوه نسبت به نیروی چسبندگی سطحی باعث کروه شدن قطره‌های جیوه می‌گردد. با این توضیحات ماده‌ی (۲) جیوه و ماده‌ی (۳) آب است. توجه شود که رخداد این پدیده‌ها (در شکل الف) ارتباطی به نیروی کشش سطحی ندارد؛ لذا گزینه‌ی (۳) پاسخ صحیح است.

۹۷- اگر چند قطره‌ی کوچک آب، روی سطح شیشه‌ای چرب شده بريزيم، آب زيرا نیروی چسبندگی سطحی از نیروی چسبندگی است.

- (۱) به صورت کروی درمی‌آيد - بیش‌تر از
- (۲) به صورت کروی درمی‌آيد - کم‌تر از
- (۳) روی سطح پهن می‌شود - بیش‌تر از

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است.

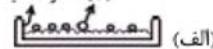
۹۸- لوله‌ی شیشه‌ی باریکی را به طور عمودی تا نیمه وارد مایع درون ظرفی می‌کنیم. اگر نیروی چسبندگی سطحی بیش‌تر از نیروی چسبندگی مایع باشد، سطح مایع درون لوله به صورت درمی‌آيد و این سطح در مقایسه با سطح مایع درون ظرف قرار می‌گیرد.

- (۱) فرورفته - بالاتر
- (۲) برآمده - پایین‌تر
- (۳) برآمده - بالاتر
- (۴) فرورفته - پایین‌تر

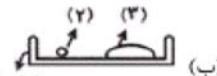
گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است.

۹۹- برای شکل های (الف) و (ب) کدام گزینه‌ی زیر نادرست بیان شده است؟

(۱) ظرف شیشه‌ای چرب شده



(الف)



ظرف شیشه‌ای خشک و تمیز

- (۱) در شکل (الف)، ماده‌ی (۱) آب است و نیروی چسبندگی سطحی کم‌تر از نیروی چسبندگی است.
- (۲) در شکل (ب)، ماده‌ی (۲) جیوه است و نیروی چسبندگی بیش‌تر از نیروی چسبندگی سطحی است.
- (۳) در شکل (الف)، ماده‌ی (۱) جیوه است و نیروی کشش سطحی قطره‌های جیوه را به صورت کروی در آورده است.

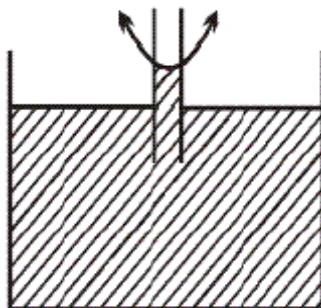
۴) در شکل (ب)، ماده‌ی (۳) آب است و غلبه‌ی نیروی چسبندگی سطحی بر نیروی چسبندگی، باعث پهن شدن آب بر روی شیشه شده است.

گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. مطابق آزمایشات انجام شده، در شکل (الف) ماده‌ی (۱) آب است و به دلیل این‌که نیروی چسبندگی سطحی کم‌تر از نیروی چسبندگی است، قطره‌های آب به صورت کروی درمی‌آیند. در شکل (ب) نیز نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه بیش‌تر از نیروی چسبندگی است، لذا آب بر روی سطح شیشه پهن می‌شود. در مقابل، زیاد بودن نیروی چسبندگی جیوه نسبت به نیروی چسبندگی سطحی باعث کروه شدن قطره‌های جیوه می‌گردد. با این توضیحات ماده‌ی (۲) جیوه و ماده‌ی (۳) آب است. توجه شود که رخداد این پدیده‌ها (در شکل الف) ارتباطی به نیروی کشش سطحی ندارد.

۱۰۰- فرورفتگی سطح آب در لوله‌ی مویین به علت..... است.

- (۱) بیش‌تر بودن نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و لوله از نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آب
- (۲) بیش‌تر بودن نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آب از نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و لوله
- (۳) بیش‌تر بودن نیروی کشش سطحی از نیروی چسبندگی سطحی
- (۴) بالا بودن گرمای ویژه‌ی آب

گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است. وقتی یک لوله‌ی مویین تمیز و شیشه‌ای را درون آب فرو می‌بریم، آب در لوله نسبت به سطح آب داخل ظرف بالاتر رفته و به صورت مقعر (فرو رفته) در لوله می‌ایستد. مطابق شکل مقابل، علت ت-cur سطح آزاد آب در لوله‌ی مویین این است که نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و سطح لوله‌ی شیشه‌ای بیش‌تر از نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آب است.



۱۰۱- مالیدن روغن بر سطح شیشه باعث می‌شود که قطرات آب روی آن به شکل گلوله باقی بمانند، زیرا

- (۱) روغن نیروی چسبندگی بین مولکول‌های آب را کم می‌کند.
- (۲) روغن نیروی چسبندگی بین مولکول‌های شیشه را کم می‌کند.
- (۳) روغن نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه را کم می‌کند.
- (۴) روغن نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه را زیاد می‌کند.

گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. مالیدن روغن بر سطح شیشه باعث می‌شود که آب بر سطح شیشه پهن نشود و به صورت گلوله باقی بماند، به عبارت دیگر نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه را کاهش می‌دهد.

۱۰۲- هنگامی که یک لیوان پر از آب را کج می‌کنیم آب به راحتی از آن می‌ریزد. این مشاهده ما را به این نتیجه می‌رساند که مولکول‌های مایع:

- (۱) بر روی هم می‌لغزند.
- (۲) با آزادی کامل به هر سمتی حرکت می‌کنند.
- (۳) در شبکه‌ی منظم با اتم‌های مجاور جایگاه ثابتی دارند.

گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است.

۱۰۳- لوله‌ی مویینی را در ظرف محتوی آب قرار می‌دهیم. آب تا ارتفاع ۴۰ سانتی‌متر در لوله بالا می‌رود. اگر سطح مقطع این لوله $\frac{4}{4} \text{ mm}^2$ باشد، برآیند نیروهای چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه چند نیوتون است؟ (چگالی آب ۱۰۰۰ کیلوگرم بر مترمکعب است).

$$(g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2})$$

$$(1) ۱0^{-3} \times ۱0^{-۳} \times \frac{۳}{۲} \times ۱0^{-۳} \quad (2) ۱0^{-3} \times ۱0^{-۳} \times \frac{۱}{۶} \quad (3) ۱0^{-3} \times ۱0^{-۳} \times ۰.۸ \times ۱0^{-۳}$$

گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. آب تا جایی در لوله‌ی مویین بالا می‌آید که وزن آب بالا آمده با نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های آب و شیشه برابر گردد، پس:

$$F = mg \Rightarrow F = \rho V g \Rightarrow F = \rho Ahg$$

$$\Rightarrow F = 1000 \times 0.4 \times 10^{-6} \times 40 \times 10^{-2} \times 10 = 1/6 \times 10^{-3} \text{ N}$$