

امتحان درس : علوم پایه : نهم تاریخ امتحان : ۱۷ / ۱۰ / ۱۴۰۱ زمان پاسخگویی : ۹۰ دقیقه تعداد صفحات : ۳	بسمه تعالیٰ مدیریت آموزش و پرورش شهرستان میاندوآب  دبیرستان دخترانه غیردولتی سرگذشت نوین آزمون دی ماه نیمسال اول ۱۴۰۱	نام و نام خانوادگی: شماره صندلی: کلاس: طراح: خانم دکتر نصرتی
---	--	---

ردیف	سوالات	بارم
۱	<p>درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید.</p> <p>الف: روغن زیتون یک درشت مولکول بسیار است.</p> <p>ب: حل شدن اتانول در آب باعث ایجاد رسانایی الکتریکی آن می شود.</p> <p>پ: در چرخه کربن، کربن دی اکسید در طی فتوسننتز مصرف می شود.</p> <p>ت: اگر سنگ های دو طرفه شکستگی نسبت به هم جا به جا نشوند، گسل را به وجود می آورند.</p> <p>ث: در حرکت یکنواخت تندي متوسط و تندي لحظه ای با هم برابر است.</p> <p>ج: فسیل های راهنمای متعلق به منطقه خاصی هستند.</p>	۱/۵
۲	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید.</p> <p>الف: عنصری با عدد اتمی ۹ خواص مشابهی با عنصر (<math>^{8A} - ^{17B}</math>) دارد.</p> <p>ب: ( طلا – آهن ) در طبیعت بصورت آزاد یافت می شوند.</p> <p>پ: هیدروکربن ( بوتان – اوکتان ) سخت جاری می شود.</p> <p>ت: نیروی خالص عامل ..... است.</p> <p>ث: وقتی متحرکی روی مسیر دایره ای به شعاع <math>r</math> را یک دور کامل می زند، مسافت برابر با ..... و جابه جایی ..... است.</p>	۱/۵
۳	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف: کدام عنصر در پوسته زمین بیشترین درصد جرمی را دارد؟</p> <p>ب: کدام عنصر در ساختار هموگلوبین خون نقش دارد؟</p> <p>پ: گازی که برای تبدیل میوه های نارس به رسیده استفاده می شود چه نام دارد؟</p> <p>ت: علت حرکت ورقه های سنگ کره را بنویسید.</p>	۱/۷۵

ث: در چه صورتی مسافت طی شده و جایه جایی با هم برابر است.

ج: در کدام محیط‌ها امکان ایجاد فسیل کامل (کل بدن) وجود دارد؟

۱/۲۵

دو عنصر  $Na^{+}$  و  $Cl^{-}$  را در نظر بگیرید و به سوالات پاسخ دهید.

الف: شماره گروه و ردیف عنصر نافلز را مشخص کنید؟

ب: نحوه تشکیل ترکیب حاصل از واکنش دو عنصر را بنویسید.

۴

پ: محلول این ترکیب در آب رسانا است یا نارسانا؟ چرا؟

۱/۲۵

در ۴ بشر هم اندازه،  $50mL$  محلول کات کبود می‌ریزیم. در بشر اول یک ورقه آهنی در بشر دوم یک ورقه منیزیمی و در بشر سومی یک ورقه از جنس روی و در بشر چهارم یک ورقه آلومینیومی قرار می‌دهیم. بعد از ۵ دقیقه ورقه‌های داخل بشر را بررسی می‌کنیم.

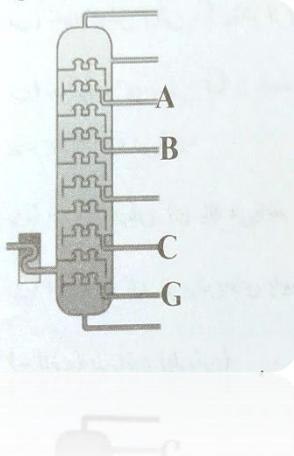
الف: بر روی کدام ورقه مس بیشتری قرار گرفته است؟

۵

ب: تغییر رنگ بیشتر در محلول کدام بیشتر بوده است؟

ج: واکنش انجام شده در بشر سوم را بنویسید.

۰/۷۵



با توجه به برج تقطیر در شکل روبه رو به سوالات زیر پاسخ دهید:

الف: اجزا نفت خام بر چه اساس جداسازی می‌شوند؟

۶

ب: تعداد اتمهای کربن در برش C و B را با هم مقایسه کنید.

ج: مولکولهای کدام برش بزرگتر و سنگین‌تر است؟ چرا؟

۶

د: مولکول‌های کدام برش فواریت بیشتری دارند؟ چرا؟

۰/۷۵

سدیم سولفید  $\rightarrow$  گوگرد + سدیم

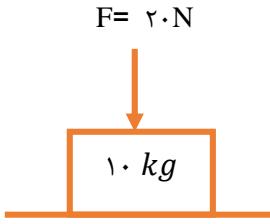
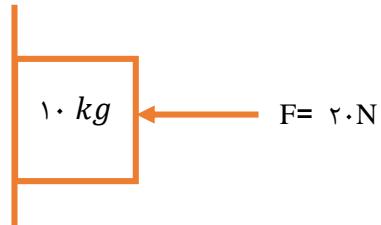
۶ gr      ?      ۱۴ gr

با توجه به واکنش زیر به سوالات پاسخ دهید:

الف: در این واکنش چند گرم گوگرد مصرف شده است؟

۷

ب: این مطلب بیانگر چه قانونی است؛ آن را بیابید.

۱	دونده ای مطابق شکل مسیر A تا B را در مدت ۲ s طی می کند. تندی متوسط و سرعت متوسط متحرک را به دست آورید. (نوشتن فرمول ها الزامی است.)	۸
۰/۵	دو مورد از کاربرد فسیل ها را بنویسید.	۹
۰/۷۵	سرعت اولیه اتومبیلی $m/s$ ۱۰ است. اگر شتاب این اتومبیل $m/s^2$ ۳ باشد. پس از ۱۰ ثانیه سرعت اتومبیل به چند متر بر ثانیه می رسد.	۱۰
۰/۷۵	نیروی اصطکاک جنبشی چیست؟ نیروی اصطکاک به چه عواملی بستگی دارد؟	۱۱
۱	نیروهای زیر به جسمی به جرم $10\ kg$ وارد می شود. نیروی خالص وارد بر این جسم و شتاب را محاسبه کرده و هم چنین جهت حرکت جسم را مشخص کنید.  	۱۲
۰/۷۵	در شکل های زیر نیروی عمودی سطح را مشخص کنید.	۱۳
	 	
۰/۷۵	نحوه به وجود آمدن رشته کوه زاگرس و دریای سرخ را بنویسید.	۱۴

\*\*\* موفق و پیروز باشید \*\*\*



<p>امتحان درس : علوم</p> <p>پایه : نهم</p> <p>تاریخ امتحان : ۱۷ / ۱۰ / ۱۴۰۱</p> <p>زمان پاسخگویی : ۹۰ دقیقه</p> <p>تعداد صفحات : ۳</p>	<p>بسمه تعالیٰ</p> <p>مدیریت آموزش و پرورش شهرستان میاندوآب</p> <p>دبيرستان دخترانه غیردولتی <b>سرگذشت</b> نوین</p> <p>آزمون دی ماه نیمسال اول ۱۴۰۱</p>	<p>نام و نام خانوادگی:</p> <p>شماره صندلی:</p> <p>کلاس:</p> <p>طرح: خانم دکتر نصرتی</p>
--	---	---

ردیف	بارم	پاسخنامه	
۱	۱/۵	<p>درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید.</p> <p>الف: روغن زیتون یک درشت مولکول بسیار است. <b>نادرست</b></p> <p>ب: حل شدن اتانول در آب باعث ایجاد رسانایی الکتریکی آن می شود. <b>نادرست</b></p> <p>پ: در چرخه کربن، کربن دی اکسید در طی فتوسننتز مصرف می شود. <b>درست</b></p> <p>ت: اگر سنگ های دو طرفه شکستگی نسبت به هم جا به جا نشوند، گسل را به وجود می آورند. <b>نادرست</b></p> <p>ث: در حرکت یکنواخت تندی متوسط و تندی لحظه ای با هم برابر است. <b>درست</b></p> <p>ج: فسیل های راهنمای متعلق به منطقه خاصی هستند. <b>نادرست</b></p>	
۲	۱/۵	<p>جاهاي خالي را با کلمات مناسب پر کنيد.</p> <p>الف: عنصری با عدد اتمی ۹ خواص مشابهی با عنصر (<math>\text{B}_A - \text{B}_B</math>) دارد.</p> <p>ب: (<u>طلاء</u> - آهن) در طبیعت بصورت آزاد یافت می شوند.</p> <p>پ: هیدروکربن (بوتان - <u>اوکتان</u>) سخت جاری می شود.</p> <p>ت: نیروی خالص عامل .....<u>ایجاد شتاب</u>..... است.</p> <p>ث: وقتی متحرکی روی مسیر دایره‌ای به شعاع <math>r</math> را یک دور کامل می‌زند، مسافت برابر با ..<u>محیط دایره</u> <math>2\pi r</math>....به جاگایی ...<u>صفر</u>.... است.</p>	
۳	۱/۷۵	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف: کدام عنصر در پوسته زمین بیشترین درصد جرمی را دارد؟ <b>سلسیم</b></p> <p>ب: کدام عنصر در ساختار هموگلوبین خون نقش دارد؟ <b>آهن</b></p> <p>پ: گازی که برای تبدیل میوه های نارس به رسیده استفاده می شود چه نام دارد؟ <b>اتن</b></p> <p>ت: علت حرکت ورقه های سنگ کره را بنویسید. <b>جريان همرفتی سست کره</b></p>	

ث: در چه صورتی مسافت طی شده و جایه جایی با هم برابر است. **بر روی مسیر مستقیم - بدون تغییر جهت حرکت**

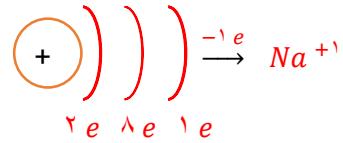
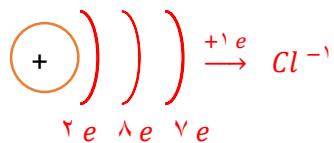
ج: در کدام محیط‌ها امکان ایجاد فسیل کامل (کل بدن) وجود دارد؟ **صمغ گیاهان و درون یخچال‌ها**

۱/۲۵

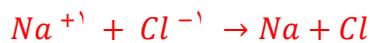
دو عنصر  $Na^{+}$  و  $Cl^{-}$  را در نظر بگیرید و به سوالات پاسخ دهید.

الف: شماره گروه و ردیف عنصر نافلزی را مشخص کنید؟ **کل عنصر نافلزی است که در گروه ۷ و ردیف ۳ قرار دارد.**

ب: نحوه تشکیل ترکیب حاصل از واکنش دو عنصر را بنویسید.



۴



پ: محلول این ترکیب در آب رسانا است یا نارسانا؟ چرا؟

رسانا: چون در اثر حل شدن ترکیبات یونی در آب یون‌های مثبت و منفی ایجاد می‌شود. و حرکات این ذرات باردار منجر به ایجاد رسانایی می‌شود.

۱/۲۵

در ۴ بشر هم اندازه،  $50mL$  محلول کات کبود می‌ریزیم. در بشر اول یک ورقه آهنی در بشر دوم یک ورقه منیزیمی و در بشر سومی یک ورقه از جنس روی و در بشر چهارم یک ورقه آلومینیومی قرار می‌دهیم. بعد از ۵ دقیقه ورقه‌های داخل بشر را بررسی می‌کنیم.

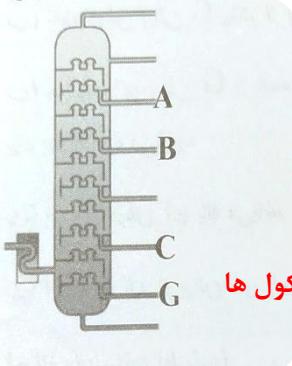
۵

الف: بر روی کدام ورقه مس بیشتری قرار گرفته است؟ **دوم - چون منیزیم واکنش پذیری بالاتری دارد.**

ب: تغییر رنگ بیشتر در محلول کدام بیشتر بوده است؟ **دوم - چون منیزیم واکنش پذیری بالاتری دارد.**



۰/۷۵



با توجه به برج تقطیر در شکل روبرو به سوالات زیر پاسخ دهید:

الف: اجزا نفت خام بر چه اساس جداسازی می‌شوند؟ **تفاوت نقطه جوش**

ب: تعداد اتمهای کربن در برش C و B را با هم مقایسه کنید. **C**

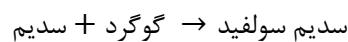
ج: مولکولهای کدام برش بزرگتر و سنگین‌تر است؟ چرا؟ **C** چون با افزایش تعداد کربن مولکول ها

سنگین‌تر می‌شوند و نقطه جوش بیشتر می‌شود.

۶

د: مولکول‌های کدام برش فراریت بیشتری دارند؟ چرا؟ **A** چون هر چقدر تعداد کربن‌ها کمتر باشد نیروی رباش کمتر خواهد شد و تمایل به بخار شدن افزایش می‌یابد.

۰/۷۵



با توجه به واکنش زیر به سوالات پاسخ دهید:

$$6 \text{ gr} \quad ? \quad 14 \text{ gr}$$

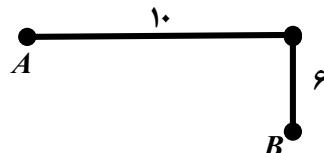
$$\text{الف: در این واکنش چند گرم گوگرد مصرف شده است؟ } 14 - 6 = 8$$

۷

ب: این مطلب بیانگر چه قانونی است؛ آن را بیابید. قانون پایستگی جرم بیان می کند: که جرم مواد در طی تغییرات شیمیایی ثابت است فقط نحوه اتصال اتم ها تغییر می کند.

۱

دونده ای مطابق شکل مسیر A تا B را در مدت ۲ s طی می کند. تندی متوسط و سرعت متوسط متحرک را به دست آورید. (نوشتن فرمول ها الزامی است).



$$L = 10 + 6 = 16 \text{ m} \quad S_{av} = \frac{L}{\Delta t} = \frac{16 \text{ m}}{2 \text{ s}} = 8 \text{ m/s}$$

$$d^2 = 10^2 + 6^2 = 100 + 36 = 136 \quad d = \sqrt{136}$$

$$\vec{v}_{av} = \frac{\sqrt{136}}{2} = \frac{6\sqrt{10}}{2} = 3\sqrt{10}$$

دو مورد از کاربرد فسیل ها را بنویسید. برای تعیین سن نسبی لایه های زمین - اثبات جا به جایی قاره ها

۹

۰/۷۵

سرعت اولیه اتومبیل  $m/s$  ۱۰ است. اگر شتاب این اتومبیل  $m/s^2$  ۳ باشد. پس از ۱۰ ثانیه سرعت اتومبیل به چند متر بر ثانیه می رسد.

۱۰

$$\vec{a} = \frac{V_2 - V_1}{\Delta t} \rightarrow 3 = \frac{V_2 - 10}{10} \rightarrow V = 40 \text{ m/s}$$

۰/۷۵

نیروی اصطکاک جنبشی چیست؟ نیروی اصطکاک به چه عواملی بستگی دارد؟ نیرویی است که در خلاف جهت حرکت جسم بین سطح و جسم ایجاد می شود و باعث توقف و کاهش سرعت جسم می شود. ( $f_k$ ) - به جنس دو جسم بستگی دارد.

۱۱

۱

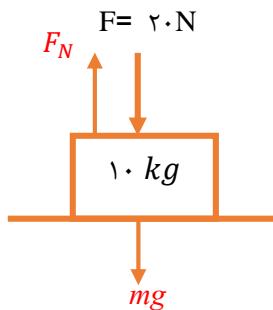
نیروهای زیر به جسمی به جرم  $10 \text{ kg}$  وارد می شود. نیروی خالص وارد بر این جسم و شتاب را محاسبه کرده و هم چنین جهت حرکت جسم را مشخص کنید.



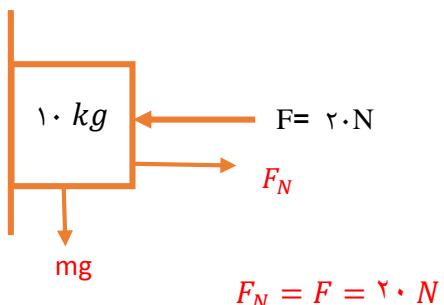
$$F_{net} = ma \rightarrow 120 + 80 - 20 - 10 = 10 \cdot a \quad 170 = 10 \cdot a \quad a = 17 \frac{N}{Kg}$$

۱۲

در شکل های زیر نیروی عمودی سطح را مشخص کنید.



$$F_N = mg + F = 100 + 20 = 120 \text{ N}$$



$$F_N = F = 20 \text{ N}$$

۱۳

نحوه به وجود آمدن رشته کوه زاگرس و دریای سرخ را بنویسید.

رشته کوه زاگرس از نزدیک شدن ورقه عربستان به ورقه ایران به وجود آمده است. و دریای سرخ از دور شدن ورقه افریقا از ورقه عربستان به وجود آمده است.

۱۴

\*\*\* موفق و پیروز باشید

<p>امتحان درس : علوم</p> <p>پایه : نهم</p> <p>تاریخ امتحان : ۱۷ / ۱۰ / ۱۴۰۱</p> <p>زمان پاسخگویی : ۹۰ دقیقه</p> <p>تعداد صفحات : ۳</p>	<p>بسمه تعالیٰ</p> <p>مدیریت آموزش و پرورش شهرستان میاندوآب</p> <p>دبيرستان دخترانه غیردولتی <b>سرگذشت</b> نوین</p> <p>آزمون دی ماه نیمسال اول ۱۴۰۱</p>	<p>نام و نام خانوادگی:</p> <p>شماره صندلی:</p> <p>کلاس:</p> <p>طراح: خانم دکتر نصرتی</p>
--	---	--

ردیف	پاسخنامه	بارم
۱	<p>درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید.</p> <p>الف: روغن زیتون یک درشت مولکول بسیار است. <b>نادرست</b></p> <p>ب: حل شدن اتانول در آب باعث ایجاد رسانایی الکتریکی آن می شود. <b>نادرست</b></p> <p>پ: در چرخه کربن، کربن دی اکسید در طی فتوسنتر مصرف می شود. <b>درست</b></p> <p>ت: اگر سنگ های دو طرفه شکستگی نسبت به هم جا به جا نشوند، گسل را به وجود می آورند. <b>نادرست</b></p> <p>ث: در حرکت یکنواخت تندی متوسط و تندی لحظه ای با هم برابر است. <b>درست</b></p> <p>ج: فسیل های راهنمای متعلق به منطقه خاصی هستند. <b>نادرست</b></p>	۱/۵
۲	<p>جهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید.</p> <p>الف: عنصری با عدد اتمی ۹ خواص مشابهی با عنصر <math>\text{B}_{\text{A}-8}</math> دارد.</p> <p>ب: (<u>طلاء</u> - آهن) در طبیعت بصورت آزاد یافت می شوند.</p> <p>پ: هیدروکربن (بوتان - <u>اوکتان</u>) سخت جاری می شود.</p> <p>ت: نیروی خالص عامل .....<u>ایجاد شتاب</u>..... است.</p> <p>ث: وقتی متحرکی روی مسیر دایره ای به شعاع <math>r</math> را یک دور کامل می زند، مسافت برابر با ...<u>محیط دایره</u> <math>2\pi r</math> .....به جا جایی ...<u>صفرا</u>.... است.</p>	۱/۵
۳	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف: کدام عنصر در پوسته زمین بیشترین درصد جرمی را دارد؟ <b>سلسیم</b></p> <p>ب: کدام عنصر در ساختار هموگلوبین خون نقش دارد؟ <b>آهن</b></p> <p>پ: گازی که برای تبدیل میوه های نارس به رسیده استفاده می شود چه نام دارد؟ <b>اتن</b></p>	۱/۷۵

ت: علت حرکت ورقه های سنگ کره را بنویسید. جریان هم‌رفته سست کره

ث: در چه صورتی مسافت طی شده و جایه جایی با هم برابر است. بر روی مسیر مستقیم - بدoot تغییر جهت حرکت

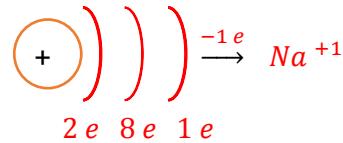
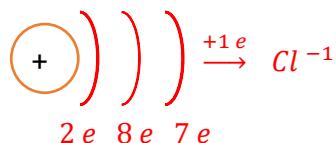
ج: در کدام محیط ها امکان ایجاد فسیل کامل (کل بدن) وجود دارد؟ صمغ گیاهان و درون یخچال ها

۱/۲۵

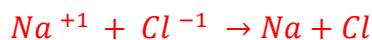
دو عنصر  $Na^{+1}$  و  $Cl^{-1}$  را در نظر بگیرید و به سوالات پاسخ دهید.

الف: شماره گروه و ردیف عنصر نافلز را مشخص کنید؟ کل عنصر نافلزی است که در گروه ۷ و ردیف ۳ قرار دارد.

ب: نحوه تشکیل ترکیب حاصل از واکنش دو عنصر را بنویسید.



۴



پ: محلول این ترکیب در آب رسانا است یا نارسانا؟ چرا؟

رسانا: چون در اثر حل شدن ترکیبات یونی در آب یون های مثبت و منفی ایجاد میشود. و حرکات این ذرات باردار منجر به ایجاد رسانایی می شود.

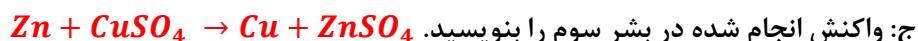
۱/۲۵

در ۴ بشر هم اندازه،  $50mL$  محلول کات کبود می ریزیم. در بشر اول یک ورقه آهنی در بشر دوم یک ورقه منیزیمی و در بشر سومی یک ورقه از جنس روی و در بشر چهارم یک ورقه آلومینیومی قرار می دهیم. بعد از ۵ دقیقه ورقه های داخل بشر را بررسی می کنیم.

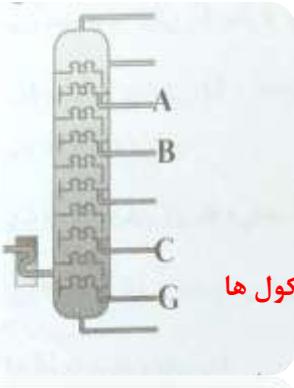
الف: بر روی کدام ورقه مس بیشتری قرار گرفته است؟ دوم - چون منیزیم واکنش پذیری بالاتری دارد.

۵

ب: تغییر رنگ بیشتر در محلول کدام بیشتر بوده است؟ دوم - چون منیزیم واکنش پذیری بالاتری دارد.



۰/۷۵



با توجه به برج تقطیر در شکل روبه رو به سوالات زیر پاسخ دهید:

الف: اجزا نفت خام بر چه اساس جداسازی می شوند؟ تفاوت نقطه جوش

ب: تعداد اتمهای کربن در برش C و B را با هم مقایسه کنید. C

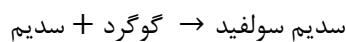
ج: مولکولهای کدام برش بزرگتر و سنگین تر است؟ چرا؟ C چون با افزایش تعداد کربن مولکول ها

سنگین تر می شوند و نقطه جوش بیشتر میشود.

۶

د: مولکول های کدام برش فراریت بیشتری دارند؟ چرا؟ A چون هر چقدر تعداد کربن ها کمتر باشد نیروی ریاشه کمتر خواهد شد و تمایل به بخار شدن افزایش می یابد.

0/75



با توجه به واکنش زیر به سوالات پاسخ دهید:

$$6 \text{ gr} \quad ? \quad 14 \text{ gr}$$

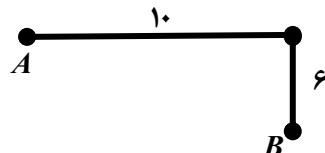
$$\text{الف: در این واکنش چند گرم گوگرد مصرف شده است؟ } 14 - 6 = 8$$

۷

ب: این مطلب بیانگر چه قانونی است؛ آن را بیابید. قانون پایستگی جرم بیان می کند: که جرم مواد در طی تغییرات شیمیایی ثابت است فقط نحوه اتصال اتم ها تغییر می کند.

1

دونده ای مطابق شکل مسیر A تا B را در مدت 2 s طی می کند. تندی متوسط و سرعت متوسط متحرک را به دست آورید. (نوشتن فرمول ها الزامی است).



$$L = 10 + 6 = 16 \text{ m} \quad S_{av} = \frac{L}{\Delta t} = \frac{16 \text{ m}}{2 \text{ s}} = 8 \text{ m/s}$$

$$d^2 = 10^2 + 6^2 = 100 + 36 = 136 \quad d = \sqrt{136}$$

$$\vec{v}_{av} = \frac{\sqrt{136}}{2} = \frac{6\sqrt{10}}{2} = 3\sqrt{10}$$

8

0/5

دو مورد از کاربرد فسیل ها را بنویسید. برای تعیین سن نسبی لایه های زمین - اثبات جا به جایی قاره ها

9

0/75

سرعت اولیه اتومبیل  $m/s$  10 است. اگر شتاب این اتومبیل  $m/s^2$  3 باشد. پس از 10 ثانیه سرعت اتومبیل به چند متر بر ثانیه می رسد.

10

$$\vec{a} = \frac{V_2 - V_1}{\Delta t} \rightarrow 3 = \frac{V_2 - 10}{10} \rightarrow V = 40 \text{ m/s}$$

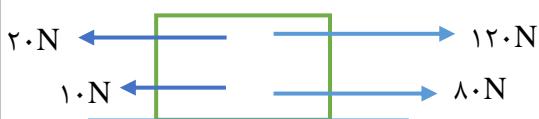
0/75

نیروی اصطکاک جنبشی چیست؟ نیروی اصطکاک به چه عواملی بستگی دارد؟ نیرویی است که در خلاف جهت حرکت جسم بین سطح و جسم ایجاد می شود و باعث توقف و کاهش سرعت جسم می شود. ( $f_k$ ) - به جنس دو جسم بستگی دارد.

11

1

نیروهای زیر به جسمی به جرم  $10 \text{ kg}$  وارد می شود. نیروی خالص وارد بر این جسم و شتاب را محاسبه کرده و هم چنین جهت حرکت جسم را مشخص کنید.

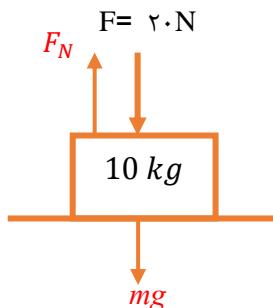


12

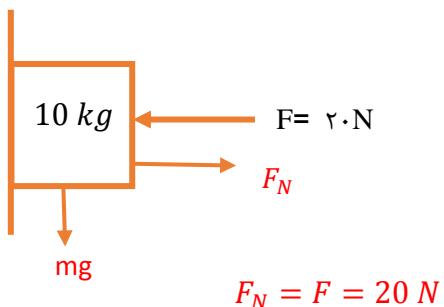
$$F_{net} = ma \rightarrow 120 + 80 - 20 - 10 = 10 a \quad 170 = 10 a \quad a = 17 \frac{N}{Kg}$$

0/75

در شکل های زیر نیروی عمودی سطح را مشخص کنید.



$$F_N = mg + F = 100 + 20 = 120 \text{ N}$$



$$F_N = F = 20 \text{ N}$$

۱۳

0/75

نحوه به وجود آمدن رشته کوه زاگرس و دریای سرخ را بنویسید.

رشته کوه زاگرس از نزدیک شدن ورقه عربستان به ورقه ایران به وجود آمده است. و دریای سرخ از دور شدن ورقه افریقا از ورقه عربستان به وجود آمده است.

۱۴

\*\*\* موفق و پیروز باشید