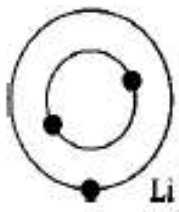
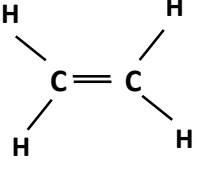
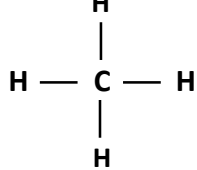
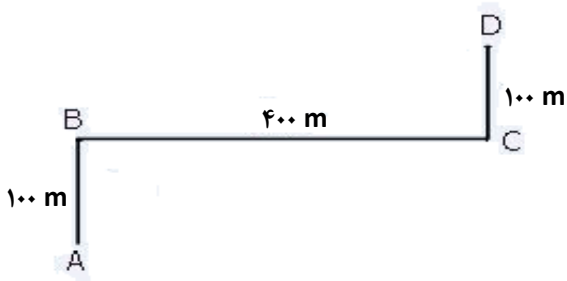
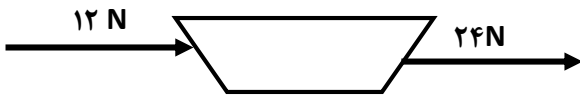
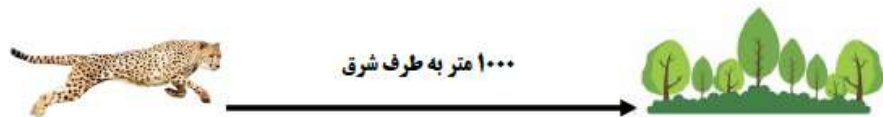
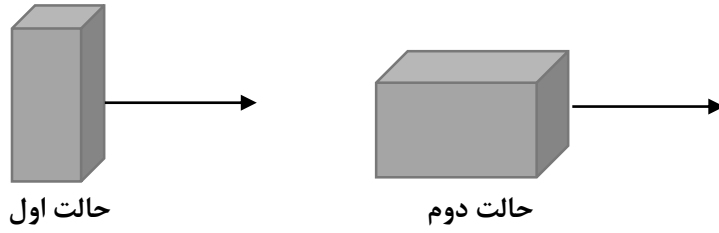


نام خانوادگی: نام: کلاس: نهم شماره صندلی:	بسمه تعالی وزارت آموزش و پرورش اداره کل آموزش و پرورش استان خوزستان مدیریت آموزش و پرورش شهرستان دزفول دبیرستان دوره اول حجاب	نام امتحان: نوبت اول علوم تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۱۰/۱۲ نام دبیر: خانم آرش ساعت شروع: ۸ صبح مدت ارزشیابی: ۸۰ دقیقه تعداد صفحه: ۴ صفحه	مهر آموزشگاه
--	---	---	--------------

ردیف	سوالات	بارم
۱	باتوجه به متن از بین کلمات داده شده کلمه مناسب را انتخاب کنید و در جای خالی بنویسید. (یک کلمه اضافه است) (سولفوریک اسید – آمونیاک – اکسیژن – سه اتمی) یکی از گازهای تشکیل دهنده هوا است که به صورت مولکول دو اتمی وجود دارد. شکل دیگری از این عنصر گاز اوزون است که از مولکول های تشکیل شده است. این عنصر در ساختار ترکیب با فرمول H_2SO_4 وجود دارد.	۰/۷۵
۲	سرعت واکنش فلزات با O_2 در کدام گزینه از کم به زیاد بیان شده است؟ الف) مس – آهن – منیزیم ب) آهن – منیزیم – مس ج) مس – منیزیم – طلا د) آهن – طلا – مس	۰/۵
۳	در کدام گزینه نوع پیوند بین ذرات تشکیل دهنده ماده از نوع پیوند اشتراکی است؟ (با ذکر دلیل) الف) NaF ب) MgO ج) CH_4 د) NaCl	۰/۵
۴	کدام یک از عناصر زیر ویژگی هایی شبیه به عنصر Mg با عدد اتمی ۱۲ دارد؟ الف) Li با عدد اتمی ۳ ب) Be با عدد اتمی ۴ ج) N با عدد اتمی ۷ د) C با عدد اتمی ۶	۰/۵
۵	کدام یک از مواد زیر بسیار نیست؟ چرا؟ الف) نشاسته ب) سلولز ج) گلوکز د) پلاستیک	۰/۵

۶	جدول زیر قسمتی از جدول طبقه بندی عناصر را نشان می دهد: الف) عنصر کلر Cl ۱۷ به کدام ستون این جدول تعلق دارد؟ ب) یک مورد از کاربردهای کلر را بنویسید؟	<table><tr><td>ستون A</td><td>ستون B</td></tr><tr><td>O ۸</td><td>F ۹</td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>	ستون A	ستون B	O ۸	F ۹			۱			
ستون A	ستون B											
O ۸	F ۹											
۷	با توجه به مدل اتمی عناصر لیتیم Li و فلوئور F : الف) مشخص کنید نوع پیوند این دو اتم برای تشکیل لیتیم فلوئورید یونی است یا اشتراکی؟ ب) محلول این ترکیب در آب رسانای الکتریسیته است یا نارسا ؟	 	۰/۵									
۸	در مورد ترکیب های C₁₀H₂₀ و C₆H₁₄ به سوالات زیر پاسخ دهید : الف) کدام نقطه جوش بالاتری دارد؟ چرا؟ ب) کدام به گرمای کمتری برای به جوش رسیدن نیاز دارد؟ ج) گرانشی کدام کمتر است؟ د) در برش نفتی کدام در برش پایین تری در برج تقطیر قرار دارد؟	۱										
۹	در یک فعالیت ۳ گرم نوار منیزیم را می سوزانیم و جرم خاکستر حاصل را با ترازو اندازه می گیریم ترازو عدد ۵ گرم را نشان می دهد : الف) علت افزایش جرم چیست ؟ ب) طبق قانون پایستگی جرم چند گرم واکنش دهنده در این واکنش مصرف شده است؟	۰/۵										
۱۰	هریک از گزینه های ستون الف را به کاربرد مناسب از ستون ب متصل کنید. <table><tr><td>الف</td><td>ب</td></tr><tr><td>آهن</td><td>مغز مداد</td></tr><tr><td>فلوئور</td><td>در ساختمان هموگلوبین</td></tr><tr><td>کربن</td><td>خمیر دندان</td></tr><tr><td>سدیم</td><td>فعالیت های قلب</td></tr></table>	الف	ب	آهن	مغز مداد	فلوئور	در ساختمان هموگلوبین	کربن	خمیر دندان	سدیم	فعالیت های قلب	۱
الف	ب											
آهن	مغز مداد											
فلوئور	در ساختمان هموگلوبین											
کربن	خمیر دندان											
سدیم	فعالیت های قلب											

۰/۷۵	۱۱	با وسایل زیر آزمایشی طراحی کنید که بتوان بوسیله آن مشخص کرد که کات کبود و اتانول ترکیبات یونی هستند یا مولکولی؟ (بشر - سیم - منبع - لامپ - میله کربنی)
۰/۷۵	۱۲	سه تیغه از جنس روی، منیزیم و آهن را درون محلول کات کبود قرار می‌دهیم : الف) کدام ظرف محلول کات کبود سریع تر تغییر رنگ می‌دهد؟ و چه رنگی تولید می‌شود؟ ب) کدام تیغه با اکسیژن به کندی واکنش می‌دهد؟
۰/۷۵	۱۳	شکل زیر نمایشی از دو هیدروکربن است :  (۱)  (۲) الف) هراتم کربن چند پیوند اشتراکی می‌دهد؟ ب) از سوزاندن این ۲ ماده یک ترکیب مضر برای محیط زیست تولید می‌شود این ترکیب چه مشکلاتی در هواکره ایجاد می‌کند؟ (۲ مورد)
۱	۱۴	متن زیر را با دقت بخوانید مشخص کنید هر عبارت کدام قانون نیوتن را نشان می‌دهد؟ الف) خودروهای مسابقه را به گونه ای طراحی می‌کنند که موتورهای قوی و جرم کمتر داشته باشند (قانون نیوتن) ب) قایقران با پاروآب را به سمت عقب می‌راند ولی قایق به سمت جلو حرکت می‌کند. (قانون نیوتن)
۱	۱۵	دوچرخه سواری در مدت ۲۰ ثانیه مسیر مستقیم ۶۰ متری مسابقه را به سمت شرق با افزایش سرعت از سرعت ۴ متر بر ثانیه به سرعت ۸ متر بر ثانیه طی می‌کند : الف) شتاب متوسط این دوچرخه را محاسبه کنید؟ ب) تندی متوسط این دوچرخه سوار چند کیلومتر بر ساعت است؟

۱	 مریم مسیر خانه تا مدرسه خود را در مدت ۵ دقیقه طی می کند الف) بردار جابجایی حرکت مریم را روی شکل رسم کنید. ب) تندی متوسط حرکت مریم در طول مسیر کدام مورد است؟ (۱) $2 \frac{m}{s}$ به سمت راست (۲) $120 \frac{m}{s}$ به سمت راست (۳) $2 \frac{m}{s}$ (۴) $120 \frac{m}{s}$	۱۶
۰/۵	 در شکل زیر شتاب جسم $4 \frac{m}{s^2}$ است . جرم آن چند کیلوگرم است	۱۷
۱	یوزپلنگی برای رسیدن به زیستگاه خود در جنگل، مسیر ۱۰۰۰ متری را مطابق شکل زیر، در مدت ۵۰ ثانیه طی می کند. سرعت این یوزپلنگ را بر حسب کیلومتر بر ساعت محاسبه کنید .(با نوشتن فرمول) 	۱۸
۰/۵	در شکل روبرو یک مکعب چوبی را در دو حالت روی سطح می کشیم ، در کدام حالت نیروی اصطکاک جنبشی بیشتر است ؟ (با ذکر دلیل) الف) حالت اول ب) حالت دوم ج) در هر دو حالت برابر است 	۱۹
۱	در شکل داده شده، به جسم دو نیرو وارد می شود، مقدار نیروی خالص وارد بر جسم و جهت آن را مشخص کنید. 	۲۰
۱۵		جمع

موفق باشید

مهر آموزشگاه	نام امتحان: نوبت اول علوم تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۱۰/۱۲ نام دبیر: خانم آرش ساعت شروع: ۸ صبح مدت ارزشیابی: ۸۰ دقیقه تعداد صفحه: ۴ صفحه	بسمه تعالی وزارت آموزش و پرورش اداره کل آموزش و پرورش استان خوزستان مدیریت آموزش و پرورش شهرستان دزفول دبیرستان دوره اول حجاب	نام: نام خانوادگی: کلاس: نهم شماره صندلی:
۱- اکسیژن - سه اتمی - سولفوریک اسید			
۲- گزینه الف (مس - آهن - منیزیم			
۳- گزینه ج- وقتی که اتم های دوتا نافلز کنار یکدیگر قرار می گیرند یک اشتراک الکترونی بین آنها رخ می دهد			
۴- گزینه ب) Be با عدد اتمی ۱۴			
۵- گزینه الف) گلوکز - بسپارها دسته ای از درشت مولکول ها می باشند . هر بسپار از زنجیره های بلندی تشکیل شده است که از اتصال تعداد زیادی مولکول کوچک بوجود آمده است			
۶- الف) ستون B ب) آفت کشی - بهداشتی (استخر) - خوراکی (تولید نمک)			
۷- الف) یونی ب) رسانای الکتریسیته			
۸- الف) $C_{10}H_2$ - چون تعداد اتم های کربن بیشتری دارد ب) C_6H_{14} ج) C_6H_{14} د) $C_{10}H_2$			
۹- الف) واکنش منیزیم با اکسیژن ب) ۳ گرم منیزیم و ۲ گرم اکسیژن			
۱۰- آهن = هموگلوبین فلوئور = خمیر دندان کربن = مغز مداد سدیم = فعالیت های قلب			
۱۱- آزمایش کنید صفحه ۱۵			
۱۲- الف) منیزیم - بی رنگ ب) آهن			
۱۳- الف) ۴ پیوند ب) افزایش کربن دی اکسید در هواکره سبب ایجاد مشکلاتی مانند گرم شدن زمین - آلودگی هوا - ذوب شدن یخ های قطبی و جا به جا شدن فصل ها			
۱۴- الف) قانون دوم نیوتن ب) قانون سوم نیوتن			

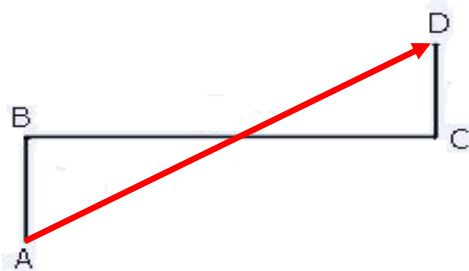
-۱۵

$$\text{الف) شتاب متوسط} = \frac{\text{تغییرات سرعت}}{\text{مدت زمان}} = \frac{۸-۴}{۲۰} = \frac{۴}{۲۰} = ۰/۲ \frac{m}{s^2}$$

$$\text{ب) تندی متوسط} = \frac{\text{مسافت}}{\text{مدت زمان}} = \frac{۶۰}{۲۰} = ۳ \frac{m}{s}$$

$$۳۰ \times ۳/۶ = ۱۰/۸ \frac{km}{h}$$

-۱۶



$$\text{ب) تندی متوسط} = \frac{\text{مسافت}}{\text{مدت زمان}} = \frac{۶۰۰}{۵ \times ۶۰} = ۲ \frac{m}{s}$$

گزینه ۳- زیرا تندی جهت ندارد

-۱۷

$$a = \frac{F}{m} \Rightarrow ۴ = \frac{۲۴ + ۱۲}{m} \Rightarrow m = \frac{۳۶}{۴} \Rightarrow m = ۹ \text{ kg}$$

-۱۸

$$\text{سرعت متوسط} = \frac{\text{جا به جایی}}{\text{مدت زمان}} = \frac{۱۰۰۰}{۵۰} = ۲۰ \frac{m}{s}$$

$$۲۰ \times ۳/۶ = ۷۲ \frac{km}{h}$$

۱۹- در هر دو حالت برابر است - زیرا اصطکاک به مساحت سطح تماس بستگی ندارد

۲۰- در جهت راست

$$F_{\text{خالص}} = ۸۰ - ۵۰ = ۳۰ \text{ N}$$



اپلیکیشن درسی همیار

برنامه رایگان درسی همیار



تمام پایه ها

جواب کتاب ، تدریس و نمونه سوال



همیشه رایگان

برنامه همیار کاملا رایگان میباشد