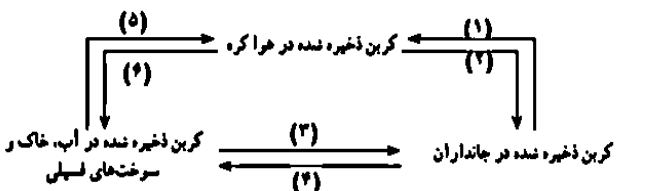


نام :	نام خانوادگی :	نام پدر :	کلاس نهم :
			
سازمان آموزش و پرورش استان لرستان اداره آموزش و پرورش ناحیه 2 شهرستان خرم آباد دبیرستان متوسطه اول آزمون علوم تجربی – پایه نهم			
تاریخ : 1401/10/10		ساعت : 11 صبح نام دبیر : شاکرمی زمان : 60 دقیقه	
محل مهر آموزشگاه			

بارم	سوالات						
0/5	1 – کدام بسیار از نظر نوع با بسیارهای دیگر تفاوت دارد؟ الف) ابریشم ☐ ب) نایلون ☐ ج) پشم ☐ د) پنبه ☐						
0/5	2 – کدام ماده زیر به عنوان ضدیخ در رادیاتور خودروها استفاده می شود؟ الف) اتانول ☐ ب) آمونیاک ☐ ج) متان ☐ د) اتیلن گلیکول ☐						
0/5	3 – کدام گاز در لایه های بالایی زمین مانع رسیدن پرتوهای فرابنفش به زمین می شود؟ الف) اکسیژن ☐ ب) کربن دی اکسید ☐ ج) اوزون ☐ د) نیتروژن ☐						
0/5	4 – اگر فردی یک مسیر دایره ای به شعاع 3 متر را دور بزند، جابه جایی او در نصف مسیر چقدر است؟ الف) 3 متر ☐ ب) 6 متر ☐ ج) 12 متر ☐ د) صفر ☐						
0/5	5 – جامدی زرد رنگ که در دهانه آتش فشان های خاموش یا نیمه فعال یافت می شود(گوگرد- کربن -طلا) نام دارد.						
0/5	6 – جریان همرفتی (گوشته - هسته - پوسته) عامل حرکت ورقه های سنگ کره است.						
0/5	7 – در (اسکی بازی - کوهنوردی - سرسره بازی) وجود اصطکاک مفید می باشد.						
0/5	8 – واکنش پذیری سه فلز طلا ، مس و منیزیم به صورت منیزیم > مس > طلا می باشد. ص ☐ غ ☐						
0/5	9 – برخی از اتم ها با از دست دادن الکترون به آنیون تبدیل می شوند. ص ☐ غ ☐						
0/5	10 – در قانون پایستگی جرم، مجموع جرم فراورده ها بیشتر از واکنش دهنده ها است. ص ☐ غ ☐						
0/5	11 – عنصرهای $^{32}_{16}S$ و $^{14}_7N$ در یک گروه از جدول تناوبی قرار می گیرند. ص ☐ غ ☐						
1	12 – شکل زیر چرخه کربن را نشان می دهد. با توجه به آن جدول را کامل کنید.  <table border="1" style="margin-left: 20px;"> <thead> <tr> <th>شماره</th><th>موضوع</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1</td><td></td></tr> <tr> <td>4</td><td></td></tr> </tbody> </table>	شماره	موضوع	1		4	
شماره	موضوع						
1							
4							

13 – سه مورد از علت های کاربرد گسترده فلز مس را نام ببرید.

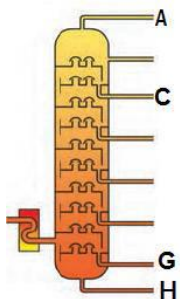
1/5

14 – با توجه به برش های مشخص شده در شکل :

الف) تعداد اتم های کربن در مولکول های کدام برش از بقیه بیشتر است؟

ب) در کدام برش بنزین معمولی وجود دارد؟

ج) هیدروکربن های کدام برش غلیظ تر و تیره تر هستند؟



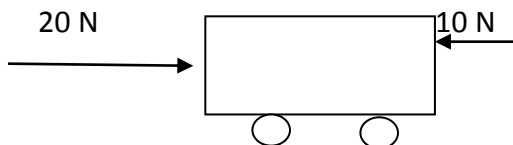
1/5

15 – جدول زیر را کامل کنید.

ویژگی	ترکیب یونی	ترکیب مولکولی
نوع پیوند	یونی	
رسانایی		
نحوه داد و ستد الکترون ها		اشتراک الکترون

2

16 – در شکل زیر شتاب جسم 4 m/s^2 است. جرم آن چند کیلوگرم است؟ (نوشتن فرمول و یکا الزامی است)



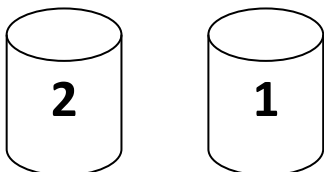
1

17 – یک اتومبیل در مسیر مستقیم و از حالت سکون شروع به حرکت می کند و پس از 10 ثانیه سرعت آن به 90 m/s می رسد. شتاب متوسط آن را حساب کنید. (نوشتن فرمول الزامی است)

1

18 – در دو ظرف زیر دو نوع محلول قرار داده ایم. با اتصال ظرف شماره 2 به مدار الکتریکی لامپ روشن می شود اما

با اتصال ظرف شماره 1 لامپ خاموش می ماند.



شما کدامیک از محلول های زیر را در ظرف شماره 1 و کدام را در ظرف شماره 2 قرار می دهید؟ با ذکر علت انتخاب

« محلول سولفات مس – محلول شکر در آب »

1/5