



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران

اداره ی آموزش و پرورش منطقه ۲ تهران

دبیرستان غیر دولتی پسرانه سرای دانش واحد مرزداران

**کلید** سؤالات میان نوبت اول سال تمصیلی ۱۴۰۴-۱۴۰۳

نام درس: .....

نام دبیر: .....

تاریخ امتحان: ..... / ۰۸ / ۱۴۰۳

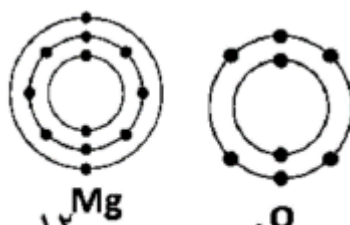
ساعت امتحان: ..... **صبح** / عصر

مدت امتحان: ..... دقیقه

محل مهر یا امضاء مدیر

راهنمای تصحیح

ردیف

	<p>سؤالات چهار گزینه‌ای</p> <p>پاسخ: ب) تهیه ظروف آشپزی</p> <p>پاسخ: ج) ۳</p> <p>پاسخ: ب) پلاستیک</p> <p>پاسخ: الف) گاز دو اتمی</p>	<p>۱</p>
	<p>فلز مس در مقابل خوردگی و زنگ زدن مقاومت بیشتری دارد.</p> <p>سولفوریک اسید از گوگرد و اکسیژن ساخته شده است.</p> <p>برای نگهداری فلز سدیم، باید آن را در نفت نگه داشت.</p> <p>عنصر فلوئور در خمیردندان به عنوان عامل جلوگیری از پوسیدگی دندان به کار می‌رود.</p>	<p>۲</p>
	<p>غلط</p> <p>صحیح</p>	<p>۳</p>
	<p>۱) دو کاربرد مختلف بسپارهای مصنوعی:</p> <p>ساخت قطعات خودرو</p> <p>تولید مصالح ساختمانی</p> <p>۲) تفاوت واکنش پذیری فلز آهن و منیزیم:</p> <p>آهن با اکسیژن به کندی واکنش می‌دهد و زنگ می‌زند، در حالی که منیزیم با اکسیژن به سرعت واکنش می‌دهد و می‌سوزد.</p> <p>سه عنصر مهم موجود در هوای پاک:</p> <p>۳) نیتروژن، اکسیژن، آرگون</p> <div style="text-align: center;">  <p>۱۲ Mg      ۸ O</p> </div>	<p>۴</p>
	<p>۱.</p> <p>دلیل استفاده گسترده از بسپارهای مصنوعی در زندگی روزمره:</p> <p>بسپارهای مصنوعی با قیمت کمتر و ویژگی‌های متنوعی مانند مقاومت بالا و قابلیت بازیافت تولید می‌شوند، که این امر آنها را برای استفاده در صنایع مختلف مفید کرده است.</p> <p>۲.</p> <p>راساس مدل اتمی بور، فلزها معمولاً دارای تعداد کمی الکترون در لایه آخر خود هستند (مانند ۱، ۲ یا ۳ الکترون)، که باعث می‌شود این الکترون‌ها را به راحتی از دست بدهند و تشکیل یون مثبت دهند. اما نافلزها در لایه آخر خود تعداد بیشتری الکترون دارند</p>	<p>۵</p>

(معمولاً ۵، ۶ یا ۷ الکترون) و تمایل دارند الکترون دریافت کنند تا به لایه پر برسند و یون منفی تشکیل دهند. این تفاوت در آرایش الکترونی باعث می‌شود که فلزها رسانای جریان الکتریکی و گرما باشند، در حالی که نافلزها به عنوان عایق عمل می‌کنند.

۳.

در جدول تناوبی، عناصر براساس عدد اتمی به صورت ردیفی (افقی) از چپ به راست مرتب می‌شوند، به این معنا که با هر حرکت به سمت راست، عدد اتمی یک واحد افزایش می‌یابد. ترتیب ستونی (عمودی) نیز براساس تعداد الکترون‌های لایه آخر یا ویژگی‌های شیمیایی مشابه انجام شده است. عناصر یک ستون (گروه) خواص شیمیایی مشابهی دارند، زیرا الکترون‌های لایه خارجی آن‌ها تعداد یکسانی دارند که باعث می‌شود رفتار شیمیایی مشابهی از خود نشان دهند

۴. چرخه نیتروژن در طبیعت و انتقال به گیاهان:

نیتروژن موجود در هوا توسط باکتری‌های خاص به ترکیبات قابل جذب برای گیاهان تبدیل می‌شود. این ترکیبات وارد خاک می‌شوند و از طریق ریشه‌ها جذب گیاهان می‌شوند، که به رشد و تغذیه گیاهان کمک می‌کند.

<b>نام و نام خانوادگی مصحح :</b>	<b>جمع بارم : ۱۵ نمره</b>
<b>امضاء:</b>	