

نام خانوادگی: پایه نهم کلاس..... نام دبیر:	نام خدا	درس: علوم تجربی فصل ۱
	دیپارستان.....	تاریخ: ساعت شروع: زمان:

طراحی و تایپ: آرمان جعفری

شماره	توجه: جواب سوال ها را در پاسخ نامه علامت بزنید.	بارم																				
۱	تمایل به جذب الکترون کدام عنصر بیشتر است؟ ۱. F ۲. Cl ۳. S ۴. Ca	۱																				
۲	فرمول مولکول کدام عنصر نادرست است؟ ۱. Br ₂ ۲. O ₂ ۳. F ₂ ۴. Ne ₂	۱																				
۳	گاز سبز مایل به زرد با مولکول های دو اتمی که در تصفیه ی بهداشتی آب به کار می رود کدام است؟ ۱. اکسیژن ۲. اوزون ۳. کلر ۴. فلئوژن	۱																				
۴	کدامیک از هالوژن های زیر در سلامت دندان ها نقش دارد؟ ۱. Ca ۲. F ۳. P ۴. I (ید)	۱																				
۵	تعداد الکترون های لایه ی آخر کدام دو عنصر برابر است؟ ۱. Mg و K ۲. Li و Na ۳. S و F ۴. B و C	۱																				
۶	با توجه به جدول روبرو که بخشی از جدول تناوبی است، کدام گزینه درست نیست؟ ۱. شعاع اتم F بیشتر از اتم D است. ۲. واکنش پذیری G در مقایسه با B بیشتر است. ۳. تعداد الکترون های لایه آخر E بیشتر از C است. ۴. تمایل به از دست دادن الکترون در E بیشتر از B است.	<table border="1"> <tr> <td>گروه \ دوره</td> <td>۲</td> <td>۱۳</td> <td>۱۴</td> <td>۱۵</td> </tr> <tr> <td>۲</td> <td>B</td> <td>C</td> <td>D</td> <td>E</td> </tr> <tr> <td>۳</td> <td></td> <td></td> <td>F</td> <td></td> </tr> <tr> <td>۴</td> <td>G</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	گروه \ دوره	۲	۱۳	۱۴	۱۵	۲	B	C	D	E	۳			F		۴	G			
گروه \ دوره	۲	۱۳	۱۴	۱۵																		
۲	B	C	D	E																		
۳			F																			
۴	G																					
۷	اتم عنصر A با اتم های Cl و O ترکیب هایی با فرمول ACl و A ₂ O تشکیل می دهد. کدام گزینه در مورد اتم A درست است؟ ۱. اتم A یک شبه فلز است. ۲. اتم A دارای یک الکترون در لایه آخر خود است. ۳. اتم A در گروه ۱۸ دوره اول جدول تناوبی قرار دارد. ۴. ترکیب A ₂ O در آب حل شده و خاصیت اسیدی ایجاد می کند.	۱																				

۱	<p>خواص شیمیایی کدامیک از عنصر های زیر به عنصر Mg نزدیک تر است؟</p> <p>۱. بریلیم ۲. آلومینیم ۳. سیلیسیم ۴. سدیم</p>	۸
۱	<p>کدام گزینه نماد شیمیایی یک شبه فلز را نشان می‌دهد؟</p> <p>۱. Mg ۲. Si ۳. S ۴. Sn</p>	۹
۱	<p>کدام دو عنصر در یک گروه از جدول تناوبی عناصر قرار دارند؟</p> <p>۱. O و S ۲. Na و Ne ۳. K و Mg ۴. Si و He</p>	۱۰
۱	<p>کدامیک، از ویژگی‌های فلزات نیست؟</p> <p>۱. چگالی متوسط آن‌ها بیشتر از نافلزات است. ۲. رسانای الکتریسیته و گرما هستند. ۳. چهار الکترون یا بیشتر در لایه‌ی آخر خود دارند. ۴. اغلب دمای ذوب بالایی دارند.</p>	۱۱
۱	<p>از کدام گازها به ترتیب برای پر کردن بالن ها و ضد عفونی کردن آب استفاده می‌شود؟</p> <p>۱. Cl₂ و H₂ ۲. CO₂ و O₂ ۳. F₂ و He ۴. O₃ و He</p>	۱۲
۱	<p>کدامیک ترکیبی طبیعی از گوگرد است؟</p> <p>۱. سیلیس ۲. سیمان ۳. کک ۴. گچ</p>	۱۳
۱	<p>کدامیک رنگ چسب نشاسته را به رنگ آبی تیره تغییر می‌دهد؟</p> <p>۱. P ۲. Na ۳. Br₂ ۴. I₂ (ید)</p>	۱۴
۱	<p>با کمک جدول تناوبی امروزی نمی‌توان ۱. خواص شیمیایی عناصر کشف نشده را پیش‌بینی کرد. ۲. عدد اتمی عناصر کشف نشده را مشخص کرد. ۳. عدد جرمی عناصر کشف نشده را مشخص کرد. ۴. خواص شیمیایی عناصر تازه کشف شده را حدس زد.</p>	۱۵

۱	کمبود گوگرد سبب کاهش کدام ماده نمی‌شود؟ ۱. سولفوریک اسید ۲. کات کبود ۳. هیدروژن سولفید ۴. آهک	۱۶
۱	از کدامیک از عناصر زیر ترکیب طبیعی نمی‌توان یافت؟ ۱. Ar ۲. Cr ۳. Al ۴. Br	۱۷
۱	برای رقیق نمودن سولفوریک اسید غلیظ باید ۱. آب را به اسید اضافه نمود. ۲. اسید را به آب اضافه نمود. ۳. قطره قطره در اسید آب ریخت. ۴. بخار آب را وارد اسید نمود.	۱۸
۱	مقداری زاج را حرارت داده و گاز حاصل را وارد آب می‌کنیم. درون آب چه ماده‌ای تشکیل می‌شود؟ ۱. سدیم سولفات ۲. آهن هیدروکسید ۳. سولفوریک اسید ۴. نیتریک اسید	۱۹
۱	کدام فلز در آب سرد با تغییری شیمیایی حل می‌شود؟ ۱. K ۲. Zn ۳. Hg ۴. Mg	۲۰
۲۰		جمع

۲۰	۱۹	۱۸	۱۷	۱۶	۱۵	۱۴	۱۳	۱۲	۱۱	۱۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	سوال
																				گزینه ۱
																				گزینه ۲
																				گزینه ۳
																				گزینه ۴

www.my-dars.ir

۲۰	۱۹	۱۸	۱۷	۱۶	۱۵	۱۴	۱۳	۱۲	۱۱	۱۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	سوال
۱	۳	۲	۱	۴	۳	۴	۴	۴	۳	۱	۲	۱	۲	۴	۲	۲	۳	۴	۱	جواب