

از سری کتاب‌های گروه مؤلفین اندیشمند

علوم تجربی نهم اندیشمند

(پایه نهم – دوره اول متوسطه)

قابل استفاده داوطلبان ورود به مراکز
استعدادهای درخشان و دیگرمدارس نمونه کشور

شامل :

۹۶۳ پرسش چهارگزینه‌ای به همراه پاسخ تشریحی

مؤلفین:

اسدی، کاوه، دانش‌نژاد

ناشر: انتشارات تندیس نقره‌ای اندیشمند

شابک	:	
شماره کتابشناسی ملی	:	
عنوان و نام پدیدآور	:	علوم تجربی نهم اندیشمند (دوره اول متوسطه) قابل استفاده داوطلبان ورود به مراکز استعدادهای درخشان.../
مشخصات نشر	:	نویسندگان:
مشخصات ظاهری	:	
فروست	:	
موضوع	:	
موضوع	:	
رده بندی دیویی	:	
رده بندی کنگره	:	
سرشناسه	:	
شناسه افزوده	:	
وضعیت فهرست نویسی	:	

نام کتاب	:	علوم نهم اندیشمند (پایه نهم-دوره اول متوسطه)
مؤلفین	:	بهناز اسدی، محمدمهدی کاوه، افشین دانش نژاد
تایپ و صفحه آرایی	:	اندیشمند
شمارگان	:	
سال چاپ	:	۱۳۹۵
نوبت چاپ	:	اول
ناشر	:	تندیس نقره‌ای اندیشمند

قیمت: تومان

مرکز پخش: تهران خیابان دکتر فاطمی، ضلع شرقی سازمان آب، نبش خیابان شهید دائمی،
شماره ۱۷۸، طبقه اول آموزشگاه علمی اندیشمند
کدپستی: ۱۴۱۵۶۶۴۹۹۱ تلفن: ۸۸۹۷۶۰۷۷

حقوق چاپ و نشر، محفوظ و مخصوص ناشر است.

نظارت علمی آموزشگاه اندیشمند

پیش‌گفتار:

مطالعه علوم می‌تواند سرشار از شگفتی و زیبایی باشد به شرطی که نگاه ما، جستجوگر و یادگیرنده باشد. ما در اندیشمند همیشه کوشیده‌ایم که بر اندیشه‌ورزی و کشف پدیده‌ها توسط دانش‌پژوهان عزیزمان تکیه کنیم و باور داریم که مخاطبین کتاب‌های ما، دانش‌آموزانی هستند که متفاوت می‌اندیشند و تلاش می‌کنند تا هرروز، راهی نو در کسب دانش بیابند. کتابی که پیش روی شماست با همین دیدگاه نوشته شده‌است. سعی کرده‌ایم درس‌نامه‌ها مختصر و مفید باشد اما کمک کند که دیدگاه علمی و نگرش اندیشمندان در ذهن خواننده تقویت شود.

پرسش‌هایی که مطرح شده‌است هرچند چهار گزینه‌ای است، اما در بسیاری موارد نیاز به تفکر و عمیق شدن در مسائل علمی دارد. به همین خاطر توصیه می‌کنیم اگر پاسخ پرسشی را نیافتید، به پاسخنامه اکتفا نکنید و با معلمین گرامی و دوستانتان راجع به این مباحث صحبت کنید. شاید برخی سؤالات ساده به نظرتان بیاید، اما هر سؤال ساده‌ای به یک یافته علمی اشاره دارد. پس هیچ سؤالی را دست‌کم نگیرید و سعی کنید مجموعه پرسش‌ها را چندین بار مرور کنید.

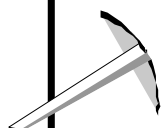
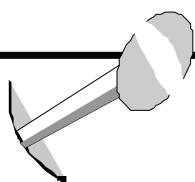
می‌دانید که هر کتاب محدودیت‌هایی در حجم مطالبی که ارائه می‌کند خواهدداشت. بنابراین استفاده از دانش و تجربه معلمین عزیز و مراجعه به منابع معتبر را فراموش نکنید.

در این جا لازم می‌دانیم از جناب آقای فتاحی مدیریت محترم آموزشگاه اندیشمند بابت همفکری‌ها و مشاوره‌های ایشان در ارائه این مجموعه، سرکار خانم محمدی و سایر عزیزانی که در تهیه و تدوین این مجموعه ما را یاری نمودند، کمال تشکر را داشته باشیم.

بسیار خوشحال خواهیم شد که پیشنهادات همکاران گرامی را در جهت بهبود این مجموعه بشنویم و به کار بندیم. آرزومندیم که فرزندان ایران‌زمین راه‌های موفقیت و سربلندی در عرصه‌های علم و اخلاق را بییابند و همواره سالم و پیروز باشند.

با احترام
اسدی، کاوه، دانش‌نژاد

فهرست مطالب



صفحه	عنوان مطلب
۷	فصل اول: مواد و نقش آن‌ها در زندگی
۲۱	فصل دوم: رفتار اتم‌ها با یکدیگر
۳۹	فصل سوم: به دنبال میطی بهتر برای زندگی
۵۵	فصل چهارم: حرکت پیست؟
۷۱	فصل پنجم: نیرو
۸۷	فصل ششم: زمین سافت ورقه‌ای
۹۷	فصل هفتم: آثاری از گذشته زمین
۱۰۷	فصل هشتم: فشار و آثار آن
۱۲۳	فصل نهم: ماشین‌ها
۱۴۱	فصل دهم: نگاهی به فضا
۱۵۱	فصل یازدهم: گوناگونی جانداران
۱۶۹	فصل دوازدهم: دنیای گیاهان
۱۸۹	فصل سیزدهم: جانوران بی‌مهره
۲۱۲	فصل چهاردهم: جانوران مهره‌دار
۲۳۵	فصل پانزدهم: با هم زیستن
۲۴۹	فصل آخر: پاسف‌نامه تشریمی

۲۵۰	پاسخنامه فصل ۱
۲۵۴	پاسخنامه فصل ۲
۲۵۹	پاسخنامه فصل ۳
۲۶۴	پاسخنامه فصل ۴
۲۷۳	پاسخنامه فصل ۵
۲۸۱	پاسخنامه فصل ۶
۲۸۳	پاسخنامه فصل ۷
۲۸۵	پاسخنامه فصل ۸
۲۹۳	پاسخنامه فصل ۹
۳۰۳	پاسخنامه فصل ۱۰
۳۰۶	پاسخنامه فصل ۱۱
۳۱۱	پاسخنامه فصل ۱۲
۳۱۶	پاسخنامه فصل ۱۳
۳۲۱	پاسخنامه فصل ۱۴
۳۲۶	پاسخنامه فصل ۱۵



فصل اول:

مواد و نقش آنها

در زندگی





و ما آهن را برای او (حضرت داود (ع)) نرم کردیم و به او گفتیم که از آهن زره بساز.

قرآن کریم - سوره سبا - آیه ۱۰

و ذوالقرنین به مردم گفت: قطعات بزرگ آهن بیاورید، در اطراف آن آتش بیافروزید و در آن بدمید تا آهن سرخ و گداخته شود. سپس گفت برایم مس مذاب بیاورید تا بر روی آن بریزم. سرانجام چنان سد محکمی ساخت که دشمنان نمی‌توانستند از آن عبور کنند.

قرآن کریم - سوره کهف - آیات ۹۵ و ۹۶

در کنار دایی جان که تازه دکتر دندانپزشک شده بود ایستاده بودم و نگاه می‌کردم که چگونه دندان مادر بزرگم را درست می‌کند. با مته کوچکی که داشت ماده سیاه رنگی را از داخل دندان مادر بزرگ بیرون می‌آورد. پرسیدم: چرا دندان مامان این‌قدر سیاه شده‌است؟ همان‌طور که کار می‌کرد از پشت ماسکی که روی صورتش بود و صدایش را عوض کرده بود جواب داد: این دندان مامان نیست. فلزی است که سال‌ها قبل با آن دندان پر می‌کرده‌اند. امروز دیگر این‌ها کاربردی ندارد. از مواد جدید استفاده می‌کنیم.

سرم را بالا گرفتم و گفتم: من می‌دانم فلز چیست. مامان بزرگ با همان دهان باز لب‌فند زد. دایی جان گفت: فلز را که همه می‌دانند چیست. گفتم: نه! من تعریف علمی‌اش را می‌دانم!

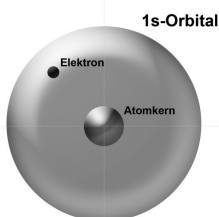
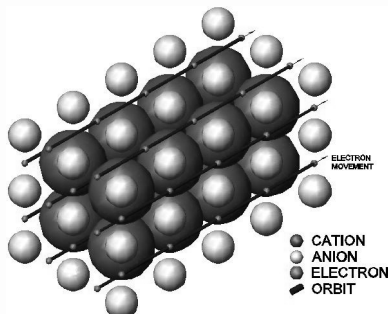
قهرمان داستان ما یاد گرفته است که نگاه دقیق و علمی به اطراف داشته باشد. ما مدرسه می‌رویم و کتاب می‌فخوانیم که دنیای اطرافمان را بهتر بشناسیم و در رویارویی با محیط اطرافمان توانا تر شویم.

از ۱۰۹ عنصر شناخته شده در طبیعت، ۸۷ عنصر در گروه فلزها هستند. فلزها گرما و الکتریسته را به خوبی منتقل می‌کنند. چرا؟ تعریف گرما را به خاطر دارید؟ با الکتریسته چه قدر آشنا هستید؟

زمانی که یک فلز - یا هر ماده دیگر - گرم شود حرکت مولکول‌های سازنده آن فلز - و یا اتم‌هایش! - افزایش می‌یابد. در حقیقت انرژی گرمایی باعث افزایش انرژی جنبشی مولکول‌ها - یا اتم‌ها - و افزایش حرکت آن‌ها می‌شود. الکتریسته هم که حتماً می‌دانید، حرکت ذرات باردار الکترون‌هاست.

امروزه می‌دانیم که فلزها دارای الکترون‌های آزاد هستند، پس می‌توانند جریان الکتریسته را به خوبی عبور دهند. از سویی ساختمان اتمی فلزها شبیه دریایی از یون‌هاست، به همین دلیل در اثر گرما، این دریا راحت‌تر حرکت می‌کند و گرما را منتقل می‌کند. فلزها بسیار محکم هستند و می‌توان آن‌ها را به شکل‌های مختلف درآورد. فلزها به شکل سیم و یا مفتول در می‌آیند. ظرف‌های آشپزخانه فلزی هستند، هم خوب شکل‌های مختلف به خود می‌گیرند و هم حرارت را خوب منتقل می‌کنند. فلزها را می‌توان صیقل داد و براق نمود. در اصطلاح می‌گوییم فلزها، جلای فلزی دارند.

برای این که مطالبی را که خواندید بهتر یاد بگیرید چند مفهوم را با هم مرور می‌کنیم.



اتم: کوچک‌ترین ذره سازنده یک عنصر است. مانند اتم هیدروژن، اتم اکسیژن و اتم آهن. اتم دارای هسته‌ای است که معمولاً از پروتون و نوترون تشکیل شده‌است و الکترون‌ها در اطراف هسته با سرعتی باور نکردنی حرکت می‌کنند. بار الکتریکی الکترون‌ها منفی و پروتون‌ها بار مثبت دارند. نوترون‌ها هم بدون بار الکتریکی هستند. کلمه‌ی نوتر (Neutral) در زبان انگلیسی به معنای خنثی است.





یون: بیشتر اوقات تعداد الکترون‌های منفی و پروتون‌های مثبت در اتم‌ها برابر است. چه نتیجه‌ای می‌گیریم؟ اگر در اتمی تعداد الکترون‌ها از پروتون‌ها بیشتر باشد، آن اتم بار منفی دارد. اگر پروتون‌ها بیشتر از الکترون‌ها باشند، آن اتم بار مثبت دارد. مثالی به یادتان می‌آید؟ حتماً نمادهایی شبیه این‌ها را دیده‌اید:



علامت مثبت بالای این نمادها یعنی با اتمی مثبت سر و کار داریم و علامت منفی هم که دیگر برایتان معلوم است. هر کدام از نمادهای بالا نشان دهنده یک یون است:

K^{+} : اتم پتاسیم که الکترون از دست داده است.

Na^{+} : اتم سدیم که الکترون از دست داده است.

H^{+} : اتم هیدروژن که الکترون از دست داده است.

(با توجه به این که هیدروژن از یک الکترون و یک پروتون تشکیل یافته است، در این حالت ما فقط با یک پروتون روبرو می‌شویم!!)

Cl^{-} : اتم کلر که الکترون گرفته است.

F^{-} : اتم فلوئور که الکترون گرفته است.

حالا که صحبت از نمادهای عناصر شیمیایی شد با هم جدول تناوبی را نگاه می‌کنیم. این جدول همه عناصری را که تا حال کشف شده‌اند، نشان می‌دهد.

جدول تناوبی عنصرها

۹

1 H hydrogen (1.007, 1.009)																	2 He helium 4.003	
3 Li lithium (6.938, 6.997)	4 Be beryllium 9.012											5 B boron (10.80, 10.83)	6 C carbon (12.00, 12.02)	7 N nitrogen (14.00, 14.01)	8 O oxygen (15.99, 16.00)	9 F fluorine 19.00	10 Ne neon 20.18	
11 Na sodium 22.99	12 Mg magnesium (24.30, 24.31)											13 Al aluminium 26.98	14 Si silicon (28.08, 28.09)	15 P phosphorus 30.97	16 S sulfur (32.05, 32.08)	17 Cl chlorine (35.44, 35.46)	18 Ar argon 39.95	
19 K potassium 39.10	20 Ca calcium 40.08	21 Sc scandium 44.96	22 Ti titanium 47.87	23 V vanadium 50.94	24 Cr chromium 52.00	25 Mn manganese 54.94	26 Fe iron 55.85	27 Co cobalt 58.93	28 Ni nickel 58.69	29 Cu copper 63.55	30 Zn zinc 65.38(2)	31 Ga gallium 69.72	32 Ge germanium 72.63	33 As arsenic 74.92	34 Se selenium 78.95(3)	35 Br bromine (79.90, 79.91)	36 Kr krypton 83.80	
37 Rb rubidium 85.47	38 Sr strontium 87.62	39 Y yttrium 88.91	40 Zr zirconium 91.22	41 Nb niobium 92.91	42 Mo molybdenum 95.96(2)	43 Tc technetium 92.91	44 Ru ruthenium 101.1	45 Rh rhodium 102.9	46 Pd palladium 106.4	47 Ag silver 107.9	48 Cd cadmium 112.4	49 In indium 114.8	50 Sn tin 118.7	51 Sb antimony 121.8	52 Te tellurium 127.6	53 I iodine 126.9	54 Xe xenon 131.3	
55 Cs caesium 132.9	56 Ba barium 137.3	57-71 lanthanoids		72 Hf hafnium 178.5	73 Ta tantalum 180.9	74 W tungsten 183.8	75 Re rhenium 186.2	76 Os osmium 190.2	77 Ir iridium 192.2	78 Pt platinum 195.1	79 Au gold 197.0	80 Hg mercury 200.6	81 Tl thallium (204.3, 204.4)	82 Pb lead 207.2	83 Bi bismuth 209.0	84 Po polonium	85 At astatine	86 Rn radon
87 Fr francium	88 Ra radium	89-103 actinoids		104 Rf rutherfordium	105 Db dubnium	106 Sg seaborgium	107 Bh bohrium	108 Hs hassium	109 Mt meitnerium	110 Ds darmstadtium	111 Rg roentgenium	112 Cn copernicium	114 Fl flerovium		116 Lv livermorium			
57 La lanthanum 138.9	58 Ce cerium 140.1	59 Pr praseodymium 140.9	60 Nd neodymium 144.2	61 Pm promethium	62 Sm samarium 150.4	63 Eu europium 152.0	64 Gd gadolinium 157.3	65 Tb terbium 158.9	66 Dy dysprosium 162.5	67 Ho holmium 164.9	68 Er erbium 167.3	69 Tm thulium 168.9	70 Yb ytterbium 173.1	71 Lu lutetium 175.0				
89 Ac actinium	90 Th thorium 232.0	91 Pa protactinium 231.0	92 U uranium 238.0	93 Np neptunium	94 Pu plutonium	95 Am americium	96 Cm curium	97 Bk berkelium	98 Cf californium	99 Es einsteinium	100 Fm fermium	101 Md mendelevium	102 No nobelium	103 Lr lawrencium				

فلزها
شبه فلزها
نافلزها

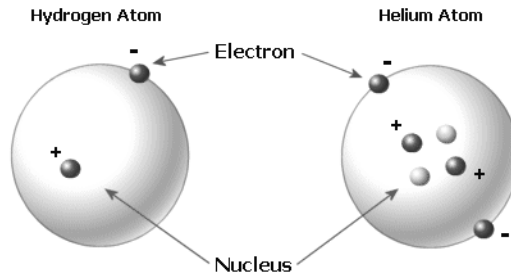
عدد اتمی
نماد شیمیایی
نام
جرم اتمی میانگین



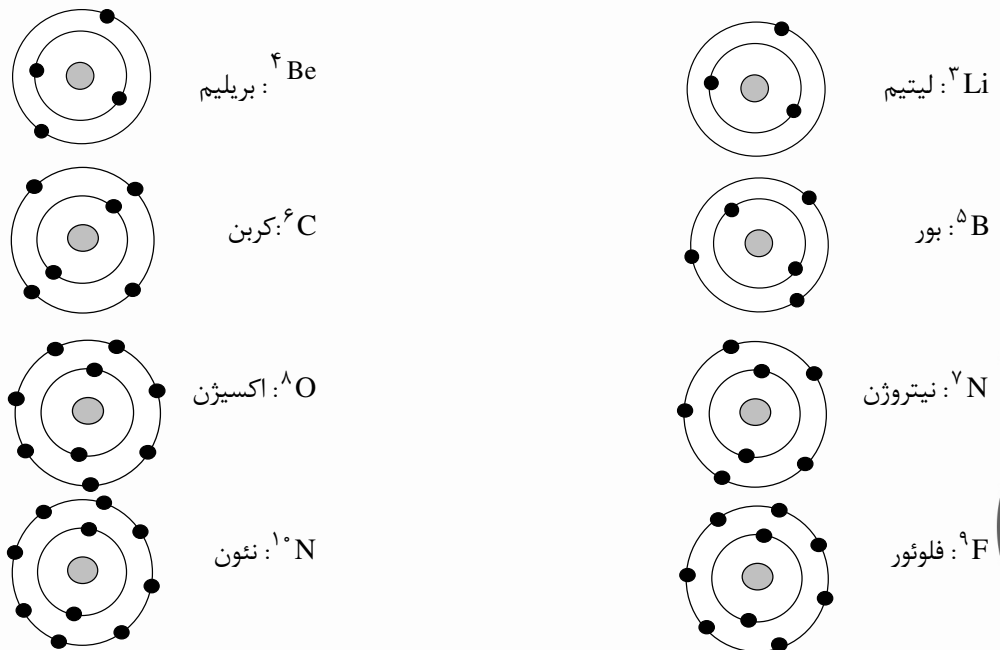


فصل ۱

مدل اتمی بور را می‌شناسید. در این مدل اتم‌ها را به شکل زیر نشان می‌دهند. به عنوان مثال هیدروژن:



این دو عنصر در ردیف اول جدول تناوبی قرار دارند. دقت کنید که در ردیف اول طبق مدل اتمی بور، یک لایه الکترونی در اطراف هسته وجود دارد. پس ردیف اول، یک لایه الکترون وجود دارد. ردیف دوم را هم نگاه کنیم:



۱۰

می‌بینیم که در ردیف دوم همه عناصر دو لایه الکترونی دارند. ردیف دوم، دو لایه الکترون! چه نتیجه‌ای می‌گیریم؟ ردیف‌های سوم و چهارم و پنجم و را پیش‌بینی کنید.

نکته جالب دیگری هم وجود دارد. هر چه از سمت چپ جدول به سمت راست حرکت می‌کنیم، تعداد الکترون‌ها بیشتر می‌شود. بعد از این توضیحات خوب است به فلزات جدول تناوبی توجه کنید. همه عناصر گروه‌های یک تا دوازده فلز هستند. گروه‌ها همان ستون‌های جدول تناوبی‌اند. گروه ۱۷ و ۱۸ (یا ۷ و ۸ اصلی) همگی نافلز هستند. در سایر گروه‌ها هم تعدادی فلز به چشم می‌خورد. همه این عناصر که فلز هستند به راحتی الکترون از دست می‌دهند و تبدیل به یون مثبت می‌شوند. فلزهای گروه‌های اصلی در لایه الکترونی آخر خود یک تا دو الکترون دارند و این لایه الکترونی است که خیلی از خواص شیمیایی و فیزیکی عناصر را تعیین می‌کند.





group 1																		18																	
period 1																		2																	
1.00794 1 H Hydrogen																		4.002602 2 He Helium																	
6.941 3 9.012182 4 Li Be Lithium Beryllium																		10.811 5 12.0107 6 14.0067 7 15.9994 8 18.998403 9 20.1797 10 B C N O F Ne Boron Carbon Nitrogen Oxygen Fluorine Neon																	
22.98976 11 24.3050 12 Na Mg Sodium Magnesium																		26.98153 13 28.0855 14 30.973762 15 32.065 16 35.453 17 39.948 18 Al Si P S Cl Ar Aluminum Silicon Phosphorus Sulfur Chlorine Argon																	
39.0983 19 40.078 20 K Ca Potassium Calcium																		44.95591 21 47.887 22 50.9415 23 51.9962 24 54.93804 25 55.845 26 58.93319 27 58.6934 28 63.546 29 65.38 30 69.723 31 72.64 32 74.92160 33 78.96 34 79.904 35 83.798 36 Sc Ti V Cr Mn Fe Co Ni Cu Zn Ga Ge As Se Br Kr Scandium Titanium Vanadium Chromium Manganese Iron Cobalt Nickel Copper Zinc Gallium Germanium Arsenic Selenium Bromine Krypton																	
85.4678 37 87.62 38 Rb Sr Rubidium Strontium																		88.90585 39 91.224 40 92.90638 41 95.96 42 98 43 101.07 44 102.9055 45 106.42 46 107.8682 47 112.411 48 114.818 49 118.710 50 121.760 51 127.60 52 126.9044 53 131.293 54 Y Zr Nb Mo Tc Ru Rh Pd Ag Cd In Sn Sb Te I Xe Yttrium Zirconium Niobium Molybdenum Technetium Ruthenium Rhodium Palladium Silver Cadmium Indium Tin Antimony Tellurium Iodine Xenon																	
132.9054 55 137.327 56 Cs Ba Cesium Barium																		174.9668 71 178.49 72 180.9478 73 183.84 74 186.207 75 190.23 76 192.217 77 195.084 78 196.9665 79 200.59 80 204.3833 81 207.2 82 208.9804 83 210.72 84 210 85 210 86 Lu Hf Ta W Re Os Ir Pt Au Hg Tl Pb Bi Po At Rn Lutetium Hafnium Tantalum Tungsten Rhenium Osmium Iridium Platinum Gold Mercury Thallium Lead Bismuth Polonium Astatine Radon																	
223 87 226 88 Fr Ra Francium Radium																		262 103 262 104 262 105 262 106 262 107 262 108 262 109 262 110 262 111 262 112 262 113 262 114 262 115 262 116 262 117 262 118 Lr Rf Db Sg Bh Hs Mt Ds Rg Cn Uut Fl Uup Lv Uus Uuo Lawrencium Rutherfordium Dubnium Seaborgium Bohrium Hassium Meitnerium Darmstadtium Roentgenium Copernicium Ununtrium Flerovium Ununpentium Livermorium Ununoctium																	
138.9054 57 140.116 58 140.9076 59 144.242 60 (145) 61 150.36 62 151.964 63 157.25 64 158.9253 65 162.500 66 164.9303 67 167.259 68 168.9342 69 173.054 70 La Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb Lanthanum Cerium Praseodymium Neodymium Promethium Samarium Europium Gadolinium Terbium Dysprosium Holmium Erbium Thulium Ytterbium																		173.054 70 173.054 70 Ac Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Actinium Thorium Protactinium Uranium Neptunium Plutonium Americium Curium Berkelium Californium Einsteinium Fermium Mendelevium Nobelium																	
alkali metals																		metalloids																	
alkaline metals																		nonmetals																	
other metals																		halogens																	
transition metals																		noble gases																	
lanthanoids																		unknown elements																	
actinoids																		radioactive elements have + masses in parentheses																	

با مطالعه جدول تناوبی موارد بسیار زیادی در مورد فلزها خواهید داشت.

باید بدانیم که الکترون‌های لایه آخر از هسته دورتر هستند، به همین دلیل راحت‌تر می‌توانند از جاذبه هسته فرار کنند و آزاد شوند. این آزادی در حرکت باعث رسانایی الکتریکی فلزها می‌شود. یادمان هست که جریان برق همان حرکت الکترون‌هاست.

به ندرت فلزها به شکل خالص در طبیعت دیده می‌شوند. ما هم معمولاً از فلزها به صورت ترکیب و آلیاژ استفاده کنیم. آلیاژ همان مخلوط دو فلز است. آلیاژهای زیادی را از سال‌های قبل می‌شناسید؛ فلزها با غیر فلزها هم ممکن است ترکیب شوند و ماده حاصل معمولاً کاربرد مناسب‌تری خواهد داشت.



برنج: مس + روی

مفرغ: مس + قلع

فولاد: آهن + فلزاتی چون منگنز، نیکل، مولیبدن و به نسبت‌های متفاوت

ورشو: مس + نیکل + روی، به خاطر رنگ نقره‌ای‌اش به آن نقره نیکلی هم گفته می‌شود اما نقره ندارد.

ملغمه نقره: آلیاژهای جیوه را ملغمه می‌گویند. ملغمه نقره مخلوط نقره و جیوه است که در پر کردن دندان کاربرد دارد.

برنز: معمولاً ترکیب فلز مس با فلزهای دیگر (به جز روی) برنز نامیده می‌شود. به عنوان مثال نیکل برنز، آلیاژ مس و نیکل و همچنین آلومینیوم برنز، آلیاژ آلومینیوم و مس است. پس قلع را هم می‌توان برنز قلع نامید.

حالا که کمی مفاهیم پایه یادآوری شد و تا حدودی نسبت به فلزها شناخت پیدا کردیم، راحت‌تر می‌توانیم راجع به فلزها صحبت کنیم. چند نافلز می‌توانید نام ببرید؟ آیا چوب یک نافلز است؟ فلز که نیست. پلاستیک چطور؟ لباسی که پوشیده‌ایم از پارچه درست شده است. آیا نافلز است؟ حواسمان هست که راجع به عناصر صحبت می‌کنیم. چوب از سلولز تشکیل شده است. سلولز دیواره سلولی سلول‌های گیاهی است و از تعداد زیادی گلوکز ساخته شده است. فرمول شیمیایی گلوکز $C_6H_{12}O_6$ است. یعنی از ترکیب کربن، اکسیژن و هیدروژن ایجاد شده است. پس چوب مجموعه‌ای از نافلزهاست، اما یک عنصر نافلز نیست. نظرتان راجع به پلاستیک و پارچه چیست؟





خوب است که در جدول تناوبی نافلزها را پیدا کنیم.

یک نافلز در دمای معمولی اتاق می‌تواند جامد، مایع و یا گاز باشد.

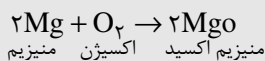
اکسیژنی که تنفس می‌کنیم نافلزی گازی شکل است. نوک مدادتان که تقریباً از کربن درست شده است جامد است. عناصر معمولاً به شکل خالص در طبیعت وجود دارند و سریع با یکدیگر ترکیب می‌شوند. بُرم نافلز مایعی است که بخار آن بسیار سمی است. رنگ سرخ مایل به قهوه‌ای دارد و بسیار واکنش‌پذیر است. برم کمی در آب قابل حل شدن است و از آب دریاها استخراج می‌شود. راجع به کاربرد آن تحقیق کنید. کلر، ید، گوگرد و فسفر، از نافلزهای مشهور هستند.

یادتان هست که فلزها صیقل می‌خورند و شکل‌پذیر (چکش‌خوار) بودند. نافلزها این طور نیستند. شکننده‌اند و گرما و الکتریسته را انتقال نمی‌دهند.

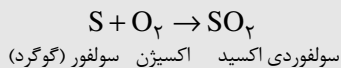
نقطه ذوب و جوش نافلزها بسیار پایین‌تر از فلزات است. از این جمله چه نتیجه‌ای می‌گیریم؟

نافلزها خیلی دوست دارند که با فلزها ترکیب شوند و الکترون آزاد آن‌ها را بگیرند. خودشان هم با هم‌دیگر ترکیب می‌شوند. در فصل آینده چگونگی این موضوع را خواهیم فهمید.

فلزات در طبیعت با اکسیژن ترکیب می‌شوند و اکسیدهایی می‌سازند که قلیایی هستند مانند:



نافلزات در طبیعت با اکسیژن ترکیب می‌شوند و اکسیدهایی را می‌سازند که اسیدی هستند مانند:



در هر گروه (ستون) از جدول تناوبی از بالا به پایین، خاصیت فلزی زیادتر شده و خاصیت غیر فلزی کاهش می‌یابد. چرا این اتفاق می‌افتد؟ پیشنهاد ما این است که مدل اتمی این عناصرها را رسم کنید و ببینید چه تغییری در تعداد الکترون‌های مدار آخر آن‌ها و همین‌طور تعداد مدارهای الکترونی آن‌ها ایجاد می‌شود. اگر این کار برایتان سخت است از معلم گرامی‌تان پرسید و یا به کتاب‌ها و وب سایت‌های شیمی مراجعه کنید.

پیشنهاد دیگر این است که همیشه مفاهیم اولیه را خوب یاد بگیرید. همین الان تعریف‌های عدد اتمی، عدد جرمی، جرم اتمی و واحدهای اندازه‌گیری آن‌ها را دوباره مرور کنید.

آمالگام دندان

آمالگام دندان ماده‌ای غیر هم‌رنگ (نقره‌ای یا سیاه) است، که برای پر کردن دندان از آن استفاده می‌شود و مرکب از ۵۰٪ جیوه، ۳۴٪ نقره، ۹٪ قلع، ۶٪ مس و ۵٪ مواد دیگر است.

این ماده در سال ۱۸۱۲ توسط یک شیمیدان انگلیسی شناخته و در سال ۱۸۳۳ به دنیا معرفی شد و بیش از صد سال است که در سراسر دنیا برای ترمیم دندان استفاده می‌شود.

قدیمی‌ترین نمونه استفاده از آمالگام به عنوان ماده پرکننده دندان دقیقاً شناخته شده نیست ولی گزارش شده‌است که خمیر نقره‌ای در سال ۶۵۹ بعد از میلاد در چین برای این امر به کار می‌رفت. قبل از آمالگام، دندان پزشکان برای پر کردن دندان از موادی چون تراشه‌های سنگ و صمغ و چوب پنبه و ترانتین و سرب و طلا و ... استفاده می‌کردند.

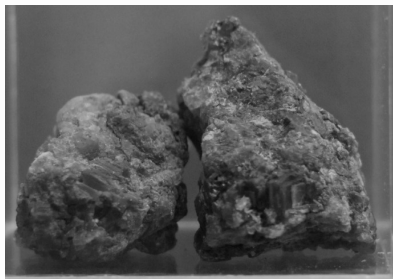




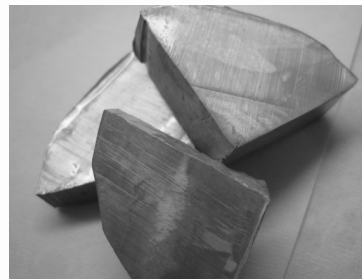
آمالگام در دندانپزشکی‌ها به چند دلیل استفاده می‌شود. ارزان است و نسبتاً استفاده آسانی دارد و در طول جاگذاری در دندان، به راحتی شکل می‌پذیرد. برای مدت کوتاهی نرم می‌ماند لذا می‌تواند حجم‌های نامنظم دندان را پر کند و سپس سفت می‌شود. آمالگام نسبت به مواد ترمیم کننده دیگر مانند کامپوزیت‌ها دارای طول عمر زیادی است. طبق مطالعه‌ای در سال ۱۹۸۹ بیشتر آمالگام‌ها ۱۰ تا ۱۲ سال دوام می‌آورند در حالی که کامپوزیت‌های دندانی نصف این مدت عمر می‌کنند. به هر حال این اختلاف با کار کردن پیوسته روی خصوصیات فیزیکی کامپوزیت‌ها، کاهش یافته‌است.

شورای انجمن دندانپزشکی آمریکا (American Dental Association) در یک سری از کارهای علمی نتیجه گرفته‌است که آمالگام و کامپوزیت برای دندان ضرر نداشته و برای ترمیم آن موثرند. این مطالعه نشان داد که پر کردن دندان با آمالگام هیچ ضرری برای فرد در پی نداشته و پر کردن دندان با موادی غیر از آمالگام دلیلی ندارد.

در دو دهه اخیر مشخص شده که این ماده به طور پیوسته جیوه را در حفره دهانی متصاعد می‌کند. این رهاسازی در فعالیت‌هایی از قبیل مسواک‌زدن، جویدن، نوشیدن مایعات داغ و تنفس افزایش پیدا می‌کند. مطالعات انجام شده نشان می‌دهد مقدار جیوه‌ای که روزانه از آمالگام آزاد می‌شود بسیار کمتر از سطح مجاز تعیین شده توسط سازمان بهداشت جهانی است.



عنصر پتاسیم



عنصر سدیم





پرسش‌های چهارگزینه‌ای

- ۱- چرا در ساختن خانه‌هایمان از آهن استفاده می‌کنیم نه از مس؟
- (۱) آهن به راحتی با اکسیژن ترکیب می‌شود. (۲) مس رسانای الکتریسته است.
(۳) آهن استحکام بالاتری دارد. (۴) مس باید تبدیل به آلیاژ شود تا قابل استفاده باشد.
- ۲- کدام گزینه باعث می‌شود که مس کاربرد گسترده‌ای در زندگی امروز داشته باشد؟
- (۱) قابلیت مفتول شدن، سبک بودن، رسانای دما بودن
(۲) قابلیت مفتول شدن، رسانای برق بودن، مقاومت در برابر دما
(۳) قابلیت مفتول شدن، مقاومت در برابر خوردگی، رسانای برق بودن
(۴) رسانای دما بودن، مقاومت در برابر الکتریسیته، قابلیت مفتول شدن
- ۳- کدام یک به ترتیب بیشترین و کمترین واکنش‌پذیری با اکسیژن را دارند؟
- (۱) طلا، منیزیم (۲) منیزیم، مس (۳) آهن، مس (۴) منیزیم، طلا
- ۴- در کدام یک مس وجود ندارد؟
- (۱) سیم تلفن (۲) کات کیود (۳) مدال برنز ورزشکاران (۴) آلیاژ قلع
- ۵- چرا در وسایل تزئینی از طلا استفاده می‌کنیم نه از آهن؟
- (۱) چون گران‌تر است (۲) چون سبک‌تر است
(۳) چون با اکسیژن ترکیب نمی‌شود (۴) چون کم‌یاب‌تر است
- ۶- در کدام یک نباید از فلز استفاده شود؟
- (۱) بدنه خودرو (۲) آنتن‌های مخابراتی (۳) باتری قلب بیماران قلبی (۴) بدنه فیوز برق
- ۷- به نظر شما چرا از فلزات آلیاژ تهیه می‌کنند؟
- (۱) افزایش مقاومت (۲) تهیه‌ی ارزان‌تر (۳) استفاده در موارد خاص (۴) همه‌ی موارد
- ۸- درصد مواد تشکیل‌دهنده‌ی هوای دم و بازدم در انسان متفاوت است. به نظر شما کدام یک کم‌ترین میزان تغییر را در هوای دم و بازدم دارد؟
- (۱) اکسیژن (۲) بخار آب (۳) نیتروژن (۴) دی‌اکسیدکربن
- ۹- جامدی زرد رنگ است و در ترکیب سنگ‌های مناطق یافت می‌شود.
- (۱) گوگرد- آتش فشانی (۲) کلسیم- کوهستانی (۳) گوگرد- معدنی (۴) کلسیم- حاصل‌خیز
- ۱۰- از این فرمول شیمیایی می‌فهمیم:
- H_2SO_4
- (۱) این ماده یک ترکیب شیمیایی اسیدی است که از آب و گوگرد تشکیل شده‌است.
(۲) این ماده از سه عنصر تشکیل شده است و تعداد اتم‌های این عناصر مشخص شده است.
(۳) این فرمول مربوط به یک اسید قوی و خطرناک به نام اسید سولفوریک است.
(۴) یکی از اجزای تشکیل‌دهنده این ماده آب است چون H و O در آن وجود دارد.





۱۱- کدام مطلب در مورد ازون صحیح است؟

- (الف) یک لایه‌ی محافظ در اطراف بدن جانوران تشکیل می‌دهد.
 (ب) نوعی ماده شیمیایی است که فقط از اکسیژن تشکیل شده است.
 (ج) در لایه‌های بالای جو، با جذب اکسیژن؛ از زمین محافظت می‌کند.
 (د) زمین را در مقابل اشعه‌های فرابنفش محافظت می‌کند.

(۱) الف و ب (۲) ب و ج (۳) ب و د (۴) الف و د

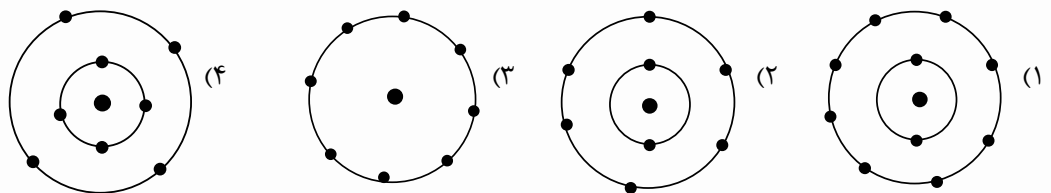
۱۲- می‌دانیم که هراتم در لایه‌ی اول الکترون‌های خویش ۲ الکترون و در لایه‌ی دوم ۸ الکترون می‌تواند داشته باشد تا حالت پایدار پیدا کند. اگر عنصری ۷ الکترون داشته باشد، نیاز به دریافت چند الکترون دارد تا حالت پایدار پیدا کند.

(۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۱ (۴) ۲

۱۳- در سوال قبل، اگر این عنصر A نام داشته باشد، فرمول مولکولی آن در حالت پایدار کدام است؟

(۱) A_2 (۲) A_3 (۳) A_4 (۴) A

۱۴- کدام یک مدل اتمی بور را در مورد اکسیژن نشان می‌دهد؟



۱۵- گیاهان از چه طریق نیتروژن را جذب می‌کنند؟

- (۱) ترکیبات نیتروژنی موجود در خاک
 (۲) از طریق گاز نیتروژن موجود در هوا.
 (۳) بیشتر از ترکیبات نیتروژنی خاک و در بعضی گیاهان نیتروژن موجود در هوا.
 (۴) گیاهان نمی‌توانند از گاز نیتروژن هوا استفاده کنند ولی کمی از نیتروژن خاک استفاده می‌کنند.

۱۶- حذف کدام گزینه باعث توقف چرخه نیتروژن می‌شود؟

(۱) گیاهخواران (۲) گیاهان (۳) کودهای شیمیایی (۴) باران‌های اسیدی

۱۷- چرا نیتروژن به شکل گاز دو اتمی (N_2) در هوا یافت می‌شود؟

- (۱) به دلیل مجاورت با اکسیژن (O_2)
 (۲) چون در غیر این صورت سمی است.
 (۳) چون الکترون‌های لایه‌ی آخر می‌خواهند به ثبات برسند.
 (۴) برای این که فضای کمتری اشغال کند.

۱۸- نیتروژن موجود در هوا چگونه به خاک منتقل می‌شود؟

- (۱) باران‌های اسیدی (۲) تنفس موجودات زنده و تجزیه لاشه آن‌ها
 (۳) حل شدن در آب دریاها و اقیانوس‌ها (۴) رعد و برق

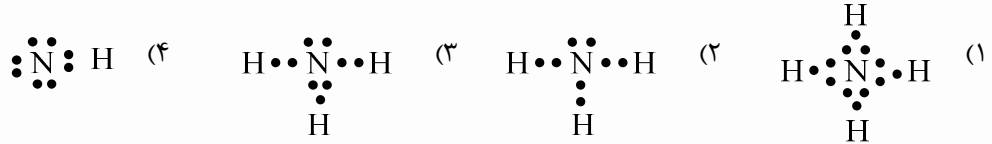




فصل ۱

۱۹- لایه آخر الکترونی کدام دو عنصر شبیه هم است؟ (اعداد تعداد الکترون‌ها را نشان می‌دهد).
 (۱) H - ۲ و He - ۱ (۲) O - ۸ و S - ۱۶ (۳) F - ۹ و N - ۷ (۴) Cl - ۱۷ و B - ۵

۲۰- آمونیاک از ترکیبات شیمیایی بسیار مهم در طبیعت است. کدام شکل آرایش الکترونی این ترکیب را نشان می‌دهد؟



۲۱- کدام عنصر در نگهداری مواد غذایی کاربرد دارد؟

(۱) نیتروژن (۲) فسفر (۳) سیلیسیم (۴) ویتامین ث

۲۲- شیشه و سرامیک هر دوشکننده هستند. به نظر شما کدام ماده مشترک در آن‌ها وجود دارد؟

(۱) سیلیسیم (۲) گوگرد (۳) کربن (۴) اکسیژن

۲۳- عنصر سیلیسیم را با Si_{14} و فسفر را با P_{15} نشان می‌دهند؛ یعنی:

(۱) سیلیسیم زودتر از فسفر کشف شده است. (۲) فسفر پانزدهمین عنصری است که کشف شده است.
 (۳) اندازه‌ی اتم فسفر از سیلیسیم بزرگ‌تر است. (۴) هیچ کدام

۲۴- بخش عمده گاز نیتروژن تولید شده از هوا به عنوان ماده اولیه برای تولید به کار می‌رود.

(۱) کود شیمیایی (۲) پروتئین (۳) مواد منفجره (۴) آمونیاک

۲۵- کدام جزء صنایع وابسته به نیتروژن نیست؟

(۱) سرامیک‌سازی (۲) نگهداری مواد غذایی
 (۳) تولید کود شیمیایی (۴) تولید مواد منفجره

۲۶- کدام ترتیب بر اساس افزایش تعداد الکترون‌ها و از راست به چپ درست است؟

(۱) C, N, P, Si (۲) Si, P, C, N (۳) P, Si, N, C (۴) C, N, Si, P

۲۷- مدار آخر کدام دو ماده از نظر آرایش الکترونی شبیه هم هستند؟

(۱) کربن، نیتروژن (۲) کلر، فلئور (۳) فلئور، کربن (۴) کلر، نیتروژن

۲۸- کلر چگونه در تصفیه آب موثر است؟

(۱) باکتری‌ها را از بین می‌برد. (۲) انگل‌های ریز موجود در آب را غیر فعال می‌کند.
 (۳) مخزن‌های بزرگ آب را ضد عفونی می‌کند. (۴) با مواد زیان آور آب ترکیب می‌شود.

۲۹- به نظر شما در کدام یک از مواد زیر کلر وجود دارد؟

(۱) مواد سفیدکننده لباس‌ها (۲) شیر و لبنیات
 (۳) نمک طعام (۴) گزینه‌های ۱ و ۳





۳۰- آکواریوم خانگی ما پر بود از ماهی‌های قشنگ. دیروز دیدم که سطح آب آکواریوم پایین آمده است. ظرفی را از شیر آشپزخانه آب کردم که آکواریوم را پرکنم اما مادرم اجازه نداد این کار را بکنم. گفت: «می‌خواهی همه‌ی ماهی‌ها را از بین ببری؟» چه مشکلی وجود داشت؟

- (۱) ریختن ناگهانی آب در آکواریوم باعث شوک دادن به ماهی‌ها می‌شود.
- (۲) اضافه کردن آب باعث تغییر ناگهانی دمای آب و از بین رفتن ماهی‌ها می‌شود.
- (۳) کلر موجود در آب تصفیه شده باعث می‌شود که ماهی‌ها بمیرند.
- (۴) آب آشامیدنی چون تصفیه شده است املاح مناسب برای رشد ماهی‌ها را ندارد.

۳۱- کدام طبقه بندی در مواد، جدیدتر و کاربردی‌تر است؟

- (۱) براساس فلز و نافلز
- (۲) براساس تعداد الکترون‌ها
- (۳) بر اساس تعداد الکترون‌های مدار آخر
- (۴) بر اساس الکترون‌هایی که از دست می‌دهند.

در مورد کلر می‌گوییم: «گازی زرد رنگ و متمایل به سبز است، دو و نیم مرتبه از هوا سنگین‌تر، دارای بوی بسیار بد و خفه کننده و بسیار سمی است. این عنصر ماده‌ای سفید کننده، گندزدا (ضد عفونی کننده) و اکسیدکننده (دارای میل ترکیبی زیاد با اکسیژن) می‌باشد. حالا به پرسش‌هایی که در ادامه می‌آید پاسخ دهید.

۳۲- اگر از کلر برای ضد عفونی استخرهای ماهی استفاده کنیم:

- (الف) با اکسیژن ترکیب می‌شود و ماهی‌ها خفه می‌شوند. پس کاربردی در استخر ماهی‌ها ندارد.
 - (ب) باکتری‌های مفید برای رشد ماهی‌ها را از بین می‌برد پس نباید استفاده شود.
 - (ج) محیط را ضد عفونی می‌کند و بعد از آزاد شدن کلر از آب می‌توان ماهی‌ها را به استخر وارد کرد.
 - (د) به دلیل بوی بسیار بدی که دارد ماهی‌ها در یک جا تجمع می‌کنند و خفه می‌شوند.
- (توضیح: خفه شدن = کمبود اکسیژن برای تنفس!!!)
- (هـ) به دلیل خاصیت سفید کنندگی (شبيه شوینده‌ها) فلس و پوست ماهی را آسیب می‌رساند.

- (۱) الف، ب، ج (۲) فقط ج (۳) ج و ه (۴) ب و ج و د

۳۳- اگر کلر سمی است، پس چرا به مخازن آب اضافه می‌شود؟

- (۱) مقدار آن بسیار کم است و مشکلی ایجاد نمی‌کند.
- (۲) قبل از رسیدن به مصرف کننده کلر را جدا می‌کنند.
- (۳) در روش‌های جدید به مخازن آب اضافه نمی‌شود.
- (۴) سریع با اکسیژن ترکیب می‌شود و در این حالت سمی نیست.

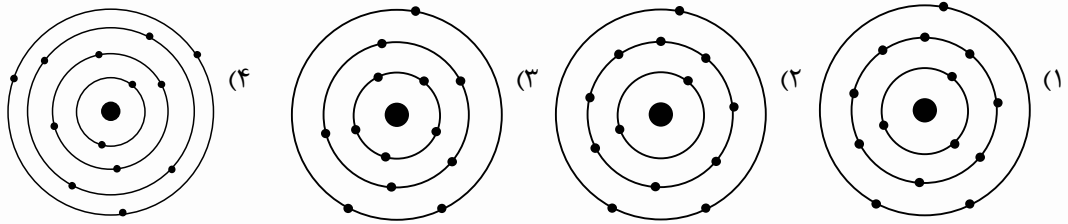
۳۴- می‌دانیم که نمک از ترکیب سدیم (یک فلز) و کلر (یک نافلز) تشکیل شده است. به نظر شما برای نمک در آب چه اتفاقی می‌افتد؟

- (۱) تعدادی از بلورهای نمک در بین مولکول‌های آب قرار می‌گیرند. (مخلوط) و بخشی به شکل یون درمی‌آیند.
- (۲) کلر از سدیم جدا می‌شود و با اکسیژن مولکول آب ترکیب می‌شود و سدیم به شکل اتم باقی می‌ماند.
- (۳) تعدادی از کلرها از سدیم‌ها جدا می‌شوند و با اکسیژن محلول در آب ترکیب می‌شوند و تعدادی بدون تغییر می‌مانند.
- (۴) تعدادی از کلرها از سدیم‌ها جدا می‌شوند و با اکسیژن مولکول آب ترکیب می‌شوند و آب تجزیه می‌شود.





۳۵- اگر بدانیم آلومینیوم ۱۳ الکترون دارد و در مدار آخر هم ۳ الکترون، کدام یک آرایش الکترونی آلومینیوم است؟



۳۶- کدام ها در جدول تناوبی در یک ستون هستند؟

- (الف) ${}^2\text{He}$, ${}^{10}\text{Ne}$, ${}^{18}\text{Ar}$ (ب) ${}^4\text{C}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{20}\text{Ca}$ (ج) ${}^1\text{H}$, ${}^9\text{F}$, ${}^{17}\text{Cl}$ (د) ${}^5\text{B}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{31}\text{Ga}$
- (۱) «الف» و «د» (۲) «ب» و «ج» (۳) «الف» و «ج» (۴) «ج» و «د»

۳۷- کدام یک از پوسیدگی دندان هایمان جلوگیری می کند؟

- (۱) Fe (۲) Cl (۳) F (۴) Li

۳۸- در جدول تناوبی عناصری که تعداد الکترون های مدار آخر آن ها است در یک قرار می گیرند.

- (۱) برابر - ستون (۲) برابر - ردیف
(۳) مضرب ۸ - ردیف (۴) مضرب ۸ - ستون

۳۹- کدام دو عنصر از نظر شدت واکنش با آب و اکسیژن شبیه هم هستند؟

- (۱) Li, Na (۲) Mg, Na (۳) Li, Ne (۴) Mg, Ne

۴۰- در ستون آخر جدول طبقه بندی، گروهی از گازها قرار گرفته اند که اسم جالبی دارند: «گازهای نجیب». یعنی کاری با کسی ندارند. به آن ها گازهای بی اثر هم گفته می شود. عنصرهایی مانند هلیم و نئون از این گروه هستند. می توان گفت:

- (۱) گازهای نجیب در طبیعت نقشی ندارد و انسان نیز از آن ها استفاده نمی کند.
(۲) گازهای نجیب توسط انسان ها و از سایر عناصر ساخته می شوند.
(۳) گازهای نجیب در ترکیبات شیمیایی شرکت می کنند اما تأثیری بر ترکیب ندارند.
(۴) گازهای نجیب به دلیل آرایش کامل لایه های الکترونی، تمایل به ترکیب با سایر عناصر ندارند.

۴۱- آلومینیوم ۱۳ الکترون دارد و منیزیم ۱۲ الکترون. اگر آلومینیوم یک الکترون از دست بدهد:

- (۱) تبدیل به منیزیم خواهد شد که ماده دیگری است.
(۲) امکان ندارد، چون جاذبه هسته اجازه نمی دهد.
(۳) یون آلومینیوم خواهیم داشت که آماده ترکیب است.
(۴) به دلیل جاذبه هسته، الکترون سریع به مدار خود برمی گردد.

۴۲- عنصری در گروه چهارم (اصلی) جدول تناوبی قرار دارد. خصوصیات این عنصر شبیه کدام یک از عناصر زیر است؟

- (۱) B (۲) C (۳) N (۴) P





۴۳- عنصری در لایه آخر الکترونی خود ۵ الکترون دارد و در ردیف‌های بالای جدول تناوبی قرار دارد. براساس دانسته‌هایمان از جدول تناوبی این عنصر:

- (۱) به راحتی با یک فلز ترکیب می‌شود.
 (۲) یک هالوژن است و میل ترکیبی ندارد.
 (۳) خصوصیات نافلز را خواهد داشت.
 (۴) عدد اتمی آن مضربی از ۵ است.

۴۴- در یک ردیف از جدول تناوبی کدام یک هسته سنگین‌تری دارد؟

- (۱) عناصر فلزی (۲) عناصر نافلز (۳) عناصر شبه فلز (۴) عناصر هالوژن

۴۵- آیا این جمله درست است: اتم همه عناصر از الکترون، پروتون و نوترون به تعداد مساوی تشکیل شده‌اند.

- (۱) بله، چون پروتون و نوترون در هسته هستند و الکترون در اطراف هسته وجود دارد.
 (۲) بله، چون بار الکتریکی همه اتم‌ها خنثی است.
 (۳) خیر، چون الکترون نقشی مهمی در هسته اتم ندارد و هسته نقش اصلی در اتم را دارد.
 (۴) خیر، چون در برخی عناصر ممکن است نوترون وجود نداشته باشد و یا تعدادش بیش‌تر از پروتون‌ها باشد.

۴۶- هسته اتم‌ها:

- (۱) دارای بار مثبت و منفی مساوی است.
 (۲) دارای بار منفی به خاطر وجود الکترون‌هاست.
 (۳) دارای بار مثبت به خاطر وجود پروتون است.
 (۴) فاقد بار الکتریکی است چون نوترون دارد.

۴۷- پتاسیم ۱۹ پروتون دارد. می‌توان نتیجه گرفت:

- (۱) بار الکتریکی پتاسیم همواره مثبت است.
 (۲) تعداد الکترون‌های یون پتاسیم k^+ ، ۱۸ عدد است.
 (۳) هسته پتاسیم فاقد نوترون است.
 (۴) پتاسیم در حالت عادی الکترون می‌گیرد.

۴۸- کدام یک آلیاژ فلز و غیر فلز است؟

- (۱) چدن (۲) برنز (۳) مفرغ (۴) نیکروم

۴۹- هلیوم، از گروه گازهای نجیب است چون:

- (۱) یک هالوژن است.
 (۲) لایه الکترونی آخرش کامل است.
 (۳) در ردیف بالای جدول تناوبی قرار دارد.
 (۴) تعداد پروتون‌ها و الکترون‌هایش برابر است.

۵۰- «الکترون‌های لایه آخر اتم در فلزها، به دلیل فاصله‌ای که از هسته اتم دارد، با صرف انرژی کم‌تری می‌توانند اتم را ترک کنند. به این الکترون‌ها، الکترون آزاد می‌گویند.» این توضیحات مربوط به کدام پدیده است؟

- (۱) پیوند عناصر با یکدیگر
 (۲) رسانایی فلزها
 (۳) فعال بودن شبه فلزها
 (۴) خطر برق‌گرفتگی سیم‌های فلزی

۵۱- در بدن ما انسان‌ها، کدام فلز بیشتر یافت می‌شود و در کجا؟

- (۱) آهن، خون (۲) کلسیم، استخوان (۳) فسفر، سلول‌های مختلف (۴) جیوه، آمالگام دندان‌ها

۵۲- بدن ما رسانای الکتریسته است چون:

- (۱) فلزاتی مانند آهن و کلسیم در بدن ما یافت می‌شود. این فلزات باعث رسانایی می‌شوند.
 (۲) در سلول‌های ما، تعداد زیادی یون وجود دارد یعنی همان الکترولیت‌ها!
 (۳) دستگاه عصبی ما، کارکردی شبیه سیم‌های برق دارد و جریان الکتریسته از عصب‌ها عبور می‌کند.
 (۴) در هوا بخار آب وجود دارد و سطح بدن ما معمولاً مرطوب است.





۵۳- تنوع فلزها از نافلزها کم تر است. یعنی فلزها خصوصیات مشابه بیشتری دارند. اما نافلزها خصوصیات متنوع تری دارند. دلیل این موضوع:

- (۱) فراوانی بیشتر نافلزهاست.
- (۲) لایه‌های الکترونی آخر این عناصر است.
- (۳) سخت بودن فلزها و عدم تمایل به ترکیب است.
- (۴) رسانایی بالای فلزها و همینطور فراوانی شبه فلزهاست.

۵۴- عنصرهای A و B و C به ترتیب یک، دو سه الکترون دارند. با اطلاعاتی که به دست آورده‌ایم می‌توان گفت:

- (۱) عنصر A و B حالت گازی دارند و عنصر C یک فلز است.
- (۲) عنصر B و C فلز هستند و عنصر A نافلز.
- (۳) این سه عنصر در سه گروه متوالی جدول تناوبی قرار دارند.
- (۴) این سه عنصر به راحتی با یکدیگر ترکیب می‌شوند.

۵۵- سرب فلزی است که از راه تنفس به راحتی جذب می‌شود، به همین دلیل یکی از آلاینده‌های معروف در شهرهای صنعتی است. به نظر شما اگر نمونه‌هایی از نقاط مختلف شهرستان تهیه کنیم، در کدام منطقه میزان سرب بیشتری پیدا می‌شود؟

- (۱) اطراف کارگاه‌های صنعتی
- (۲) در بوستان‌ها و فضای سبز
- (۳) پشت‌بام ساختمان‌های مرتفع
- (۴) حاشیه بزرگراه‌ها

۵۶- اگر بدانیم که کربن تنها نافلزی است که خاصیت رسانایی الکتریکی دارد، و با توجه به این که نافلزها رسانای الکتریکی نیستند به نظر می‌رسد که:

- (۱) کربن نباید نافلز باشد و یک شبه فلز است.
- (۲) کربن در میانه جدول تناوبی قرار دارد و هم فلز و هم نافلز است.
- (۳) کربن می‌تواند الکترون از دست بدهد و رفتاری شبیه فلزها داشته باشد.
- (۴) روش انتقال الکترونیته در کربن با فلزها متفاوت است.

۵۷- فلزها در بسیاری از ویژگی‌های فیزیکی شبیه هم هستند اما در واکنش‌های شیمیایی شبیه هم نیستند. یعنی همه فلزها رسانای الکتریسیته هستند اما همه آنها خیلی تمایل به واکنش با اکسیژن ندارند. انسان‌ها از این ویژگی‌ها استفاده می‌کنند. حالا با توجه به کاربردی که از فلزات می‌شناسید به نظر شما در کدام گروه به ترتیب از راست به چپ تمایل ترکیب با اکسیژن کم می‌شود؟

- (۱) مس، آهن، سدیم
- (۲) سدیم، آهن، مس
- (۳) آهن، مس، طلا
- (۴) طلا، مس، سدیم

۵۸- در مقایسه عناصر تشکیل دهنده بدن انسان و پوسته زمین، می‌بینیم که ۶۵ درصد بدن انسان و ۴۷ درصد پوسته زمین را اکسیژن تشکیل می‌دهد. از طرفی نیتروژن، هیدروژن و کربن در مجموع ۳۱ درصد بدن انسان را تشکیل می‌دهند اما در پوسته زمین این عناصر در مجموع کم‌تر از ۲ درصد است. می‌توان گفت:

- (۱) آب نقش مهمی در ساختار بدن انسان دارد.
- (۲) قوانین شیمی در بدن انسان با طبیعت متفاوت است.
- (۳) در شیمی بدن انسان، نقش گازهای موجود در جو خیلی مهم است.
- (۴) همه موارد درست است.

