



# مشاوره تحصیلی هیوا

تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

مشاوره تخصصی ثبت نام مدارس ، برنامه ریزی درسی و آمادگی  
برای امتحانات مدارس

برای ورود به صفحه مشاوره مدارس کلیک کنید

برای ورود به صفحه نمونه سوالات امتحانی کلیک کنید

تماس با مشاور تحصیلی مدارس

۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹



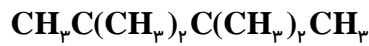
تماس از تلفن ثابت

تاریخ آزمون: 99/10/20	اداره آموزش و پرورش خرم آباد	آزمون درس شیمی (2) پایه یازدهم
مدت آزمون: 90 دقیقه		رشته تجربی و ریاضی
دبیر: حبیبی	نوبت دی ماه	نام و نام خانوادگی:
تعداد سوال: 12	نام آموزشگاه: نمونه امام جعفر صادق (ع)	شماره کلاس:

پیامبر اکرم: یک ساعت اندیشیدن برتر از هفتاد سال عبادت است

بارم	توجه: جدول دوره‌های عنصرها در پایان سوال‌ها درج شده است.	ردیف
1/5	<p>با استفاده از کلمات موجود در داخل پرانتز، عبارات داده شده را کامل کنید.</p> <p>(آ) شبه فلزات سیلیسیم و ژرمانیم رسانایی الکتریکی ((کم/زیاد)) دارند و بر اثر ضربه خرد می شوند.</p> <p>(ب) آلکان‌ها ((قطبی/ناقطبی)) هستند، بنابراین می توان از آن‌ها برای حفاظت از فلزها استفاده کرد.</p> <p>(پ) کربن از طریق ((اشتراک / گرفتن)) الکترون به آرایش هشتایی پایدار می رسد.</p> <p>(ت) اگر ماده ای با دریافت گرما، به سرعت تغییر حالت می دهد، ظرفیت گرمایی ((کمی - زیادی)) دارد.</p> <p>(ث) در جوشکاری کاربردی از سوختن گاز ((اتن / اتین)) دمای لازم برای جوش دادن قطعه‌های فلزی تامین می شود و این گاز به خانواده ((آلکن / آلکین)) تعلق دارد.</p>	1
1/5	<p>به پرسش‌های داده شده با بیان علت پاسخ دهید.</p> <p>الف) چرا ساخت برگه‌ها و رشته سیم‌های بسیار نازک از فلز طلا به راحتی امکان پذیر است؟</p> <p>ب) چرا شستن پوست یا تماس آن با آلکان‌های مایع در دراز مدت به بافت‌های پوست آسیب می رساند؟</p> <p>پ) چرا در صنعت برای استخراج آهن، به جای سدیم از عنصر کربن استفاده می شود؟</p>	2
1/5	<p>اگر از تجزیه گرمایی 171 گرم آلومینیوم سولفات <math>Al_2(SO_4)_3</math> طبق واکنش زیر 11/2 لیتر گاز <math>SO_3</math> در STP تولید شده باشد بازده درصدی واکنش را محاسبه کنید؟</p> $Al_2(SO_4)_3 = 342g.mol^{-1}$ $Al_2(SO_4)_3(s) \rightarrow Al_2O_3(s) + 3SO_3(g)$	3
1/5	<p>آرایش الکترونی <math>A^{3+}</math> به <math>3d^3</math> ختم می شود. با توجه به آن به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) عدد اتمی عنصر A را بنویسید.</p> <p>ب) تعداد الکترون ظرفیت عنصر A را بنویسید.</p> <p>ب) آرایش الکترونی عنصر A را نشان دهید.</p> <p>ج) موقعیت عنصر A را در جدول تعیین کنید. دوره: ..... گروه: .....</p>	4
6	جمع بارم صفحه	((ادامه سوالات در صفحه دوم))





A

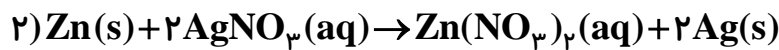
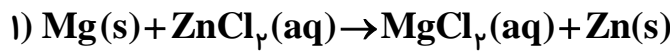
B

/75  
2

الف) ساختار نقطه - خط را برای ترکیب B رسم نموده و ترکیب A را نام گذاری کنید.  
 ب) فرمول ساختاری ترکیب A با ساختار خط - نقطه داده شده را بنویسید.  
 پ) فرمول ساختاری 3- اتیل - 3 و 4 - دی متیل هگزان را رسم کنید.

با توجه به واکنشهای زیر :

الف) واکنش پذیری سه عنصر منیزیم و روی و نقره را باهم مقایسه کنید. (با ذکر دلیل)



ب) پیش بینی کنید آیا واکنش روبرو انجام پذیر است یا نه؟ چرا؟



/75  
1

12 مقدار 200 گرم روغن زیتون 25 درجه سلسیوس با گرفتن 19700 ژول گرما به دمای 75 درجه می رسد . ظرفیت گرمایی ویژه زیتون را محاسبه کنید.

5/5 جمع بارم صفحه

20 بارم کل

((با آرزوی موفقیت و سلامتی))

Hydrogen																Helium																					
1 H 1.00794																2 He 4.002602																					
Lithium		Beryllium														Boron		Carbon		Nitrogen		Oxygen		Fluorine		Neon											
3 Li 6.941		4 Be 9.012182														5 B 10.811		6 C 12.0107		7 N 14.00643		8 O 15.999		9 F 18.998403		10 Ne 20.1797											
11 Na 22.98976928		12 Mg 24.304														13 Al 26.9815385		14 Si 28.0855		15 P 30.973761998		16 S 32.06		17 Cl 35.453		18 Ar 39.948											
19 K 39.0983		20 Ca 40.078		21 Sc 44.955912		22 Ti 47.867		23 V 50.9415		24 Cr 51.9961		25 Mn 54.938044		26 Fe 55.845		27 Co 58.933195		28 Ni 58.6934		29 Cu 63.546		30 Zn 65.38		31 Ga 69.723		32 Ge 72.64		33 As 74.9216		34 Se 78.96		35 Br 79.904		36 Kr 83.80			
37 Rb 85.4678		38 Sr 87.62		39 Y 88.905848		40 Zr 91.224		41 Nb 92.90638		42 Mo 95.94		43 Tc 98.90625		44 Ru 101.07		45 Rh 102.9055		46 Pd 106.42		47 Ag 107.8682		48 Cd 112.411		49 In 114.818		50 Sn 118.710		51 Sb 121.757		52 Te 127.60		53 I 126.905		54 Xe 131.29			
55 Cs 132.90545196		56 Ba 137.327		57-70 * Lanthanide series		71 Lu 174.967		72 Hf 178.49		73 Ta 180.9479		74 W 183.84		75 Re 186.207		76 Os 190.23		77 Ir 192.222		78 Pt 195.084		79 Au 196.966569		80 Hg 200.59		81 Tl 204.38		82 Pb 207.2		83 Bi 208.980381		84 Po 209		85 At 210		86 Rn 222	
87 Fr 223		88 Ra 226		89-102 ** Actinide series		103 Lr 260		104 Rf 261		105 Db 262		106 Sg 263		107 Bh 264		108 Hs 265		109 Mt 266		110 Uun 267		111 Uuu 268		112 Uub 269		114 Uuq 270											

\* Lanthanide series

57 La 138.90547	58 Ce 140.12	59 Pr 140.90766	60 Nd 144.24	61 Pm 144.9126	62 Sm 150.36	63 Eu 151.964	64 Gd 157.25	65 Tb 158.92535	66 Dy 162.50	67 Ho 164.93032	68 Er 167.259	69 Tm 168.93032	70 Yb 173.04
-----------------------	--------------------	-----------------------	--------------------	----------------------	--------------------	---------------------	--------------------	-----------------------	--------------------	-----------------------	---------------------	-----------------------	--------------------

\*\* Actinide series

89 Ac 227	90 Th 232.0377	91 Pa 231.03688	92 U 238.02891	93 Np 237.04817	94 Pu 244.06422	95 Am 243.06138	96 Cm 247.07035	97 Bk 247.07035	98 Cf 251.07958	99 Es 252.0833	100 Fm 257.1037	101 Md 258.1037	102 No 259.1037
-----------------	----------------------	-----------------------	----------------------	-----------------------	-----------------------	-----------------------	-----------------------	-----------------------	-----------------------	----------------------	-----------------------	-----------------------	-----------------------