

ایران توشه

- رانلود نمونه سوالات امتحانی

- رانلود گام به گام

- رانلود آزمون گام به گام و حل و سنجش

- رانلود فیلم و مقاله انگلیزی

- رانلود و مشاوره



IranTooshe.ir



@irantooshe



IranTooshe



بسمه تعالی

نام و نام خانوادگی:		نام درس: شیمی	رشته: ریاضی - تجربی	پایه: یازدهم	کد کتاب: ۱۱۱۳۱۰
تاریخ امتحان: ۹۸/۱۰/۹		تعداد صفحه: ۳ صفحه	مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه	ساعت شروع: ۱۰:۰۰	
امضاء دبیر: خانم افضل زاده		نمره به عدد:	مهر و امضاء آموزشگاه:		
		نمره به حروف:			
ردیف	سؤالات				بارم

۱	صحیح یا غلط بودن عبارات زیر را مشخص کنید. آ) واکنش پذیری Br بیشتر از واکنش پذیری Cl می باشد. ب) ظرفیت گرمایی با جرم ماده رابطه عکس دارد.	۰/۵												
۲	جدول زیر را کامل کنید. <table><tr><td>شماره دوره</td><td>شماره گروه</td><td>آرایش الکترونی فشرده</td><td>نماد شیمیایی</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td>Cr^{3+}</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td>As^{3-}</td></tr></table>	شماره دوره	شماره گروه	آرایش الکترونی فشرده	نماد شیمیایی				Cr^{3+}				As^{3-}	۱/۵
شماره دوره	شماره گروه	آرایش الکترونی فشرده	نماد شیمیایی											
			Cr^{3+}											
			As^{3-}											
۳	آ) هریک از هیدروکربن های زیر را نامگذاری کنید. a) $CH_3CHCH=CHCHCH_3$ $CH_3CH_3 \quad CH_3CH_3$ b) c) $(CH_3)_2CHCH_2CH(CH_3)_2$ ب) کدام ترکیب زودتر به جوش می آید؟ چرا؟ پ) کدام ترکیب سریع تر وارد واکنش می شود؟ چرا؟	۲/۵												

پایه و رشته تحصیلی :	ادامه سوالات صفحه : (۲)	نام درس :
شمارک	سوالات	ردیف

۲/۷۵	پاسخ دهید: آ) هگزان (C_6H_{14}) و ۱-هگزن (C_6H_{12}) دو مایع بی رنگ هستند. روش تشخیص این دو مایع چیست توضیح دهید. ب) کاربرد های اتانول، اتن، اتین را بنویسید. پ) اگر دست هایمان به هیدروکربنی با فرمول $C_{17}H_{36}$ آغشته شود آب حلال مناسب تری است یا بنزین؟ چرا؟ ت) جاهای خالی را در واکنش زیر پر کنید. $\dots\dots\dots + HOH \longrightarrow CH_3CH_2OH$	۴
۲/۷۵	با توجه به واکنش های زیر به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید. ۱) $TiCl_4 + Ti \longrightarrow Mg + MgCl_2$ ۲) $Fe_2O_3 + Fe \longrightarrow Ti + TiO_2$ آ) هریک از آنها را موازنه کنید. ب) ترتیب واکنش پذیری عنصر های Mg و Fe، Ti را مشخص کنید. پ) پیش بینی کنید آیا واکنش زیر در شرایط مناسب انجام میشود؟ چرا؟ $Mg + Fe_2O_3 \longrightarrow$	۵
۲/۷۵	پاسخ دهید: آ) فرمول مولکولی هریک از هیدروکربن های (بنزن، سیکلو هگزان، نفتالن) را بنویسید. ب) ساختار پیوند خط هریک از آنها را رسم کنید. پ) مشخص کنید کدامیک از این هیدروکربن ها آروماتیک میباشد.	۶

نام درس :	ادامه سوالات صفحه : (۳)	پایه و رشته تحصیلی :
ردیف	سوالات	شمارک

۷	نمودار زیر تغییرات انرژی یک تکه یخ را در هنگام ذوب شدن در یک ظرف آب ۲۵ درجه نشان میدهد. آ) در مربع های روی شکل علامت های (<، > یا =) قرار دهید. ب) تغییر انرژی سامانه مثبت است یا منفی؟ چرا؟	۱،۲۵								
۸	برای تهیه مس خام از سنگ معدن آن واکنش زیر انجام میشود: $\text{Cu}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Cu} + \text{SO}_2$ آ) با مصرف ۴۰kg مس(II)سولفید با خلوص ۸۵٪ حدود ۱۹kg مس خام تهیه میشود. بازده درصدی واکنش را حساب کنید. (S:۳۲g/mol، Cu:۶۳/۵g/mol) ب) چرا این واکنش روی محیط زیست تاثیر زیانباری دارد؟	۲،۵								
۹	برای افزایش دمای ۱۰ گرم از یک ماده از ۲۰ درجه به ۳۵ درجه سانتیگراد به ۳۶۰ ژول گرما نیاز است. آ) گرمایی ویژه این ماده را تعیین کنید. ب) یکای گرمای ویژه چیست؟ پ) با توجه به جدول این ماده کدام یک از موارد زیر میتواند باشد؟ <table><tr><td>ماده</td><td>آب</td><td>اتیلن گلیکول</td><td>اتانول</td></tr><tr><td>گرمای ویژه</td><td>۴،۱۸</td><td>۲،۴۰</td><td>۲،۴۶</td></tr></table> ت) با توجه به جدول بالا اگر به جرم های مساوی از این مواد مقدار گرمای مساوی داده شود افزایش دمای کدام یک بیشتر خواهد بود؟ چرا؟	ماده	آب	اتیلن گلیکول	اتانول	گرمای ویژه	۴،۱۸	۲،۴۰	۲،۴۶	۲
ماده	آب	اتیلن گلیکول	اتانول							
گرمای ویژه	۴،۱۸	۲،۴۰	۲،۴۶							
۱۰	با توجه به شکل های داد شده پاسخ دهید. آ) میانگین تندی حرکت مولکول های آب دو ظرف را با دلیل مقایسه کنید. ب) انرژی گرمایی آب در کدام ظرف بیشتر است؟ چرا؟	۱،۵								

	نام دبیر: <u>حامد افضل زاده</u>	نام درس: <u>نحوی یازدهم</u>	رشته: <u>تجربی - ریاضی</u>	پایه: <u>یازدهم</u>
	تاریخ امتحان:	مدت امتحان: <u>۱۰۰</u>	ساعت شروع:	تعداد صفحه: <u>۳</u> صفحه
	مهر و امضاء آموزگار:			
ردیف:	سؤالات			شمارک

۱	۱ غلط (غلط (حضور ۲۵، ۲۵)	۱/۵
۲	دوره چهارم کرده: ۲:۵ ${}^{3+}\text{Cr} : [\text{Ar}] 3d^3$ دوره چهارم کرده: ۱۷:۱ ${}^{3-}\text{As} : [\text{Ar}] 3d^1 4s^2 4p^2$ (حضور ۲۵، ۲۵)	۱/۵
۳	۱) ۳، ۳ دی متیل ۴ - اکتین (ب) ۴، ۵ و ۶ تر اکتین نوکلید (ج) ۲، ۳ و ۴ دی متیل پنتان ۲) مقدار کربن کمتر و هم اتمکری کمتر دارد. (۰/۵) ۳) پیوند دوگانه دارد (و سه شده است). (۰/۵)	۲/۵
۴	۱) استفاده از محلول بر (۰/۷۵) ۲) حرکات برز (۲۵، ۲۵) غزه ۳) بنزین - چون ناقصی در ناقصی حل می شود (۰/۷۵) غزه ۴) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ و H_2SO_4 (۰/۵) غزه	۲/۷۵
۵	۱) $\text{TiCl}_4 + 2\text{Mg} \rightarrow \text{Ti} + 2\text{MgCl}_2$ ۲) $2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{Ti} \rightarrow 4\text{Fe} + 3\text{TiO}_2$ ۳) حرکات (۲۵، ۲۵) غزه ۴) $\text{Mg} > \text{Ti} > \text{Fe}$ (۰/۵) غزه ۵) بله: چون واکنش به زیر Mg از Fe بیشتر است (۰/۷۵) غزه	۲/۷۵

ردیف	نام دبیر:	رشته و پایه:	نام درس:	تاریخ:	شماره:
۶					۲،۷۵
۷					۱،۲۵
۸					۲،۵
۹					۲
۱۰					۱،۵
۲۰					۲۰