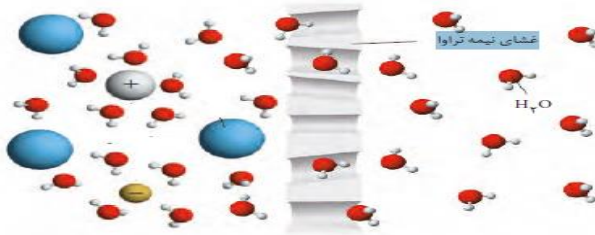


نام و نام خانوادگی:		نام و نام خانوادگی:	
سوال امتحانی درس: شیمی ۱		سوال امتحانی درس: شیمی ۱	
رشته:		رشته:	
تعداد صفحه: ۴		تعداد صفحه: ۴	
صفحه (۱)		صفحه (۱)	
نوبت: دوم		نوبت: دوم	
ساعت شروع امتحان:		ساعت شروع امتحان:	
مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه		مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه	
تاریخ امتحان:		تاریخ امتحان:	
مهر آموزشگاه		مهر آموزشگاه	
وزارت آموزش و پرورش		وزارت آموزش و پرورش	
Enaky.com		Enaky.com	
پایه: دهم		پایه: دهم	
شرح سوال		شرح سوال	
بارم		بارم	
۱/۲۵		۱/۲۵	
۱		۱	
۱/۷۵		۱/۷۵	
۲		۲	
۱		۱	
۱/۵		۱/۵	
۴		۴	

۱۱	معادله واکنش اکسایش گلوکز مطابق زیر است : $C_6H_{12}O_6(aq) + 6O_2(g) \rightarrow 6CO_2(g) + 6H_2O(l) + \text{انرژی}$ به ازای مصرف ۲/۵ مول گلوکز چند لیتر گاز در شرایط STP تولید می شود؟ چند گرم اکسیژن مصرف می شود؟ (C = ۱۲ , O = ۱۶ , H = ۱ g/mol)	۱/۵
۱۲	با ذکر دلیل به پرسش های زیر پاسخ دهید. آ – کدام گاز آسان تر مایع می شود ؟ (N _۲ یا NO) ب- گشتاور دوقطبی مولکول O _۲ در میدان الکتریکی چند است؟ پ- کدام تیغه در اثر اکسایش دچار خوردگی می شود؟ (تیغه آلومینیومی یا تیغه آهنی) ت- مفهوم توسعه پایدار را در یک خط توضیح دهید. ث- در فشار یک atm و در دمای 25°C کدام گاز انحلال پذیری بیشتری در آب دارد؟ (NO یا CO _۲)	۲/۵
۱۳	واکنش هابر را با موازنه بنویسید. دو چالش عمده که هابر با آن ها روبرو بود چه بودند؟ او چگونه آمونیاک را از مخلوط واکنش جدا کرد؟	۱/۵
۱۴	۲۰۰ گرم محلول سدیم هیدروکسید با غلظت ۴۲۰ ppm در واکنش کامل با محلول آهن (III) سولفات چند مول رسوب آهن (III) هیدروکسید تولید می کند؟ NaOH = ۴۰ g/mol $Fe_2(SO_4)_3(aq) + 6NaOH(aq) \longrightarrow 2Fe(OH)_3(aq) + 3Na_2SO_4(aq)$	۱
۱۵	با توجه به شکل داده شده به پرسش های زیر پاسخ دهید. آ- این شکل چه پدیده ای را نشان می دهد؟ ب- با فرض عبور نکردن یون ها با گذشت زمان غلظت محلول سمت چپ چه تغییری می کند؟ چرا؟ 	۱/۲۵
۲۰	جمع نمره	

نمره ورقه :	با عدد	نمره تجدید نظر :	با عدد
	با حروف		با حروف
نام دبیر و امضاء		نام دبیر و امضاء	
تاریخ :		تاریخ :	