

سؤالات امتحان نهایی درس : شیمی (۳) و آزمایشگاه	رشته ی : ریاضی فیزیک - علوم تجربی	ساعت شروع : ۸:۳۰ صبح	مدت امتحان : ۱۱۰ دقیقه
سال سوم آموزش متوسطه		تاریخ امتحان : ۱۳۹۱ / ۱۰ / ۲۴	
دانش آموزان و داوطلبان آزادسراسر کشور دی ماه سال ۱۳۹۱		مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir	

ردیف	سؤالات	نمره
------	--------	------

توجه : استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است. تا دو رقم پس از اعشار محاسبه کنید.

۱	هر یک از جمله ها و واکنش های زیر را کامل کنید. (آ) در دما و فشار ثابت، یک مول از گازهای مختلف حجم های ①..... و ②..... دارند. (ب) هگزان، اتانول و استون سه نمونه ی مهم از ③..... آلی هستند. (پ) $2\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) \rightarrow 2\text{AgI}(\text{s}) + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2(\text{aq})$ ④..... (ت) $\text{K}_2\text{CO}_3(\text{s}) \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{O}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$ ⑤.....	۱/۵
۲	پس از حذف گزینه های نادرست، عبارت درست را در برگه ی پاسخ نامه بنویسید. (آ) گاز درون یک لامپ ، سامانه ای باز بسته است. (ب) آنتالپی استاندارد تشکیل الماس بزرگ تر از گرافیت است. (پ) آب پوشی یون ها، فرایندی گرماگیر است.	۰/۷۵
۳	پس از مشخص کردن عبارت های درست یا نادرست، شکل صحیح عبارت (های) نادرست را بنویسید. (آ) بخش آب گریز مولکول های صابون، زنجیر هیدروکربنی آن هاست. (ب) ذره های سازنده ی یک کلویید را می توان با صافی جدا کرد. (پ) محلول ، پلی بین کلویید و سوسپانسیون است.	۱/۲۵
۴	شکل زیر، یک واکنش شیمیایی بین A_2 و B_2 (دو عنصر فرضی) را نشان می دهد. (آ) معادله ی موازنه شده ی این واکنش را بنویسید. (ب) واکنش دهنده ی محدود کننده را بدون نوشتن دلیل مشخص کنید.	۱/۵

سؤالات امتحان نهایی درس : شیمی (۳) و آزمایشگاه		رشته‌ی : ریاضی فیزیک – علوم تجربی		ساعت شروع: ۸:۳۰ صبح		مدت امتحان : ۱۱۰ دقیقه	
سال سوم آموزش متوسطه				تاریخ امتحان : ۱۳۹۱ / ۱۰ / ۲۴			
دانش آموزان و داوطلبان آزادسراسر کشور دی ماه سال ۱۳۹۱				مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir			

ردیف	سؤالات	نمره
------	--------	------

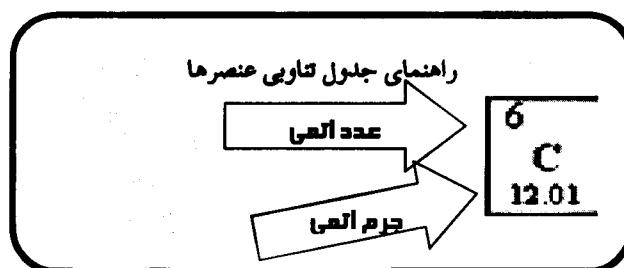
۵	جدول زیر را در برگه ی پاسخ نامه ، کامل کنید.	۱/۵												
<table border="1"> <thead> <tr> <th>علامت ΔH</th><th>نوع آنتالپی</th><th>معادله ی واکنش یا فرایند</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td><td></td><td>ا) $N_2(g) \rightarrow 2N(g)$</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td>ب) $CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td>پ) $I_2(s) \rightarrow I_2(g)$</td></tr> </tbody> </table>		علامت ΔH	نوع آنتالپی	معادله ی واکنش یا فرایند			ا) $N_2(g) \rightarrow 2N(g)$			ب) $CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$			پ) $I_2(s) \rightarrow I_2(g)$	
علامت ΔH	نوع آنتالپی	معادله ی واکنش یا فرایند												
		ا) $N_2(g) \rightarrow 2N(g)$												
		ب) $CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$												
		پ) $I_2(s) \rightarrow I_2(g)$												
۶	درصد حجمی استیک اسید در محلولی شامل ۶۲/۰۰ mL آب و ۱۸/۰۰ mL استیک اسید، را به دست آورید.	۰/۷۵												
۷	با به کار بردن قانون هس، ΔH واکنش داخل کادر را به دست آورید. $2NH_3(g) + 2N_2O(g) \rightarrow 4N_2(g) + 3H_2O(l) ; \Delta H = ? \text{ kJ}$ a) $4NH_3(g) + 3O_2(g) \rightarrow 2N_2(g) + 6H_2O(l) \quad \Delta H_1 = -1530 \text{ kJ}$ b) $N_2O(g) + H_2(g) \rightarrow N_2(g) + H_2O(l) \quad \Delta H_2 = -367 \text{ kJ}$ c) $3H_2(g) + \frac{3}{2}O_2(g) \rightarrow 3H_2O(l) \quad \Delta H_3 = -858 \text{ kJ}$	۲												
۸	در صورتی که بازده واکنش زیر، برابر ۷۰ درصد باشد، برای تهیه ی ۳۵۰ گرم آمونیاک (NH_3) به چند گرم گاز هیدروژن (H_2) نیاز است؟ ($NH_3 = 17 \text{ g.mol}^{-1}$) $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$	۱/۵												
۹	دو لیوان آب داغ در دمای $80^\circ C$ ، یکی به حجم ۳۵۰ mL (لیوان یک) و دیگری به حجم ۱۵۰ mL (لیوان ۲) وجود دارد. در شرایط یکسان : (ا) میانگین سرعت حرکت مولکول های آب در دو لیوان را با نوشتن دلیل مقایسه کنید. (ب) ظرفیت گرمایی دو لیوان را با نوشتن دلیل مقایسه کنید. (پ) اگر آب دو لیوان را به لیوان بزرگ تری منتقل کنیم، کدام یک از خاصیت های زیر بی تغییر خواهد ماند؟ چرا؟ (جرم؛ چگالی)	۱/۵												
۱۰	دو محلول آبی سیرشده ی زیر در دمای $25^\circ C$ و فشار یک اتمسفر موجود است. هر یک از تغییرات زیر چه اثری بر میزان انحلال پذیری آن ها دارد؟ (با نوشتن دلیل) (ا) آرگون ($Ar(g)$) - (افزایش فشار) (ب) پتاسیم نیترات ($KNO_3(s)$) - (کاهش دما)	۱												
۱۱	فرمول تجربی ترکیبی را به دست آورید که ۱۷/۵٪ سدیم، ۳۹/۷٪ کروم، ۴۲/۸٪ اکسیژن دارد. ($Cr = 52, O = 16, Na = 23 \text{ g.mol}^{-1}$)	۱/۵												

باسمه تعالی

سؤالات امتحان نهایی درس : شیمی (۳) و آزمایشگاه	رشته‌ی : ریاضی فیزیک - علوم تجربی	ساعت شروع: ۸:۳۰ صبح	مدت امتحان : ۱۱۰ دقیقه
سال سوم آموزش متوسطه		تاریخ امتحان : ۱۳۹۱ / ۱۰ / ۲۴	
دانش آموزان و داوطلبان آزادسراسر کشور دی ماه سال ۱۳۹۱		مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir	

ردیف	سؤالات	نمره
۱۲	با توجه به واکنش های داده شده، به پرسش ها پاسخ دهید. a) $N_2O(g) + H_2(g) \rightarrow N_2(g) + H_2O(l)$ $\Delta H = - 367 \text{ kJ}$ b) $2NH_3(g) + 3Cl_2(g) \rightarrow N_2(g) + 6HCl(g)$ $\Delta H = - 461 \text{ kJ}$ c) $N_2O_4(g) \rightarrow 2NO_2(g)$ $\Delta H = 58 \text{ kJ}$ آ) کدام واکنش در هر دمایی خود به خود انجام می شود؟ چرا؟ ب) کدام واکنش با کاهش بی نظمی ، همراه است؟ چرا؟	۱/۲۵
۱۳	۲۰۰ mL محلول هیدرویدیک اسید ($HI(aq)$) 0.4 mol بر لیتر با چند گرم فلز کلسیم خالص ، به طور کامل واکنش می دهد؟ ($Ca = 40 \text{ g.mol}^{-1}$) $Ca(s) + 2HI(aq) \rightarrow CaI_2(aq) + H_2(g)$	۱/۲۵
۱۴	به پرسش های زیر پاسخ دهید. آ) در شرایط یکسان کدام محلول در دمای بالاتری می جوشد؟ چرا؟ (محلول ۱ مولال پتاسیم نیترات ($KNO_3(aq)$) یا محلول ۱ مولال کلسیم کلرید ($CaCl_2(aq)$)) ب) معادله ی تفکیک یونی $NaNO_3(s)$ را در آب بنویسید. پ) چرا گرمای آزاد شده از واکنش II بیش تر از واکنش I است؟ I) $2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(g)$ II) $2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(l)$	۱/۵
۱۵	با توجه به مخلوط های زیر که در دمای اتاق قرار دارند، به پرسش ها پاسخ دهید. I) مخلوط آب و یخ و کمی نمک خوراکی II) مخلوط آب و نفت آ) هر یک شامل چند فازند؟ ب) در کدام مخلوط، حالت فیزیکی فازها یکسان است ولی مرز بین فازها قابل تشخیص است؟ پ) در دمای ثابت، در کدام مخلوط با گذشت زمان، تعداد فازها کاهش می یابد؟ چرا؟	۱/۲۵
	« موفق باشید »	جمع نمره
		۲۰

سؤالات امتحان نهایی درس : شیمی (۳) و آزمایشگاه		رشته‌ی : ریاضی فیزیک – علوم تجربی		ساعت شروع: ۸:۳۰ صبح		مدت امتحان : ۱۱۰ دقیقه	
سال سوم آموزش متوسطه				تاریخ امتحان : ۱۳۹۱ / ۱۰ / ۲۴			
دانش آموزان و داوطلبان آزادسراسر کشور دی ماه سال ۱۳۹۱				مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir			
ردیف		سؤالات		نمره			



1 H 1.008																	2 He 4.00						
3 Li 6.94	4 Be 9.01																	5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18
11 Na 22.99	12 Mg 24.31																	13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.07	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95
19 K 39.20	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.88	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.39	31 Ga 69.72	32 Ge 72.61	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 83.80						
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc (98)	44 Ru 101.0	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.8	48 Cd 112.4	49 In 114.8	50 Sn 118.7	51 Sb 121.7	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.2						
55 Cs 132.9	56 Ba 137.3	57 La 138.9	58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 151.9	64 Gd 157.0	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.2	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 174.9	72 Hf 178.5						
73 Ta 180.9	74 W 183.8	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.1	79 Au 197.0	80 Hg 200.6	81 Tl 204.4	82 Pb 207.2	83 Bi 209.0	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)										
87 Fr 223.0	88 Ra 226.0	89 Ac 227.0	90 Th 232.0	91 Pa 231.0	92 U 238.0	93 Np 237.0	94 Pu 244.0	95 Am 243.0	96 Cm 247.0	97 Bk 247.0	98 Cf 251.0	99 Es 252.0	100 Fm 257.0	101 Md 258.0	102 No 259.0	103 Lr 262.0	104 Rf 261.0						
105 Db (262)	106 Sg (263)	107 Bh (262)	108 Hs (265)	109 Mt (266)	110 Ds (281)	111 Rg (272)	112 Uub (285)	113 Uut (284)	114 Uuq (289)	115 Uup (288)	116 Uuh (292)												

58 Ce 140.1	59 Pr 141.0	60 Nd 144.2	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 153.0	64 Gd 157.3	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.3	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 175.0
90 Th 232.4	91 Pa 231.4	92 U 238.0	93 Np (237)	94 Pu (240)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (248)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (257)	102 No (259)	103 Lr (262)

راهنمای تصحیح سؤالات امتحان نهایی درس : شیمی (۳) و آزمایشگاه	رشته‌ی : ریاضی فیزیک - علوم تجربی
سال سوم آموزش متوسطه	تاریخ امتحان : ۱۳۹۱ / ۱۰ / ۲۴
دانش آموزان و داوطلبان آزاد سراسر کشور در دی ماه سال ۱۳۹۱	مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
------	---------------	------

۱	۱ و ۲ : ثابت و برابری (۰/۲۵ و ۰/۲۵ نمره) (ب) ۳ : حلال های (۰/۲۵ نمره) (پ) ۴ : MgI_2 (۰/۲۵ نمره) (ت) ۵ و ۶ : K_2O , CO_2 (۰/۲۵ و ۰/۲۵ نمره)	۱/۵												
۲	(آ) گاز درون یک لامپ ، سامانه ی بسته است. (۰/۲۵ نمره) (ب) آنتالپی استاندارد تشکیل الماس بزرگ تر از گرافیت است. (۰/۲۵ نمره) (پ) آب پوشی یون ها، فرایندی گرما ده است. (۰/۲۵ نمره)	۰/۷۵												
۳	(آ) درست (۰/۲۵ نمره) (ب) نادرست (۰/۲۵ نمره) ، شکل صحیح عبارت: ذره های سازنده ی یک کلویید را نمی توان با صافی جدا کرد. (۰/۲۵ نمره) (پ) نادرست (۰/۲۵ نمره) ، شکل صحیح عبارت : کلویید، پلی بین مخلول و سوسپانسیون است. (۰/۲۵ نمره)	۱/۲۵												
۴	(آ) $A_2 + 3B_2 \longrightarrow 2AB_3$ (هر ضریب به غیر از یک : ۰/۲۵ نمره ، فرمول هر ماده : ۰/۲۵ نمره) { در مجموع ۱/۲۵ نمره } (ب) B_2 محدودکننده است (۰/۲۵ نمره)	۱/۵												
۵	<table border="1"> <thead> <tr> <th>علامت ΔH</th><th>نوع آنتالپی</th><th>معادله ی واکنش یا فرایند</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>مثبت (۰/۲۵ نمره)</td><td>پیوند (۰/۲۵ نمره)</td><td>آ) $N_2(g) \longrightarrow 2N(g)$</td></tr> <tr> <td>منفی (۰/۲۵ نمره)</td><td>سوختن (۰/۲۵ نمره)</td><td>ب) $CH_4(g) + 2O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$</td></tr> <tr> <td>مثبت (۰/۲۵ نمره)</td><td>تصعید (۰/۲۵ نمره)</td><td>پ) $I_2(s) \longrightarrow I_2(g)$</td></tr> </tbody> </table>	علامت ΔH	نوع آنتالپی	معادله ی واکنش یا فرایند	مثبت (۰/۲۵ نمره)	پیوند (۰/۲۵ نمره)	آ) $N_2(g) \longrightarrow 2N(g)$	منفی (۰/۲۵ نمره)	سوختن (۰/۲۵ نمره)	ب) $CH_4(g) + 2O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$	مثبت (۰/۲۵ نمره)	تصعید (۰/۲۵ نمره)	پ) $I_2(s) \longrightarrow I_2(g)$	۱/۵
علامت ΔH	نوع آنتالپی	معادله ی واکنش یا فرایند												
مثبت (۰/۲۵ نمره)	پیوند (۰/۲۵ نمره)	آ) $N_2(g) \longrightarrow 2N(g)$												
منفی (۰/۲۵ نمره)	سوختن (۰/۲۵ نمره)	ب) $CH_4(g) + 2O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$												
مثبت (۰/۲۵ نمره)	تصعید (۰/۲۵ نمره)	پ) $I_2(s) \longrightarrow I_2(g)$												
۶	$\text{درصد حجمی} = \frac{\text{حجم حل شونده}}{\text{حجم محلول}} \times 100 = \frac{18 \text{ mL}}{(62+18) \text{ mL}} \times 100 = 22/5 \%$ (محاسبه ی حجم محلول : ۰/۲۵ نمره ، نوشتن رابطه یا جاگذاری عددها ۰/۲۵ نمره ، پاسخ پایانی : ۰/۲۵ نمره)	۰/۷۵												
	((ادامه در صفحه دوم))													

راهنمای تصحیح سؤالات امتحان نهایی درس: شیمی (۳) و آزمایشگاه	رشته‌ی: ریاضی فیزیک - علوم تجربی
سال سوم آموزش متوسطه	تاریخ امتحان: ۱۳۹۱ / ۱۰ / ۲۴
دانش آموزان و داوطلبان آزاد سراسر کشور در دی ماه سال ۱۳۹۱	مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir
ردیف	راهنمای تصحیح
نمره	

۷	اگر ضرایب واکنش اول را نصف کنیم (۰/۲۵ نمره) ΔH_1 واکنش اول نیز نصف می شود (۰/۲۵ نمره)، اگر ضرایب واکنش دوم را سه برابر کنیم (۰/۲۵ نمره)، ΔH_2 واکنش دوم نیز سه برابر می شود (۰/۲۵ نمره) و اگر واکنش سوم را وارونه کنیم (۰/۲۵ نمره) علامت ΔH واکنش سوم نیز مثبت می شود (۰/۲۵ نمره)، اکنون از جمع سه واکنش جدید، به واکنش مجهول می رسیم. (۰/۲۵ نمره) یا: (۱/۷۵ نمره) $\Delta H_7 = \frac{1}{2} \Delta H_1 + 3 \Delta H_2 + (-\Delta H_3)$ (۰/۲۵ نمره) $\Delta H_7 = -1008 kJ$ روش دوم: $2NH_3(g) + \frac{3}{2}O_2(g) \rightarrow N_2(g) + 3H_2O(l) \quad \Delta H = \frac{-1530}{2} kJ$ $3N_2O(g) + 3H_2(g) \rightarrow 3N_2(g) + 3H_2O(l) \quad \Delta H = 3(-367) kJ$ $3H_2O(l) \rightarrow 3H_2(g) + \frac{3}{2}O_2(g) \quad \Delta H = -(-858) kJ$ $2NH_3(g) + 3N_2O(g) \rightarrow 4N_2(g) + 3H_2O(l) \quad \Delta H_7$ $\Delta H_7 = \frac{-1530}{2} + 3(-367) + [-(-858)] = -1008 kJ$ (به نوشتن حالت فیزیکی مواد نمره ای تعلق نمی گیرد.) (۰/۲۵ نمره)	۱/۵
۸	نوشتن رابطه یا جاگذاری اعداد (۰/۲۵ نمره)، به دست آوردن مقدار نظری آمونیاک (۰/۲۵ نمره) ۱/۵ $\text{بازده درصدی} = \frac{\text{مقدار عملی}}{\text{مقدار نظری}} \times 100$ $70 = \frac{250}{\text{مقدار نظری}} \times 100 \Rightarrow \text{مقدار نظری} = 500 g NH_3$ $500 g NH_3 \times \frac{1 \text{ mol } NH_3}{17 g NH_3} \times \frac{3 \text{ mol } H_2}{2 \text{ mol } NH_3} \times \frac{2 g H_2}{1 \text{ mol } H_2} = 88/23 g H_2$ نوشتن هر ضریب تبدیل (۰/۲۵ نمره) و پاسخ پایانی (۰/۲۵ نمره) ((ادامه در صفحه سوم))	

باسمه تعالی

راهنمای تصحیح سؤالات امتحان نهایی درس: شیمی (۳) و آزمایشگاه	رشته‌ی: ریاضی فیزیک - علوم تجربی
سال سوم آموزش متوسطه	تاریخ امتحان: ۱۳۹۱ / ۱۰ / ۲۴
دانش آموزان و داوطلبان آزاد سراسر کشور در دی ماه سال ۱۳۹۱	مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
------	---------------	------

۹	میانگین سرعت حرکت مولکول های آب در دو لیوان برابر است (۲۵/۰ نمره) زیرا دمای آب دو لیوان یکسان است. (۲۵/۰ نمره) ب) ظرفیت گرمایی آب درون لیوان اول بیش تر است (۲۵/۰ نمره) زیرا حجم (یا جرم) بیش تری دارد. (۲۵/۰ نمره) پ) چگالی (۲۵/۰ نمره)، زیرا خاصیتی شدتی است. (۲۵/۰ نمره)	۱/۵
۱۰	انحلال پذیری گاز آرگون افزایش می یابد (۲۵/۰ نمره) زیرا طبق قانون هنری، میزان انحلال پذیری گازها با فشار رابطه ی مستقیم دارد. (۲۵/۰ نمره) ب) انحلال پذیری پتاسیم نیترات کاهش می یابد (۲۵/۰ نمره) زیرا انحلال آن گرماگیر است. (۲۵/۰ نمره)	۱
۱۱	هر ضریب تبدیل (یا تقسیم بر جرم مولی) (۲۵/۰ نمره)، تقسیم بر کوچک ترین عدد (۲۵/۰ نمره) دارد. $۱۷/۵gNa \times \frac{۱molNa}{۲۳gNa} = ۰/۷۶ \xrightarrow{\div ۰/۷۶} ۱$ $۳۹/۷gCr \times \frac{۱molCr}{۵۲gCr} = ۰/۷۶ \xrightarrow{\div ۰/۷۶} ۱$ $۴۲/۸gO \times \frac{۱molO}{۱۶gO} = ۲/۶۷ \xrightarrow{\div ۰/۷۶} ۳/۵$ با دو برابر کردن عددهای حاصل (۲۵/۰ نمره) به فرمول تجربی $Na_2Cr_2O_7$ (۲۵/۰ نمره) می رسیم.	۱/۵
۱۲	ا) واکنش b (۲۵/۰ نمره) زیرا هر دو عامل $\Delta H < ۰$ (۲۵/۰ نمره) و $\Delta S > ۰$ (۲۵/۰ نمره) مساعد هستند. ب) واکنش a (۲۵/۰ نمره) زیرا با انجام واکنش تعداد مول گازی شکل، کاهش یافته است. (۲۵/۰ نمره)	۱/۲۵
۱۳	هر ضریب تبدیل و پاسخ پایانی (۲۵/۰ نمره) $۲۰۰ \cdot mLHI(aq) \times \frac{۱LHI(aq)}{۱۰۰ \cdot mLHI(aq)} \times \frac{۰/۴molHI^-}{۱LHI(aq)} \times \frac{۱molCa}{۲molHI} \times \frac{۴۰gCa}{۱molCa} = ۱/۶gCa$	۱/۲۵
	((ادامه در صفحه چهارم))	

باسمه تعالی

راهنمای تصحیح سؤالات امتحان نهایی درس : شیمی (۳) و آزمایشگاه	رشته‌ی : ریاضی فیزیک – علوم تجربی
سال سوم آموزش متوسطه	تاریخ امتحان : ۱۳۹۱ / ۱۰ / ۲۴
دانش آموزان و داوطلبان آزاد سراسر کشور در دی ماه سال ۱۳۹۱	مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir
ردیف	راهنمای تصحیح
	نمره

۱۴	(ا) محلول کلسیم کلرید (۰/۲۵ نمره)، زیرا تعداد مول ذره های حل شونده ی موجود در آن بیش تر است. (۰/۲۵ نمره) (ب) نوشتن معادله ی روبه رو (۰/۵ نمره) $NaNO_3(s) \longrightarrow Na^+(aq) + NO_3^-(aq)$ (پ) زیرا درواکنش دوم آب به حالت مایع است (۰/۲۵ نمره) و انرژی درونی آب مایع کم تر از بخار آب است. (۰/۲۵ نمره)	۱/۵
۱۵	(ا) I دو فاز (۰/۲۵ نمره) II دو فاز (۰/۲۵ نمره) (ب) مخلوط (II) (۰/۲۵ نمره) (پ) مخلوط (I) (۰/۲۵ نمره) زیرا با گذشت زمان در دمای اتاق، یخ جامد به آب مایع تبدیل شده و مخلوط تک فازی می شود. (۰/۲۵ نمره)	۱/۲۵
	جمع نمره ها	۲۰

همکار محترم ؛ لطفاً در صورت مشاهده پاسخ های صحیح و مشابه کتاب (به جز استفاده از تناسب در حل مسایل عددی و رابطه های کنکوری) نمره منظور فرمایید.

کانال تلگرام
شیمی کنکور
استاد آقاجانی



@Aghajanium

- مؤسس خانه شیمی ایران
- مدرس شیمی مدرسه آنلاین تام لند



www.khaneshimi.ir