Islam W	Islam Was A Super-Power 78				1231-88	EST SYSTEM Islam will be A Super-Power					er .
Name:				Class	s: 10 th	Subje	ct: CI	IEMISTRY	Time:	60 Min	utes
Roll#.		Section	n:	Syllab	us: Cl	ı. 09 v1	Tota	ıl Marks: 40	Obt. N	farks:_	
01 (A)(B)	\bigcirc	02	ABC(03	(A)(E		04	ABC0	05	(A) (B)	
	$\overline{\mathbb{O}}$	07	(A)(B)(C)(C)				09	(A)(B)(C)(C)			\bigcirc
							-				
_ایکے لیادوں کو ا	ان ہے جمر دیجے	رو کوار کریا ^ی	ت جو اب کے مطابق متعلقہ وا	<i>へいと</i> し	وية محك وائزو	ہ ہر سوال کے مامنے		C · B · A اور D دیدستے لا صورت شمل تہ کورہ بڑا اب ٹلا ³			موال فبر1
D	C	;	В	Ą	L		(Questions /	موالات		نبرثكر
[c] ¹	l rad	- 1	[4]2[5]	[N n l	تے:		ى ايكوى لبريم كونسنن ايكب		نّ ذیل ری ایکش	,,
$\frac{[C]^{1}}{[A]^{2}[B]}$	$\frac{[30]}{[2A]}$		$\frac{[A]^2[B]}{[C]^3}$	[2A]	7750711			$2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 30$	5. 20 5.		1
[A] [b]	[-/*]	[[0]	[د]	Į.	~j	For the ab		ven reaction, the tant is:	express	ion for th	ne
کوئی یونش نبیں	mol ²	a3	mol ⁻¹ dm ⁻³	mole	3			ب H می K کے ہنٹس ج	+1, =	ائ کل 2HI	1
No units	moi	am	moi am	more	ım	In chemic		tion $H_1 + I_2 \rightleftharpoons 3$	•	51	1 2
7.	بل	4	lĻ,	20	-				:4	وفاين كارتك	£1 3
Green	Pur	ple	Yellow	Bla	ick	The colou	r of io				٠
1889	18	7 9	1869	18	59	Guldherg	and W	،ایکشن ہیش کیا: aage put forward			
						in:					
آمے کی مت	ا جاتب	بيجي	منينك ايموى لبريم	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	ميڪل ايک		_	(20) if	توری ایکشن بو	Q. > K.	را 5
Forward		ward	at static equilibrium	at che	mical brium	If $Q_c > K$	then	eaction will be:			5
نذيريز	4.1	ایکوی	پروژکش	<u> </u>	ری ک	334	وكبايل وير	بس میں ری ایکٹ کرتی ہیں، و	من می جواشیا آ	_ کیمیکل ری ایک	رَا
Numerator	B 2000	brium	Products	70.000	10000	The substare called	ances	which reacts in a	a chemic	al reaction	n 6
موزلے	1,,	,,,	گذیرک		4:90	are called	<u>:</u>	51	کس نے پیش کر	آذیای ایکشن	41 –
Moseley	~~~	erford	Guldberg	Da	kon	Who put i	forwar	d the law of Mas	Control III		7
1-2			1-2 - 6		255			.مونز کی تعداد برابر ہوتو _ک			
mol ⁻² dm	mol	dm³	mol ⁻² dm		units	When nur unit of K		f moles are same	on both	sides the	en 8
20 Write	short an	SWCFS	to the followin	g questi	ons.	A			الات کے مختر	- t1 - 12	-2
What are					a few	CATIE)NS				
characterist	ics of th	em.		35				ن کی چنر خصومیات بیان <u>.</u>			
The same and the s			nstant expre			كونسنن كى	يوی کبريم	ے امونیا بنے کے لیے ایک			. (ii)
synthesis of	ammor	nia froi	n nitrogen and	hydrog	gen.		40		2	يمپريشن تکھئے	1
What is act		Text	Committee Control (Section 1) Section 12 (Sec	16	pak		g	لكونة_	؟اس كايونت	یمٹوماس کیاہے	í (iii)
Differentiat reaction.	te betwo	een fo	rward reaction	on and	reverse	pak	-9	ی ایکشن میں فرق بیان کی ج	ن اور ربح رس ر	ارور ڈری ایکشر	(iv)
	ilibrium	consta	int and write i	ts unit.		Sity.	**	_ بیجے اور اس کا یونٹ لکھئے	م ^{نث} کی تعریفے	<u> ي</u> وى لبريم كونس	(v)
What is sta	tic equil	ibrium	? Give an exa	mple.		org		ے مثال و بیجے۔	یم کیاہے؟ا یک	نينك ايكوى لبر	(vi)
Why is equ	ilibrium	state a	attainable fron	n either	way?	de la	??	ے کیوں حاصل کیا جاسکتاہے	بمی طریقے۔	يوى لبريم كس	(vii)
How can y		w that	a reaction h	as achie	eved an	,	، کرلیاے	يشن نے ايکوی لبريم حاصل	جلے کا کدری آ	پ کوکیے پرتہ	(viii)
		e of ec	quilibrium con	stant.			100	بيان سيجيـ	منٹ کی ابمیت منٹ کی ابمیت	يوى لبريم كونسا	(ix)
Define the	large an	d smal	l values of K	.•			م يف سيح	K کی چیوٹی عد دی ویلیو کی آ	دى دىليواور ي	K کیڑی ند	(x)
12 Atten	ipt all q	uestio	ns.						ن قرير يجير	ت کے جواہات	2 سوالا
What is the	e import	ance o	f equilibrium	constant	?			ے؟واضح کیجے۔			
Explain the		nship b	etween active	mass at	nd rate o	of		، م تعلق کی د مناحت سیجے۔		27 114	
Write dow	n the ma	acrosco	pic character	istics of	dynami	ic		۔ خوام تحریر سیجے۔	مریکر , کوک	ا کم کی لہ تم	KEI; C
equilibrium	n.	Ple	ease visit	for m	ore o	data at	: ww	w.pakcity.	org		ned with CamScariner

	Islam Was A Super-Power			er	786-TEST SYSTEM Islam will be A Super-Power						Γ			
Nai	me:				Clas	ss: 10	h St	ıbje	ct: Cl	HEMISTRY	Ti	ime:	45 Minu	ites
Rol	1#		Section	on:	Sylla	bus: (Ch. 09	v2	Tota	al Marks: 40	0	bt. N	/larks:	
		یں	عاشروبدا	سوچ برلیں،م						ل، خو گريل	ت سوچي	ب		
01	AB	\bigcirc	02		03	A	$\mathbb{B}\mathbb{C}$	<u></u>	04	ABC	0	05	AB	\bigcirc
06	AB		07		08	A	$\mathbb{B}\mathbb{C}$	<u></u>	09	ABC	0	10	AB	
									J					
زوں کو ا	ب-ایک-1 یاده دا	مجن سے بحر دہیے	L/Ms	ت جواب کے مطابق متعلقہ دا	ماشک الدم	かんぎょ	بایشار کے د	וגיקתייפול		C·BادرDدیسے ہیں دے عمل ترکوں جواب الملاق				موال نبر1
	D	С		В		۸				Questions /	والات	•	*	تبريم
							:	يونش:		نے کے لیے دی ایکشن جر			Cl, vi PCl,	
m	oldm³	mol ⁻¹	dm³	mol ⁻¹ dm ⁻³	mol	dm ⁻³	1			tween PCl, ar			-	"
							the un	its of	K _e ai					
	آبند	رم <u>ا</u> نه		بهت تیز	0.77	بب=		21 12) •			نروع می ریوری	2
	Slow شینگ ایکوی	Mode: ایجی بریم	6	Very fast		igible دائخاک	In the	begi	nning	the rate of rev				
5 /55	میں ایون Static	اعری بر-) Physi	53	پازا یکوی لبریم Pause	184 570	amic			z i i	مع تویه کبلاتا ب:			-	3
	ilibrium	Equilib		Equilibrium		brium	When	a rea	iction	ceases to proc				
	تام	()		[]	{	}	Molar	conc	entrat	ion is denoted		و نلاجر کیا	موار ممنسنزيشن	4
		_		_						را مین شاور کردی				-
	4			2			How state?	many	/ pos	bilities are t	here	at e	quilibrium	5
	دونوں طر	ى كبريم	ایج	یجے		<u>.</u> 7	GA E	3		ت بو تی ہے:	بشن کی سم	ا توری ا	Q < K کرا	
5800281	both ections	At equilib		Backward	For	vard	UQ.	< K, 1	ihen d	irection of the	react	ion is	: :	6
	NH,	н		SO ₂	C(3300	Gasu	hich	ic nrei	ہے: pared by Habe			میر پروسس کی م is:	7
	موز ل	در فورژ	,	م محذیرم	NO.	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Jas w	THE I	is pic				راه. الاه آف ماس اليمشر	
M	oseley	Ruther	ford	Guldberg	Dal		Whor	out fo	rward	the law of Ma	And America	0.000	NTIA.	8
20	Write sl	iort ansv	vers to	the following	questic	ns.					923		معدجه ذيل س	-2
Del	line chem	ical equ	ilibriı	un state.						- = =	الت بيان	بریم کی ما	كيميكل ايكوى لب	(i)
Ho	w is dyna	mic equ	ilibriu	ım established	1?			W		ا ب	ے قائم ہو	ابر <u>یم کے</u>	ڈا ٹاک ایکوی	(ii)
	at is relaction?	tionship	betw	een active ma	iss and	rate o				م کی تعلق ہے؟	کرین	ى ايكشن	ایکٹوماس اور ر	(iii)
Ho	w direction	on of a re	cactio	n can be predi	cted?		22			کیے کی جاعت ہے؟	بيش كو في	مت کی	ری ایکشن کی -	(iv)
Wh	at is mea	nt by rat	e of r	eaction?	16	pak	diĝ.	org		ادے؟	ے کیام	ا کیشن ۔	ريث آف دي	(v)
Def	ine rever	sible and	d irrev	ersible reaction	on.		0.0			ایمشن کی تعری <u>ف سیجے۔</u>				(vi)
Wh	at are nu	merator	and de	enominator?			(E)						نع می ریثر اور ذ	(vii)
Wh	at is mea	nt by ex	tent o	f a reaction?			198						رى ايکشن کی .	(viii)
				nplete reactio	n? Hov	v is i								
pre	sented?			-				star.		اے کیے گاہر کیا جا	•			(ix)
570.024 92.07				istics of a te at once?	reaction	n tha	مِنْ بِي باء	مالت کو	کبریم کی.	بيان سيجيے جو نورا ايكوى	موميات	ن کی خم	ایے ری ایم ^ش ے؟	(x)
12	Attemp	all and	stions				J.				سمحد	ا ۔ تح م	ا - ا ہوالات کے جوا _ل ا	
Wri	te down	he macr	roscop	ic characteris	tics of	forwar	d		:ں:	وسکو پک خصومیات کیا				$\neg \tau \neg \tau$
Des		reversib		ction with th	ie help	of a	n			ب رری ایکشن کی د ضاحت		_		
	nple and						_ <u> </u>	لد یک		ر ایک جزل ری ایمش				
				on and derive r a general rea		iress10		ے احرر	0	ر این کاری در این	90 00 00	25 ft	و ال ۱۰ و ۱۰۰۰ نسٹنٹ ایمپریش	

Scarned with CamScanner

Islam Was A Super-Power 786-TEST SYSTEM Islam will be A Super-Power

Name:		Class: 10th Subj		ct: CHEMISTRY	Time: 45 Minutes	
Roll#	Section:	Syllabus: Ch.	09 v3	Total Marks: 40	Obt. Marks:	

ہر سوال کے چار تکنے جو اہات D بار C و ہے گئیں۔ جو اہل کا ہائے ہم سوال کے مائے دیے گئے ماڑوں میں سے درست جو اب کے مطابق متعلقہ دائرہ کھار کریا بیٹن سے بھر دیجے۔ ایک سے زیان ماڑوں کو سوال نہر 1 موال نہر 1 کے کرنے کا کے کرنے کی صورت میں کہ کو م جو ب ملا تصور ہوگا۔

D	С	В	A	Questions / حالات	نبرند
ان میں ہے کوئی مجمی نبیں None of these	کار کیورر میانی برتی ہے Moderate K _e value	کاریلی بستان کا کاریلی بستان کا کاریلی برتی ہے برتی ہے کا کاری کا	کرہ بلیو بہت مچموئی ہوتی ہے Very small K _e value	ایسے ری ایکشنز جن میں ایکوی لبریم کی حالت میں ری پیکشنٹس اور پروڈ کٹس کی مقداریں کائی بوں تو اِن کی: Reactions which have comparable amounts of reactants and products at equilibrium state have:	1
بےرتک Colourless	シァ Red	بار Purple	ادرخ Orange	ا کارنگ بے: The colour of HI is:	2
المِيث Element	ریزیکرز Radicals	ری پیکشش Reactants	پروڈکش Products	الی اشیاجو کیمیکلری ایکشن کے دوران بخی ہیں، کبلاتی ہیں: In chemical reaction, the substances that combine are called:	3
انگاک Dynamic	ان ری ایکو Non- Reactive	ريور سيبل Reversible	اردیور سیبل Irreversible	ایے ری ایکشنزجودونوں اطراف میں جاری رہے ہیں ، کبلاتے ہیں: Such reactions which continue in both directions are called:	4
1889	1879	1869	1859	گلڈبرگ ادرویک نے لاء آف اس ایکٹن بیش کیا: Guldberg and Waage put forward law of mass action in:	5
کوئی قبیل None of these	راليم, Volume	ابتدائی کنسنئریش Initial Concentration	نجريز Temperature	کی تیت کا انحصار ہوتا ہے: Value of K. depends upon:	6
آگی ست Forward	بیچے کی جاتب backward	مٹینک ایکوی لبریم at static equilibrium	میکل کوی نیریم ut chemical equilibrium	ناکری کی آوری ایکشن بو گا: If Q > K و then reaction will be:	7
לוזטונל downward	اپررز upward	بيدورز backward	forward	ری ایکشن کاریٹ کونشنٹ ہے: K _c is the rate constant of reaction.	8

20 Write short answers to the following questions.

ڈائاکما کوی لبریم کیے قائم ہوتاہے؟ How dynamic equilibrium is established? (i) ا يكوى لبريم كى حالت من رى ايمشن كيون نبين زكتا؟ Why at equilibrium state reaction does not stop? (ii) اگر کسی ری ایکشن جس ری ایکشن کوشنت ، Q کی ویلیو ، K سے زیادہ بوتوری If reaction quotient Q of a reaction is more than K., (iii) what will be the direction of the reaction? ايشن كى ست كيابوكى؟ Give two macroscopic characteristics of dynamic ڈائاکم ایکوی لبریم کی دومیکروسکویک خصومیات لکھتے۔ (iv) equilibrium. دے کے ری ایکش کا ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسریش لکھے: Write down the equilibrium constant expression for (v) the given reaction: $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ What are irreversible reactions? Give their some ارربورسيل رى ايكشنزكيابى ؟ ان كى چند خصوصيات لكعية (vi) characteristics. ڈائاک ایکوی لبریم کی تعریف سیجے۔ Define dynamic equilibrium. (vii) ربور سیبل ری ایشن کمل کیوں نبیں ہوتے؟ Why reversible reactions do not go to completion? (viii) kcity org لاه آف ماس ایکشن بیان سیجے۔ Explain law of mass action. (ix) (x) پروڈ کٹس اور ری ایکٹنٹس میں فرق لکھئے۔ Differentiate between products and reactants.

12 Attempt all questions.

3 موالات كروابات ترير كجير

Describe the characteristics of reversible and irreversible reactions? Give examples.	ری در سیبل اور ارر بور سیبل ری ایکشنز کی خصوصیات کیاجی ؟ ان ری ایکشنز کی مثالیس دیجیے۔	a
Describe equilibrium constant and its units.	ا کموی لبریم کونسٹنٹ اور اس کے یونٹس بیان سیجے۔	b
Differentiate between forward and reverse reaction.	فارور ڈاور ریورس ری ایکٹن می فرق تحریر کیجے۔	С

_2

Islam	Was A Supi	er-Paw	pr	7	RE-TES	T SYSTEM		lelam v	ill be A C	uper-Power	2 (i	
Name:	II do A dopi				s: 10 th		ect: C	HEMISTRY		45 Minut		
Roll#.		Section	on:	-		h. 09 v4		al Marks: 40		Aarks:		
	.س	ماشر و بد ^ل	موچ بدلیں،م					چىل،خۇڭرىل				=====
01 (A)(E		02	ABC(03	A	BCO	04	ABCC		(A) (B) (C)	<u></u>	<u></u>
		07	AB0		-	BOO		ABCC		(A) (B) (C)	200 200	52
												$\stackrel{\smile}{=}$
یکے زیادہ داکروں کو	مین سے بحر دیجے۔ا	F\YY!	د جو اب کے مطابق حفقہ دا	ال عمل سے در مرد	102°C	برموال کے مانے و		/ C·B اور D دید سیجے لیں۔ مودت عمل کہ کورہ جواب الملا تھ			رالبرا	سوال
D	С		В	Λ			(Questions 1	موالات		\\	تبريم
7.	Ų.		l <u>l</u> ;	ياه					:	آئيوڈين كارتك		1
Green	Pur		Yellow	Bla		The color	ır of io	dine is:			╀	-22-17.8
$\frac{K_{\epsilon}}{K_{\epsilon}}$	$\frac{K_{t}}{K_{t}}$	<u>_</u>	$\frac{K_{t}}{K_{t}}$	$\frac{K}{K}$	<u>_</u>	K, is equ	al to:			:جابر K		2
نجيريز	ى برىم	(£1	يروۋىش	بكننش	7.5.		و کبااتی بیدا	پس میں ری ایکٹ کرتی ہیں ،و	ن مِن جو اشيا آ	ایک تیمیکل ری ایمه		2000
Numerator	Equilib		Products	React		The substare called		which reacts in	a chemic	cal reaction		3
							3611	ی ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپر	اکے لیے کون	در <u>ن</u> ذیل ری ایکشن		
$\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$	[30		[A] ² [B] [C]'	[2A]	[B]	•		$2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3$				4
[A] [*] [B]	[2A]	[R]	[C]	[30	:]	the second second second	_	ven reaction, the	e express	sion for the		
موز لے	رفرز	עני	گذبرگ	ذالنن گذیرگ		equinorio	quilibrium constan(is: الاه آف ماس اليمشن نمس نے چيش کيا؟					<u> </u>
Moseley	Ruther	rford	Guldberg	Dalt	on	Who put	4	the law of Mas			-	
K,	K		K,	K		Team		، کونسٹنٹ کوظاہر کیا جاتا ہے ا constant of				6
			c		V	denoted b		te constant of t	Olwaiu	reaction is		
کوئی ہوشش قبیں No units	mol² d	lm ⁻³	mol ⁻¹ dm ⁻³	mold	m Cy	In chemic		H ش ہ K کی ش ط ن ل K کی تش تد Hion H ₂ + I ₂ ←	3. San			7
		•		ن نیں	15	P 74		مولزکی تعداد برابر بوتو _ی K				200
mol ⁻² dm	mold	lm'	mol-2dm	No u		When nu unit of K		f moles are same e:	e on both	sides then		8
20 Write	short ans	wers t	o the following	g questio	ns.		ALL	والمات لكعظ	ات کے مخترج	مندرجه ذيل سواا		_2
Why at equ	ilibrium st	ate rea	ction does not	stop?			ALC:	ن كول نبيس ذكرا؟	<u>ت صری ایم</u>	ا کوی گبریم کی مال		(i)
What are no	umerator a	nd den	ominator?	34	Ar	oso a Hewness I -				ن می ریز اور ذی نو		(ii)
Why revers	ible reacti	ons do	not go to comp	pletion?	A-	6				ديور سيبل رى ايك	_	iii)
What is me				1/2/	nak	pako				ديث آف دي ايك		(iv)
		entre e	and write its u	nit.	pan	City.o	9	ہے اور اس کالع نث تکھئے۔ م			_	(v)
Define cher	-					2		775-1011		کیمیکل ایکوی لبریم پر دو کش ادر ری		(vi) vii)
			cts and reactan		ruu	4000		ں ہے۔ وں مامل کیا جا سکتاہے؟			<u>,</u>	iii)
			ainable from ci	iner way			. سمح	وں ماس کیا جا سلانیے ؟ کی چھوٹی عددی دیلیو کی تعریب				(ix)
SOS SHEETHER AND			alues of K _c . een active ma	iss and	rate of		برجيـ			ایکوال اوروی		(x)
reaction?				=======================================					500			
12 Attem	pt all qu	estion	is.		e racilac					والات کے جوابات سند سے م		3
•			ion and derive or a general re		ressio	یوی کبریم n	کے لیے ا	ر ایک جزل ری ایکشن	تحرير سيجي او فذهيجيـ	آف ماس ایکشن سننشهٔ ایکمپریشن ا	لاه کوز	а
Define rev		action	s. Write its fo	our macr	oscopi	یات تحریر د	پک خصور	ہجے۔ اس کی چار میکروسکو			_	
How exten	t of a reac		an be predicte	ed with t	he hel	p	لسے کی جاتی	ايشن کی مد کی چیش مو کی آ	ل کی مد د ہے ری	<u>ه</u> کابریم کونسٹنٹ	ا کجو	c
of equilibri	um const	ant?				•						

Islam Was A Super-Power		786-TEST S	YSTEM	Islam v	vill be A Super-Power
Name:		Class: 10th	Subje	ct: CHEMISTRY	Time: 45 Minutes
Roll#	Section:	Syllabus: Ch.	09 v5	Total Marks: 40	Obt. Marks:

ہر موال کے چار مکن جواہات C·B·A اور لا ہے جو اہلی کی ہر موال کے مائے دیئے گان وال میں ہدرست جواب کے مطابق متعلقہ مائرہ کی کر کر ایجن ہے ہمر دیجے۔ ایک سے ایان وائروں کو اللہ میں موال کر اللہ کی مورث میں نہ کورہ جو اب کلا تھوں ہوگا۔

D	С	В	A	والات Questions	تبرثتر
[NO ⁵]	[N,O4] [2NO,]	[NO ⁵] ₅	$\frac{\left[N^{5}O^{4}\right]}{\left[NO^{5}\right]_{5}}$	ویے گےری ایکوی لیریم کونٹنٹ کی مساوات ہے: $2NO_2 \rightleftharpoons N_2O_3$ For the given reaction equilibrium constant expression is:	1
کوئی نبیں None of these	ایجوی لبریم کی مالت میں At equilibrium state	ひけ Reverse	اربرة Forward	\mathbf{Q}_{c} pakcity.org برى ايكش بوتاب: $\mathbf{Q}_{c} = \mathbf{K}_{c}$ $\mathbf{Q}_{c} = \mathbf{K}_{c}$ If $\mathbf{Q}_{c} = \mathbf{K}_{c}$ then reaction is:	2
بیک درڈری ایکشن Backward Reaction	قروراری ایکشن Forward Reaction	ادريور سيبلرى ايمشن Irreversible Reaction	ریور میبلری ایکشن Reversible Reaction	ايدارى ايكشن جس مي پروذكث دوبارورى ايمكننش مي تبديل بوجا يمي كباراتا ب: A reaction in which products recombine to form reactants is called:	3
[H] ² [I] ² [HI] ²	$\frac{\left[\mathrm{HI}\right]^{2}}{\left[\mathrm{H}\right]^{2}\left[\mathrm{I}_{2}\right]}$	[H,][I,] [HI] ²	[HI] ² [H ₂][I ₂]	ری ایکشن ایکم ریشن $H_{2(g)} + I_{2(g)} \Rightarrow 2HI_{(g)}$ کونشنٹ ایکم ریشن ایکم	4
1889	1879	1869	1859	گذیرگ اور ویک نے لاء آف ماس ایکشن چیش کیا: Geldberg and Waage put forward law of mass action in:	5
K,	к,	K _c	NO POLI	قارور ڈری ایکشن کے مخصوص ریٹ کونسٹنٹ کو ظاہر کیا جا ہے: The specific rate constant of forward reaction is denoted by:	6

22 Write short answers to the following questions.

2_ مندرجد ولل سوالات كے مخترجوابات كيسے

			(37 (37 - 3)
What is meant by rate of reaction?		ریث آف ری ایشن سے کیامراد ہے؟	(i)
What is relationship between active mass and rate of reaction?	PATION	ایکوماس اور ری ایکن کے ریٹ میں کیا تعلق ہے؟	(ii)
Define equilibrium constant and write its unit.		ا يكوى لبريم كونسنن كى تعريف يجيے ادراس كايون لكھے۔	(iii)
Give two macroscopic characteristics of dynamic equilibrium.	A Alewitons Law Motion	دا تاكمه ايكوى لبريم كى دوميكروسكوپك خصوميات نكھ	(iv)
Define dynamic equilibrium.		ڈائاکما ایموی لبر مم کی تعریف سیجیے۔	(v)
How direction of a reaction can be predicted?	a org	رى ايكشن كى مست كى چيش كو كى كىيے كى جاسكتى ہے؟	(vi)
What is active mass? Write its unit.	ity.	ايكواس كياب؟اس كايون لكفي	(vii)
Give the importance of equilibrium constant.	org	ا يكوى لبريم كونسٹنٹ كى ابميت بيان سيجي۔	(viii)
Define the large and small values of K_c .	4	کی بڑی ندوی ویلیواور _ع کا کی چمونی ندوی ویلیو کی تعریف میم	(ix)
What are numerator and denominator?		نع می ریز اور ڈی نومی نیز کیا ہیں؟	(x)
Why reversible reactions do not go to completion?		دیورسیل دی ایکشن عمل کوں نبیں ہوتے؟	(xi)
Why reversible reactions do not go to completion?		ربور میل ری ایسن عل کیوں میں ہوتے؟	(XI)

12 Attempt all questions.

3 موالات كريوابات تحرير كيجي-

Differentiate between forward and reverse reaction.	فارورڈ اور ربورس ری ایکٹن می فرق تحریر کیجے۔	a	
State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction.	لاء آف ماس ایکن تحریر سیجے اور ایک جزل ری ایکن کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکپریشن افذ سیجے۔		
Write the equilibrium constant expression for the following reactions: (i) $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$	مندرجه ذیل ری ایکشنز کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی ایکپریشن تکھئے: $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ (i)		
(ii) $CO_{(e)} + 3H_{2(e)} \rightleftharpoons CH_{4(e)} + H_2O_{(e)}$	$CO_{(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons CH_{4(g)} + H_2O_{(g)}$ (ii)		

Islam Was A Super-Power		786-TEST S	YSTEM	Islam w	vill be A Super-Power
Name:		Class: 10th	Subje		Time: 30 Minutes
Roll#	Section:	Syllabus: Ch.	09 v6	Total Marks: 18	Obt. Marks:

ہر سوال کے چار تکنے جو ابات C·B·A اور C، کے ایک جو اباک ال کے برائے دیے گئے دائروں ش ہے درست جو اب کے مطابق متعلقہ دائرہ کی اگر کیا بین سے بھر دیجے۔ ایک لیان دائروں کو سوال نہر ا موال نہر 1 چرکے یکاٹ کر پر کرنے کی صورت ش نہ کورہ جو اب فلا تصور ہو گا۔

چ کرنے یاکاٹ کرچ کرنے کی صورت میں کہ لورہ جو اب ملط مصور ہو ما۔							
D	С	В	Λ	الات / Questions	تبرغر		
کوئی یو نش نبیں No units	mol ² dm ⁻³	mol ⁻¹ dm ⁻³	moldm ⁻³	K_2 کی نئی: $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$ کی نئی: $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$ In chemical reaction $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$ units of K_c are:	1		
% Green	した。 Purple	반, Yellow	ال Black	آئيوڏين کارنگ ہے: The colour of iodine is:	2		
کوئی قبیر None of these	ایجوی گبریم کی حالت میں At equilibrium state	נאַנט Reverse	ناربرز Forward	$Q_c = K_c$ آگری $Q_c = K_c$ آگری $Q_c = K_c$ If $Q_c = K_c$ then reaction is:	3		
K,	K,	K _c	Kr	قارورڈری ایکٹن کے مخصوص ریٹ کونسٹنٹ کو ظاہر کیا جاتا ہے: The specific rate constant of forward reaction is denoted by:	4		
آبت Slow	וישוב Moderate	بت تز Very fast	بت کم Negligible	شروع میں دیورس ری ایکشن کاریٹ:و تا ہے: In the beginning the rate of reverse reaction is:	5		
1889	1879	1869	1859	گذیرگ اور ویک نے لاء آف اس ایکشن جیش کیا: Guldberg and Waage put forward law of mass action in:	6		
آ کے کی ست Forward	بیچے کی جاتب hackward	شیئک ایکوی لبریم at static equilibrium	کیمیکل ایکوی لیریم at chemical equilibrium	اگری کا آوری ایکشن بوکا: الا ی کا پری ایکشن بوکا: الا ی کا پری ایکشن بوکا: الا ی کا پری ایکشن بوکا:	7		
たとさ Numerator	ایجوی لبریم Equilibrium	پروز کش Products	اروی کمننش Reactants	ایک کیمیکلری ایکشن می جواهیا آپس می ری ایک کرتی بین ایک بیاتی بین: The substances which reacts in a chemical reaction are called:	8		
بیک درڈری ایکشن Backward Reaction	نارورؤری ایکشن Forward Reaction	اربور میبلری ایکشن Irreversible Reaction	رير سبلري الميون Reversible Reaction	ایباری ایکشن جس میں پروذکٹ دوباروری ایکمٹنٹس میں تبدیل ہوجائی کبلاتا ہے: A reaction in which products recombine to form reactants is called:	9		
تمام	()	I]	(a)	مولر کنسنٹریشن کو ظاہر کیاجاتا ہے: Molar concentration is denoted by:	10		
4	3	2	1 A/E	ایکوی لبریم کی مالت میں کتنی صور تیں ممکن ہیں؟ How many possibilities are there at equilibrium state?	11		
رونوں طرف In both directions	ا کجوی لبر یم At equilibrium	یچے Backward	Lī Forward	$Q_c < K_c$ آگر $Q_c < K_c$ Then direction of the reaction is:	12		
NH,	HI	SO ₂	CO ₂	بير پروسس كى مدوے تيار بونے والى ميس ب: Gas which is prepared by Haber's process is:	13		
موز لے Moseley	ردر فررؤ Rutherford	گذیرگ Guldberg	ۋا ^{لئ} ن Dalton	لا، آف ما کا کیشن کس نے چیش کیا؟ Who put forward the law of Mass Action?	14		
ايلينك Element	ريزيكار Radicals	ری پیکشنش Reactants	پروؤکش Products	الیی اخیاجو کیمیکل ری ایکشن کے دوران بخی بی ، کبارتی بی: In chemical reaction, the substances that combine are called:	15		
زائاک Dynamic	تان ری ایکٹو Non- Reactive	ربور سیبل Reversible	اردیور سیبل Irreversible	ایے ری ایکشنزجودونوں اطراف میں جاری رہتے ہیں، کبلاتے ہیں: Such reactions which continue in both directions are called:	16		
1889	1879	1869	1859	گذیرگ اور دیگ نے لاء آف ماس ایکشن چیش کیا: Guldberg and Waage put forward law of mass action in:	17		
کوئی نبیں None of these	راليم Volume	ابتدائی کنسنزیش Initial Concentration Pase Visit	رج برج Temperature	کی تیت کا الحمار ہوتا ہے: Value of Kedepends upon: ata at: www.pakcity.org	18		

Islam Was A Super-Power		786-TEST SYSTEM Islam will be A Super-Powe				
Name:		Class: 10 th	Subje	ct: CHEMISTRY	Time: 20 Minutes	
Roll#	Section:	Syllabus: Ch.	09 v7	Total Marks: 13	Obt. Marks:	

جر سوال کے چار مکنے جواہات C·B·A اور C دیے گئے تل ہے وال کے سانے دیئے گئے دائروں ش ہے دوست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو اور کے ایک ہے ایک ہے ایک اور دائروں کو سوال نہر ا موال نبر 1 پرکرنے پاکاٹ کر پرکرنے کی صورت میں نہ کورہ جو اب للا تسور ہوگا۔

ا پرکرنے کا صورت علی ند کورہ جو اب للا تصور ہوگا۔							
D	С	В	Λ	Questions / حالات	نبرثل		
CaO اند not dissociated	نارنی بوتا نارنی بوتا CO, escapes continuously	CaCO ₃	ز <u>ا</u> د، گریج of high temperature	چونے کی مجنی میں در بی خواری ایکٹن کے ممل ہونے کی وجہے: $CaCO_{(i)} \longrightarrow CaC_{(i)} + CO_{(i)}$ In the lime kiln, the above given reaction goes to completion because:	1		
جربتدی تیزبوی بر Which speeds up gradually	جوبقد تئ آبت ہوتا ب Which slows down gradually	جس میں ری ہکننش ری ایکٹ کر کے پروڈ کئس بٹاتے ہیں In which reactants react to form products	جوبائی ہے دائیں جانب دائی ہوتا ہے Which proceeds from left to right	رېرس ري ايکشن ده ب: A reverse reaction is one:	2		
بت مبلدہ تم ہوجا تا بے Establishes readily	ری ایکشن کمل ہونے کے بعد قائم ہوتا ہے Establishes after the completion of reaction	ری ایکشن کمل ہونے اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ	بمی تائم نیس ہوتا Never establishes	اردیور سیلری ایکشن می ڈاکا کمسایکوی لبریم: In an irreversible reaction dynamic equilibrium: Pakcity.org	3		
לא	()	[]	(9) (0)	مولر کنسنٹریٹن کو ظاہر کیا جاتا ہے: Molar concentration is denoted by:	4		
4	3	2		ایجی گبریم کی مالت می کتنی مورتی ممکن بین؟ How many possibilities are there at equilibrium state?	5		
$\frac{K_{c}}{K_{c}}$	$\frac{K_r}{K_r}$	$\frac{K_r}{K_l}$	$\frac{K_{r}}{K_{r}}$:جاير بي K _c K _c is equal to:	6		
たべき Numerator	ایکوی ابر یم Equilibrium	پروڈ کش Products	ری کمکننش Reactants	ایک کیمیکل ری ایکشن میں جواهیا آئیس میں ری ایکٹ کرتی ہیں، رہ کباراتی ہیں: The substances which reacts in a chemical reaction are called:	7		
[C]' [A] ² [B]	[3C] [2A][B]	[C], [V],[B]	[2A][B] [3C]	رین زیاری ایکش کے لیے کون کی ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکبریش درست ہے: $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ For the above given reaction, the expression for the equilibrium constant is:	8		
بیک در ڈری ایکشن Backward Reaction	قاردرڈری ایکشن Forward Reaction	اردی _و ر سیبل ری ایکشن Irreversible Reaction	ریور سیبل ری ایکشن Reversible Reaction	ایداری ایکشن جس میں پروڈ کٹ دوباروری ایکشنٹس میں تبدیل بوجائیں کہانا تاہے: A reaction in which products recombine to form reactants is called:	9		
کوئی ہے شش نبیں No units	mol² dm ⁻³	mol ⁻¹ dm ⁻³	moldm ⁻³	K_2 کیمیانی محل $H_1+I_2 \rightleftharpoons 2HI$ میں کا کے ہے تش میں: In chemical reaction $H_1+I_2 \rightleftharpoons 2HI$ units of K_2 are:	10		
% Green	್ಕು Purple	الِـٰہ Yellow	ال Black	آ نیوزین کارنگ ہے: The colour of iodine is:	11		
1889	1879	1869	1859	گذیرگ اور ویک نے لاء آف اس ایکٹن چیش کیا: Guldberg and Waage put forward law of mass action in:	12		
آگی ک Forward	بیجے کی جاتب backward	شینک ایکوی لبریم at static equilibrium	کیمیکل ایکوی لبریم at chemical equilibrium	اکری کری ایکشن برگا: If Q _c > K _c then reaction will be:	13		

Islam W	las A Super-Pov	78	BG-TEST	ST SYSTEM Islam will be A Super-Power						
Name:			Class	: 10 th	Subjec	t: Cl	HEMISTRY	Time:	40 Minu	tes
Roll#	Secti	on:	Syllab	us: Cl	h. 09 v8	Tota	l Marks: 25	Obt. N	Aarks:	
	ناشروبدلين	سوچ پرلیں، مو					چىل، خۇش رەيى	مثبت سو		
01 (A)(B)	© (D) 02	(A) (B) (C) (C)	03	(A)(300	04		05	AB(
	© (D) 07	ABCC	08	(A)(300	09	ABCC	10	AB(
-ایکسے زیادہ ارزوں کو	ه کور کر ایجن سے جر دہیج	ت جو اب کے مطابق متعلقہ وائر	ول عل سے در م	ديئ مح دائز	ر بر موال کے مامنے	ر بوالجاکال مود ہو گا۔	D اور D دید سطح ایر مورت عمل لا کورہ جو اب فلا	پدیکندجوابات ۵ پروکرنے کی ا	برسوال کے ب پرکسنے پاک	موال نمبر ا
D	С	В	A				Questions /	موالات		نبر شر
H ₂ مرن H ₂ only			NH,		N ₂ + 3I Nitrogen a	H, 등≥ and h monia	ydrogen were , what will b	دربوگا؟ 2.86 mc = reacted t	تمچر عمل کیا کیا موجو ol ⁻² dm ⁶ ogether to	1
کوئی نبیں None of these	None of these Volume Initial Concentration Temperatur						ends upon:	ماربوتا ہے:	، کل قیت کاالحو	2
آگی ست Forward	کیمیکل ایکوئ لبریم شینگ ایکوئ لبریم بیجیے کی جاتب آ کے گی۔ at static at chemical			mical	33		eaction will be:	4 9	Q. > K. Si	3
ائد بریز Numerator	ایجوی لبریم Equilibrium	پروؤکش Products	ری پکننش Peactants				پس میں ری ایکٹ کرتی ہیں ، which reacts in			
$\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$	[3C] [2A][B]	[A] ² [B]	[2A]	70	•	2 ove gi	ی ایکوی گبریم کو نشنت ایکی $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3$ ven reaction, the stant is:	$C_{(g)}$		5
12 Write s	hort answers t	o the following	question	ıs.	X				مندرجه ذيل سوا	2
reaction. It	failed to achiou point out t	hed based upon eve products of he basic reason	n comm	ercial	b : 5 ;		ایمشن کی بنیادوں پر تائم ار بتی ہے کیا آپ ایک کیم ریکتے ہیں؟	<i>ارنے میں</i> تاکام		(i)
The state of the s		characteristics	of dy	namic	A PREMIONS		وسكوپك خصوميات لكئے۔	يريم کی دوميکر	ڈا ٹاکمہ ایکوی لب	(ii)
24.0		m constant exp	ression f	for the	بريش لكفته:	ن ایک	ا ایکوی گبریم کونسٹنه ۱		ریے گے ر ⇒2NII ₃	(iii)
1941 - 32		eactions? Give	e their	some		-6	؟ ان کی چند خصومیات لک <u>ے</u>	رایشنزکیایی:	ادر يور سيبل ري	(iv)
characteristi Define dyna	cs. mic equilibrit	ım.					- حِجِ	بریم کی تعری <u>ف</u>	ڈا ٹاکمہ ایکوی ل	(v)
		do not go to co	mpletion	n?			ں نبیں ہوتے؟	يمشن تمل كيو	ر بور سیبل ری ا	(vi)
	ot all question								موالات کے جوالی	\neg
State the law				اور ایک جزل ری ایکشر	انذهجي_	ونسثنث ايمبريثن				
		nmonia by H				ائثروجن	500° پر ہائڈروجن اور :			
follows: $N_{2(g)} + 3H_{2(g)}$	$\rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$	react reversibl			0.602 ma	ldm ⁻³	: ⇔ با + 3H _{2(و)} + 3H ريشزيه بوں: تا کثروجن	2NH ₃₍₈₎ کابریم کنسنهٔ		b
nitrogen 0).602 moldm ⁻¹ ;	hydrogen 0.4	20 mol di	m ⁻³ and		13ma	0.4 اور امونیا 1dm ⁻³	420 mold	ہائڈروجن m ⁻³ یکیوکماہوگی؟	
ammonia 0.1	13moldm ⁻³ . V	Vhat is the valu	e of K	?	1_	<u></u>			יט איני איני	'

Please visit for more data at: www.pakcity.org

Railff. Section: Syllabus: Ch. 09 v9 Total Marks: 25 Obt. Marks:	Islam W	as A Super-Pow	er	786-TEST SYSTEM Islam will be A Super-Power								
### Continued of the continue of the continu	Name:			Class	: 10 th	Subjec	t: Cl	HEMISTI	RY 7	lime:	40 Minu	tes
The fraction are equal reversed of the amounts are equal forward and reverse of the amounts are equal for the appropriate forward reverse of the amounts are equal forward and reverse of the amounts of the appropriate forward reverse of the amounts of the appropriate forward reverse of the amounts of the appropriate forward reverse of the amount of the basic reasons of its failure being a chemist? What is relationship between active mass and rate of the amount of the appropriate form either way? Attempt all questions.	Roll#.	Section	on:	Syllab	us: C	h. 09 v9	Tota	ıl Marks:	25 (Obt. N	/arks:	
D		ماشره بدليس	سوچ پرلیں ، م					نۇ ئىرىي	، موچس،	فمبت		
This work The speed of the received are equal The amounts are equal	01 (A)(B)	© (D) 02		03	(A)(04	AB (0	05	(A)(B)(
D C B A Questions I שור אינול ביינול					(A)(3 C D	09	AB(0	10	AB (
D C B A Questions I שור אינול ביינול							Service Serve					
はいたいたいた mass and substances by square brackets Active mass for substances by square brackets Active mass necentration is denoted by: Active mass by square brackets Active mass and rate of Active mass of substances Active mass freezestible Active mass	و-ایکسے لیاں دائروں کو	زه کدار کریا بین سے بحر دہیے 	ت جواب کے مطابق متعلقہ دان	ول عمل سے درم	ديئ كح دائر	ر المال کے ملت	رجواليکالم موريو کا _	Dاور D دیے گئے ہیں میں لمر کورہ جو اب للا ق	ت B،A، کی صورت	مار مکنه جوا پ کر در کر_	برسوال کے الایک یاکا۔	سوال قبر ا
The speed of the forward and reversed reactions are equal C	D	С	В	Λ			(Questions	لات ا	سواا		تبرثكر
[C]	The reaction can no longer be	The speed of the forward and reverse reactions	پروڈ کش کی مقدار میں برابر ہوتی ہیں The amounts of reactants and products	The rea	action s to	At dynamic			:0:	ا کی حالت	ڈائاکمہ ایکوی لبر ^ی ے	1
אולים ביל אילי אילי אילי אילי אילי אילי אילי		[3C]	[A] ² [B]	A] ² [B] [2A][B] [3C]		For the abo	2 ove (gi	A B _(r) =	\rightleftharpoons 3 C_0	r) xpress	ion for the	2
ארביניש אול אוליבי אול	تمام	()	[]	{	}		entra	ion is deno			موار منسنزیشن	3
Such reactions which continue in both directions are called: Such reaction which continue in both directions are called: Such reaction which continue in both directions are called: Such reaction which continue in both directions are called: Such reaction which continue in both directions are called: Such reaction which continue in both directions are called: Such reaction which continue in both directions are called: Such reaction which continue in both directions are called: Such reaction which continue in both directions are called: Such reaction which continue in the called: Such reaction which continue in the called: Such reaction which continue in the called: Such reaction which co	Active mass means total mass of	بریمت کابر کابا ہے Active mass is represented by square	Active mass is taken in molar	Rate reaction direction to act	of is the tive	Which one		•				
An industry was established based upon a reversible reaction. It failed to achieve products on commercial level. Can you point out the basic reasons of its failure being a chemist? What is relationship between active mass and rate of reaction? Differentiate between forward reaction and reverse reaction. Define equilibrium constant and write its unit. Define equilibrium? Give an example. Why is equilibrium state attainable from either way? State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic (i) Civy Land Land Land Land Land Land Land Land	199 P. J. 1990	Non-			3100							5
reaction. It failed to achieve products on commercial level. Can you point out the basic reasons of its failure being a chemist? What is relationship between active mass and rate of reaction? Differentiate between forward reaction and reverse reaction. Define equilibrium constant and write its unit. What is static equilibrium? Give an example. Why is equilibrium state attainable from either way? State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic (i) (ii) (ii) (ii) (iii) (iii) (iii) (iv) (iv) (iv) (iv) (v) (12 Write sl	hort answers t	o the following	question	s.	pity oro	9	کھتے۔	تقرجوا إت	الات کے	معدجہ ڈیل سو	2
reaction? Differentiate between forward reaction and reverse reaction. Define equilibrium constant and write its unit. What is static equilibrium? Give an example. Why is equilibrium state attainable from either way? State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. State down the macroscopic characteristics of dynamic (I) (iii) (iii) (iv) What is static equilibrium? Give an example. (v) Why is equilibrium state attainable from either way? State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic State the macroscopic characteristics of dynamic	reaction. It fa Can you poin	iled to achieve	products on cor	mmercial	level.		35	301		ں تاکام ربخ	مامل کرنے م	(i)
Differentiate between forward reaction and reverse reaction. Define equilibrium constant and write its unit. Define equilibrium constant and write its unit. What is static equilibrium? Give an example. Why is equilibrium state attainable from either way? State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic (iii) (iv) Attempt all questions. State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic State the macroscopic characteristics of dynamic Differentiate between forward reaction. (iv) (iv) Attempt all questions. State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic		itionship betw	cen active mas	s and r	ate of			تعلق ہے؟	ريث مم كيا	ایشن کے ا	ایکثوباس اور ری	(ii)
What is static equilibrium? Give an example. Why is equilibrium state attainable from either way? 8 Attempt all questions. State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic Write down the macroscopic characteristics of dynamic (v) (vi)		between forwar	rd reaction and re	everse rea	action.			م فرق بيان يجير	ری ایکشن ا	ن اور ر بور کر	قارورڈری ایکشن	(iii)
Why is equilibrium state attainable from either way? اللات کے جوابات تحریر کیے جو ابات تحریر کیے ہے۔ (vi) 8 Attempt all questions. عرابات تحریر کیے اور ایک جزابات تحریر کیے اور ایک جزابات تحریر کیے اور ایک جزل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم 3 State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. الله آف ماں ایکشن تحریر کیے اور ایک جزل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم الله آف میں	Define equili	brium constant	and write its un	it.				اس كايونت لكعة ـ	يف سيحيح اور	منث کی تعر	ایجی کبریم کونسا	(iv)
8 Attempt all questions. عوالات کے جوابات تحریر تجیجے اور ایک جزل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم ایکشن تحریر تجیجے اور ایک جزل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم اور ایک جزل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم اور ایک جزل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم اور ایک جزل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم اور ایک جزل ری ایکشن اور تحصیل اور ایک جزل ری ایکشن کے ایکوی لبریم اور ایک جزل میں اور ایک جزل ری ایکشن کے ایکوی تحریر اور ایک جزل ری ایکشن کے ایکوی تحریر تحری	What is static equilibrium? Give an example.							LEDIN .	====			(v)
State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic Bank State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction. Bank State the law of Mass Action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction.	Why is equilibrium state attainable from either way?							مل کیا جا مکتاہ؟	ہے کیوں ما	بمى لمريق	ا کچی لبریم کمی	(vi)
for equilibrium constant for a general reaction. Write down the macroscopic characteristics of dynamic عن من	8 Attempt all questions.					1						
Write down the macroscopic characteristics of dynamic	50 M	THE AMERICAN AND AND THE PARTY OF THE PARTY					ن کے ل	ب جزل ری ایمش				
		2	pic characterist	ics of dy	ynamic			ام تحرير سجيے۔	00			

L	Islam Was A Super-Power					78	G-TES	SYSTEM		ls	lam w	ill be A S	uper-Pow	er	
Nar					C	Class	: 10 th	Subject	ct: C	HEMIST	RY	Time:	40 Min	ute	S
Rol	1#		Section	on:	Sy	llabı	ıs: Cl	. 09 v10	Tota	al Marks:	25	Obt. N	// Aarks:		
		یں	معاشر وبدل	موچ بدلیں،	-					و ش ر بی	وچيس،خ	عبت			
01	AB	$\mathbb{C}\mathbb{O}$	02		5	03	(A)(04	AB(05	AB	(C)	(D)
06	AB		07	<u>A</u> B©(_	08	<u>A</u> (09	AB(00	10	AB	0	(D)
			J 1												
ائزوں کو	ب-ایک-(یاداد	جن سے بحر دہے	<i>ژه ک</i> دکریا	ت جواب کے مطابق متعلقہ دا	<u>מ</u> ניע	زوں عیں۔	نامح کے دا	ائد ہر سوال کے سامنے ا	ـ پوبلکال مور بوکا) ادر D دید تیج بیل ل نزگوره جواب للا تع	C·B·A مودت م	بار مکنه جوابات ک کر در کر رتے کی	ہر سوال کے ج پر کرنے یکا م	1,	سوال ^ل
	D	C		В		Λ				Questions		موالار			تبريم
نیں	كوئي يوشش	mol² d	lm ⁻³	mol ⁻¹ dm ⁻³	1	moldr	n ⁻³			. K کے ہوشن جر					1
No	o units							In chemica			$2 \rightleftharpoons 2$	HI units	s of K _e ar	e:	37-11-3
	ر بح	يد کما	c.,	تمام ری ایکننش پردؤ کش میں تبدیل بو جائیں کے	1	2.50	ر کی	æ pako	ity.c	org 🛞					
متدار	پروڈ کش کی ہ بہت کم ہو	بشن تمل بائے مجا	ינטו	پروونس میں تبدیل	۱ ر	ر-) " کا ا مرمدگا	ایون ج شبه			• •	. I S (1)	ر - کم سرق	ب _ع K کی ویلیو ؛	اد	
	بنت بمبر amount	React		بوبایں کے All reactants	E	.ن.روع Juilib	rium	When the i	magni	ب. tude K ٍ is v	•		134	•	2
of p	roducts	will g	o to	will be		vill no			J	C					
is no	egligible	comple	etion	converted to products		establ	1511								
		يم ك حالت	ایکوی لبر							200					
	کوئی نبیر	یں		ريوري		بارورؤ	;		(د تا ب:	توری ایکشن بر	$Q_c = K_c$	Si	3
1	one of these	At		Reverse]	Forwa	ard	If Q = K	then r	eaction is:					•
	illese	equilib stat						ages.						_ _	
	,,	v		v		v			:	ٹ کو ظاہر کیا جاتا ہے ۔	ٹ کونسٹنہ میں میں	کے تخصوص ریے ۔ ایست درست	.ورڈری ایکشن کے نہ ۔۔۔ نامید۔۔۔	فار	4
	K,	K,	7	K _e		K _L	200	The specific denoted by		e constant	01 10	orwara 1	reaction	S	
	آبنه	ميانه		بدتيز	W.	JE.		+		: •			روع میں ریورس مصنف	ا څ	5
	Slow	Mode		Very fast		leglig		In the begi	nning		3441		مندرجه ذیل سوا		_2
Wh		irrever		reactions?		e a	few			- نعمومیات بیان <u>-</u>					(i)
12/1/20 20	racteristi				13	2		CATIO	AF					4-	
	fine chem				Z.						19-00		یمیکل ایکوی لبر سرو		(ii)
				ets and reactan	1	04.	14/2 14/1 14/1	eo er ii Vilektolis Pulle Linix Matrino Liena		16715			بروڈ کش اور ری		(iii)
				inable from eit	her	way?			30	ل کیا جا کتا ہے؟				-	(iv)
				alues of K _e .	ee :	and r	nak	SALLY LALL	ب يع	ل ندری ویلیو کی تعریبا اما				_	(v)
	ction?	utousiip	DCTIV	cen active me	33 0					عق ہے؟ 	. من کمانع	یکشن کے ریٹ	یمثوماس اور ری ا	']	(vi)
8	Attemp						2					ت قرير يجي.	لات کے جوابار	موا	_3
	ite the dowing rea			constant expr	essi	on f	or the	e :	ريشن لكفئ	كونسنث كي ايكبير	يوى لبريم	ئزکے لیےا۔	جه ذیل ری ایم	مندد	
	200										$H_{2(g)}$	+ I _{2(g)} =	$\Rightarrow 2HI_{(g)}$	(i)	a
1	(i) $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ (ii) $CO_{(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons CH_{4(g)} + H_2O_{(g)}$							C	$CO_{(g)} + 3H_{2(g)}$,, ()	CH ₄₍₈₎ 4	-H ₂ O _(g) (ii)		
		Wasa Car		Cl, and Cl, to	for	m PC		e							
	equilibrium constant is 0.13mol ⁻¹ dm ³ at a part						ی ایکشن کے کے		کے PCl, اور وا		~				
2.5	temperature. When the equilibrium concentration							ر PCl ₃ ادر		0.13 mol ⁻¹ d					 b
PC	t, and	Cl, are	10.0	Omoldm ⁻³ and	ç	0.0 mc	oldm-3			بالترتيب 3-					
res	pectively.	. What i	is the	equilibrium o	onc	entra	tion o	<u>ئ</u> ؟ أ	ش شن کیا ہو	بوى كبريم كنسنزيخ	PCکراک	؟ بول تو _و ات	9.0 moldn	1 ⁻³	
PC	1, ?														

	Islam Was A Super-Power					86-TES	T SYSTEM		lslam w	ill be AS	uper-Power	
Nar	ne:				Class	s: 10 th	Subject	ct: Cl	HEMISTRY	Time:	40 Minu	tes
Rol	l#		Section	on:	Syllab	us: Cl	ı. 09 v11	Tota	ıl Marks: 25	Obt. N	/larks:	
		یں	عاشروبد	سوچ پرلین، م					وجيل، خوش ديل	فمبت		
01	AB	\bigcirc	02	ABC(03	(A)	BCO	04		05	(A)(B)(
06		\bigcirc	07	ABC(08	(A)	BCD	09	ABC0	10	AB(
اتزون کو	و-ایک سے لیاں دا	عین سے بھر دیجے	ניצאלי	ت جواب کے مطابق متعلقہ وا	ں میں۔ دومہ	i⁄υ&	پ _ی ہر موال کے ملائے ہ	بــ جوالي كالي مورجو كا ــ	C،B،A اورDوسیسسطی این صورت پش نذکوره پواپ فلا ^ل	ہ کمنہ جوابات ٹ کرچ کرنے کی	جرسوال کے ب پرکرنے پاکار	موال قبر 1
	D	С		В	A	2		(Questions /	سوالات		فبرثكر
	%	ړيل	20.5	ا <u>ل</u> ـــ	ياو					:4	آئيوڈين كارنگ ب	1
	Green	Purp		Yellow	Bla K		The colour	r 01 10	dine is:		. برابر ہے: K _c	1
Vr.	$\frac{K_{\epsilon}}{K_{\epsilon}}$	$\frac{K_t}{K_t}$	•	$\frac{K_{i}}{K_{i}}$	$\frac{K}{K}$	<u>r</u>	K, is equa	l to:				2
			c.	٠,	ئننش	<u> </u>	:.	دو کبلاتی ته	بس میں ری ایکٹ کرتی ہیں ،	ئن مِن جواشيا آ	ایک تیمیکل ری ایک	
	たんど merator	ی بریم Equilib		پروژ کش Products	React		The substa		which reacts in a	chemic	al reaction	3
							are ennea.		تم مکن ہیں؟	ن جس کتنی صور	ا يموى لبريم كى حالسة	
	4 3 2 1					How man state?	y pos	sibilities are th				
(.				ثنانب رى ا يكشنز	ننشادر ننس کی یشن برابر تی ہے	ری ایک		6	(60)			
100	فارورڈ اور ریور ری ایکشنز کاریر ہوجا تا۔	ری ایمشن کا بت کم بوجا تا	رہوری	(قارورۋاورريورس)	ىش كى	إراز	~	100				
,,,,,	· tls 92	بت کم بوجا تا	رین	ذک جاتے ہیں	يقن برابر	تنسنغر	ALC.					
	rates of	ب the rate	e of	the	ج رآ	ی بوما	250		ت من ہو تا ہے تو:		جب ایک مسٹم ایک	5
0.0000000000000000000000000000000000000	forward reverse	the rev		opposing reactions	concen	ration	When a sy	stem i	s at equilibrium	states:		
	actions	reacti becon		(forward	of reac							
	ecome equal	very l		and reverse)	and pro	4	X					
12		art ancu	vore to	o the following	equ				حالات ککمتر	لات کر مختم	مندرجه ذیل سوا	2
	at is mea						PATIO	AI S			ريث آف ري	(i)
				versible reaction	on.				ر بب پاکشن کی تعریف سیجے۔			(ii)
1				enominator?	ROA	A/A/A	son a Newtons Pie Low Motion Bin				نیوی ریزر اور ڈک	(iii)
-				f a reaction?			t=mx		/		ری ایکشن کی حد	(iv)
Wh				nplete reaction	n? Hov	v is it	city.org	۶۶	· ب؟اے کیے ظاہر کیا جاتا۔			(v)
		he giver	n rea	ctions: 2H,+	O,	leat →?,	,2H2+O	P1.1	کمل کیجے:? ﴿ اِنْمَا	ری ایکشنز	درج ذيل	(-1)
	20,→								$H_2 + I_2 \longrightarrow$? • CaCC),—→?	(vi)
8	Attemp	t all que	estion	ıs.							والات کے جوابار	
I.A. A.A.O.O.A.O.	Describe the characteristics of reversible						یشنزی مثالیس d	؟ ان ری ا	یمشنز کی خصومیات کیاجی ؟	<u> د</u> ر سیبل ری ا	ن در میبل ادر ارد! سه	5) B
	rreversible reactions? Give examples. When mitrogen reacts with hydrogen to form amm										<u>ع</u> ے۔	,
	he equilibrium mixture contains 0.31moldm ⁻¹					51	الانتون جرم ا		ونیابنانے کے لیے ری ایکرہ			
	.50 moldm ⁻³ of nitrogen and hydrogen respectively						انتروجن ادر کی	:0.50r	0.3 ادر ¹⁻ noldm	l mol dm	مجر بالترتيب ³	^ _b
			N-30-All	, what is the			ا مولوامونا کی	0.50 m	K _c کی ویلیو "dm ²⁻ lol			
	centratio				ic equi					بشن کیا ہو گی؟	بوی کبریم کنسنز ب	(i
					c	R pak	city.org	þ				
						6	- 0					

Islam Was A Super-Power 786-TEST SYSTEM Islam will be A Super-Power														
Nam		as w sohe	I-FUW			s: 10 ^{tl}		ct: Cl	HEMIST			40 Min		
Roll			Section	on:	Syllal	bus: C	h. 09 v12	Tota	ıl Marks:	25	Obt. N	/larks:_		——€a
		لیں	حاشر و بد	سوچ بدلیں، م					وشري	يوچيس،خ	فبت			
01 [(A)(B)		02	ABCC	03	A	BCD	04	(A)(B)(05	AB	©(D
06			07	(A) (B) (C)			$\overline{\mathbb{B}\mathbb{O}\mathbb{O}}$	09	(A)(B)(10	AB	©(D
L														
וטיצנטצ	بدایکسے (یاں	المين سے بحر د بجے	المارك	ت جواب کے مطابق حفاقہ وا	ما شرکار	ین کے دارو	ا کی جر سوال کے سامنے د	ر جومل کا ل مور ہو گا ر) اور D دید سطح پیر ل له کوره جواب للا ت	C·B·A ل صورت ع	پار مکنہ جوابات ٹ کر چ کرنے ک	برسوال کے ب پر کرنے پاتا ۔	ل قبر1	hor
	D	C		В		1		(Questions		سوالا.			نبرد
	موز_	در قورۇ		كلذبرك		نان زا ^ل				(، آف ماس ایکشن م	v	1
Mo	seley	Ruther	ford	Guldberg	Da	lton	Who put fo		ine 1aW 01 تعداد پر ابر ہوتو _ع ک			2.20	<u> </u>	
mol	l ⁻² dm	moldi	m³	mol ⁻² dm ⁶		کوئی ہے تر units	When num unit of K	ber of	moles are					2
They have a They				یہ مجمع پخمیل بحک نبیں پہنچتے They never complete	Proc ne recor to f	پروژکش پکشنش lucts ver nbine orm tants	ے: The charac except this	یک نبیں۔ teristi	زير چي ہے کوئی es of rovers	ت عی در خ ible re	نزکی نصومیار actions	ور میبلری ایم are many		3
بز	ノジ nerator	وی بریم Equilibr	15-0	پروډکش Products	بننس Reac	tants	The substantiare called:	-	ری ایکٹ کرتی ہیں۔ which react					4
	C]' ² [B]	[3C] [2A][1			[2A]		For the abo	2 ve giv		⇒ 3C	(g)			5
12	Write sh	ort answ	ers to	the following	questio	ns.				رجوابات! عرجوابات!	الات کے مخت	معدجة لمحل		_2
Defi	ne equili	ibrium co	onstai	nt and write its	unit.		Arter of a Hewithis turns Motion		وراس كايونث لكن	لف سیجے ا	منث کی تعرب	ا يکوی لبريم کونه		(i)
Wha	t is static	c equilib	rium?	Give an exan	ple.	AL	E-ma		ریجے۔	يدىثال	ایم کیا ہے؟ا	شينك ايكوى لبر	(i	ii)
Why	is equil	ibrium st	tate a	tainable from	either	way?	city.or	??	مامل كيا جاسكتا_	ہے کیوں	مجى لمريق	ا يکوی لبر يم کسی	(ii	ii)
How		u know		a reaction has			52	ر کرلیا۔	في ايكوى لبريم حام	ایشن	ملے کا کدری	آپ کوکیے پت	(i	v)
			of equ	ilibrium cons	tant.				غ-	- ت بيان <u>- م</u>	منٹ کی ابمیہ	ا يموى لبريم كونه	(v)
Defin	Define the large and small values of K _c .						بجے۔	تعريف	موثی عد دی و بلیو کی	ک K.	ر دی ویلیو اور	ک پڑی تو K	(v	ri)
8	Attempt all questions.									٠.	ت قرير بج	الات کے جوابا	- سو	.3
	ain the reaction.	elationsh	ip be	tween active n	nass an	d rate o	f	-) کی و ض احت سیجیے	. مِن تعلق	شن کے ریٹ	ماس اور ری ا ^{کی}	ایکنو	a
iodin 0.078 Calci	e. If ti Smoldm	he equil H ₂ He equili	libriu and	oses to form m concentration I, is same n constant v	ion of 0.011m	HI i oldm ⁻³	H ادر یا کی ا	بو اور ₂	جن ادر آئيوڙين <u>۽</u> 0.078 mold 0.0 بوں تواس <u>م</u> يے۔	ن Il mol	یم کنسنزی م بی dm ⁻¹	1 کی ایکوی کبر	HI →	b
						·(0)	1 2	.						

Islam Was A Su	per-Power	786-TEST	SYSTEM	Islam w	ill be A Super-Power	
Name:		Class: 10th	Subje	ct: CHEMISTRY	Time: 75 Minute	es
Roll#	Section:	Syllabus: Ch.	09 v13	Total Marks: 50	Obt. Marks:	
	موچ بدلیں،معاشر و بدلیں			چىل، خۇش رىل	فمبت	
40 Write short an	swers to the following	questions.		وَابات ک <i>یم</i> ے	مندرجه ذیل موالات کے محضر	_1
What is meant by r	rate of reaction?			رادے؟	ریٹ آف ری ایکٹن سے کیام	1
What is active mas	s? Write its unit.				ایکوماس کیاہے؟اس کایوند	2
Define reversible a	nd irreversible reacti	on.		ا یکشن کی تعریف سیجے۔	ربور سيبل اور ارربور سيبل ري	3
Differentiate between	een products and reac	tants.		ا فرق لکھئے۔	پرود کش اور ری ایکشنش هی	4
Differentiate between reaction.	een forward reaction	n and reverse		ل ایکشن میں فرق بیان کیجے۔	فارور ڈری ایکشن اور ریورس ر	5
Define dynamic eq	uilibrium.			<u> یجے۔</u>	ڈائناکمہ ایکوی لبریم کی تعریف	6
Give two macros equilibrium.	scopic characteristic	s of dynamic		مكوبك خصوميات لكھئے۔	ڈائناکم ایکوی لبریم کی دومیکرو	7
What is static equi	librium? Give an exa	mple.		، مثال دیجیے۔	سننک ایکوی لبریم کیاہے؟ ایک	8
How dynamic equi	ilibrium is established	1?		وتاب؟	ڈائناک ایکوی لبریم کیے قائم ب	9
Why reversible rea	ctions do not go to c	ompletion?		ں نبیں ہوتے؟ 	ر بور سیبل ری ایکشن تممل کیوا	10
What are irrevers	sible reactions? Giv	ve their some		ان کی چند خصوص ا	ادر بورسیبل ری ایشنز کیابی؟	11
What are numerate	or and denominator?		~~~	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	نوی ریز اور ڈی نومی نیز کیا جر	12
Explain law of mag	ss action.		ZHG.		لاء آف ماس ایکشن بیان شیجے۔	13
Desine equilibrium	constant and write i	ts unit.		م مینے اور اس کا یونٹ لکھے۔	ا يكوى لبريم كونسٹنٹ كى تعريف	14
Write down the equ	uilibrium constant ex	pression for the	ريش لكيئے:	ا یکوی گبریم کونسٹنٹ ایکپ	ویے گئے ری ایکشن کا	15
given reaction: N ₂	$+3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$	Mari		ı	$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$	15
Give the important	ce of equilibrium con	stant.	7 8	بيان سيجيه ـ	ا يكوى لبريم كونسٹنٹ كى ابميت	16
What is meant by	extent of a reaction?		1	\$2	ری ایشن کی مدے کیامر ادے	17
Define the large ar	nd small values of K	A EDUC	ATIO	K کی جیوٹی عد دی ویلیو کی تعریف میج	کیبری عدوی و بلیوادر _ی ک	18
presented?	y a complete reacti	Alego	Newtons 1	؟ اے کیے ظاہر کیا جاتا ہے؟		19
Complete the giv	ven reactions: 2H ₂ -	$+O_2 \xrightarrow{\text{Pt.11eat}} ?$	·2H ₂ +C	$P1.IIeal \rightarrow ?: = $	ورج ذیل ری ایکشنز	20
$CaCO_3 \longrightarrow ?, H_2$	+I ₂ ?.	nake	ify ore	H ₂ +I ₂	\Rightarrow ? · CaCO ₃ \longrightarrow ?	
How direction of a	reaction can be pred	icted?	aty.org	کیے کی جاسکتی ہے؟	رى ايىشن كى سمت كى <u>بىش گو</u> كى	21
How can you kno equilibrium state?	ow that a reaction h	as achieved an	}	شن نے ایکوی لبریم حاصل کرلیاہے:		22
	haracteristics of a	reaction that	ت كو بينج جانا	بیان سیجیے جو فورا ایکوی لبریم کی مالہ	ایے ری ایشن کی خصوصیات	23
establishes equilib	rium state at once?		<u> </u>		۶ج	
If reaction quotier	it Q _e of a reaction is	more than K _e ,	زياده بوتوري	من کوشن _Q کی دلیر _س K ہے	اگر کمی ری ایکشن چس ری ایک سرد.	24
what will be the di	rection of the reactio	n?			ایشن کی ست کیابوگی؟	
1/42	established based up			یمٹن کی بنیادوں پر قائم کی گئ ہے ہے		
	to achieve products nt out the basic reaso		1 - 2 - 1	ر بتی ہے کیا آپ ایک کیسٹ ہونے . ۔		25
being a chemist?			527	بح بن؟	اس کی ناکامی کی وجوہات بیان کر	
		~1683 m	skaih.	_ @_		

Islam Was A Su	per-Power	786-TEST	SYSTEM	Islam w	ill be A Super-Power	
Name:		Class: 10 th	Subje	ct: CHEMISTRY	Time: 50 Minute:	s
Roll#	Section:	Syllabus: Ch.	09 v14	Total Marks: 30	Obt. Marks:	
	سوچ بدلیں، معاشر ہ بدلیں			چیں، خوش رہیں	غبت	
40 Write short an	swers to the following	g questions.		وابات لكعشــ	مندرجه ذيل سوالات كے مخترج	-1
Define dynamic ed	quilibrium.			<u> ک</u> چے۔	ڈائٹاک۔ایکوی لبریم کی تعریف	1
Give two macros equilibrium.	scopic characteristic	s of dynamic		سکوبیک خصوص <u>ی</u> ات لکھئے۔	ڈائنا کم ایکوی لبریم کی دو میکر و	2
What is static equi	librium? Give an exa	ımple.		، مثال د <u>یجے</u> ۔	منینک ایکوی لبریم کمیاہے؟ ایک	3
How dynamic equ	ilibrium is establishe	:d?		ا م	ڈائناکسایکوی لبریم کیے قائم ہو	4
Why reversible rea	actions do not go to c	completion?		، شبیں ہوتے؟ 	ريورسيبل رى ايكشن تكمل كيول	5
What are irrever characteristics.	sible reactions? Gi	ve their some			ادر يور سيبل رى ايكشنز كيابير؟	6
Write down the eq	uilibrium constant ex 2+3H2 ⇌ 2NH3	pression for the	يش كلين:		ریے گئے ری ایکٹن کا $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$	7
How direction of a	a reaction can be pred	dicted?	(S) v	کیے کی جاسکتی ہے؟	رى ايكشن كى سمت كى <u>پيش</u> گوئى .	8
How can you kno equilibrium state?	ow that a reaction h	as achieved an		ئن نے ایکوی لبریم حاصل کر لیاہے؟	آپ کو کیے ہند چلے گا کدر کی ایکٹ	9
	characteristics of a prium state at once?	reaction that	ن کو بھن جاتا	بیان سیجیے جو فوراً ایکوی لبریم کی حالت	ایسے ری ایکشن کی خصوصیات، ہے؟	10
	nt Q of a reaction is irection of the reaction			ن کوشنگ _{، Q} کی ویلیو ، K سے ز	اگر کمسی ری ایکشن میں ری ایکش ایکشن کی سمت کیاہو گی؟	11
reaction. It failed	established based up to achieve products int out the basic reas	on commercial	Carv Motion		بیدادار حاصل کرنے میں ناکام رہ اس کی ناکای کی وجوہات بیان کرے	
Give the character	ristics of reversible re	eaction.		The state of the s	د پورسیبل ری ایکشن کی خصوصیار	+
How is dynamic e	quilibrium establish	ed?			ڈائناکس ایکوی لبریم کیے قائم ہوتا	
Why at equilibriu	m state reaction does	not stop?		ن كيول نبيس رُكما؟	ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکش	15



Scanned with CamScanner

Islam Wa	s A Super-Power	786-TEST S	YSTEM	Islam v	will be A Super-Power		
Name:		Class: 10 th	Subje	ect: CHEMISTRY	Time: 80 Minutes		
Roll#.	Section:	Syllabus: Ch.	09 v15	Total Marks: 40	Obt. Marks:		

سوچ بدلین،معاشره بدلین	هبت سوچیس،خوش ربی
יטיייט עייי	0.0.0.

40 Write short answers to the following questions.	معدد جد ذیل موالات کے محتر جوابات لکھے۔	1
Desine dynamic equilibrium.	ڈائاکمہ ایکوی لبریم کی تعریف سیجے۔	1
Give two macroscopic characteristics of dynamic equilibrium.	ڈائناکما کیوی لبریم کی دومیکروسکو پک خصومیات لکھئے۔	2
What is static equilibrium? Give an example.	مٹینک ایکوی لبریم کیاہے؟ ایک مثال دیجے۔	3
How dynamic equilibrium is established?	ڈائاکما کوی لبریم کیے قائم ہوتا ہے؟	4
Why reversible reactions do not go to completion?	ربور سیبل ری ایکشن ممل کیوں نبیں ہوتے؟	5
What are irreversible reactions? Give their some characteristics.	ارد بورسیل دی ایشنز کیابی ؟ ان کی چند خصوصیات لکھئے۔	6
Write down the equilibrium constant expression for the given reaction: $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$	وے گئے ری ایکٹن کا ایکوی لبریم کونشنٹ ایکپریٹن لکھے: $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$	7
How direction of a reaction can be predicted?	رى ايكشن كى ست كى چيش كوئى كيے كى جاسكتى ہے؟	8
How can you know that a reaction has achieved an equilibrium state?	آب كوكيے بد بلے كاكدرى ايكن نے ايكوئ لبريم حاصل كرلياب؟	9
What are the characteristics of a reaction that establishes equilibrium state at once?	ایے ری ایکن کی خصوصیات بیان سیجے جو فوراو کی اجریم کی حالت کو پینج باتا	10

-----Cot Here----- pakeity.org

Name:		Class: 10th	Subje	ect: CHEMISTRY	Time: 80 Minutes
Roll#.	Section:	Syllabus: Ch.)9 v15	Total Marks: 40	Obt. Marks:
	J A. J -				

الموق بدال معامر وبدال	مبت موجيل، حو الرايل		
40 Write short answers to the following questions.	معددجة فيل موالات كے مخترجوابات لكھے۔	_1	
Define dynamic equilibrium.	ڈائاکم ایکوی لبریم کی تعریف سیجیے۔	1	
Give two macroscopic characteristics of dynamic equilibrium.	ا کنا کم ایکوی لبریم کی دومیکروسکو پک خصوصیات لکتے۔ دانخا کم ایکوی لبریم کی دومیکروسکو پک	2	
What is static equilibrium? Give an example.	سینک ایموی لبریم کمیاہے؟ ایک مثال دیجے۔	3	
How dynamic equilibrium is established?	ڈائاکما کوی لبریم کیے تائم ہوتا ہے؟	4	
Why reversible reactions do not go to completion?	ر بور سیبل ری ایکشن ممل کیوں نبیں ہوتے؟		
What are irreversible reactions? Give their some characteristics.	ارد بورسیل ری ایشنز کیابی؟ان کی چند خصوصیات لکھتے۔	6	
Write down the equilibrium constant expression for the	دیے گئے ری ایکٹن کا ایکوی لبریم کونسٹن کے	7	
given reaction: $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$	$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$		
How direction of a reaction can be predicted?	رى ايكن كى ست كى چيش كوئى كيے كى جاسكتى ہے؟	8	
How can you know that a reaction has achieved an equilibrium state?	آپ کو کیے پت بلے کا کہ ری ایکٹن نے ایکوئ لبریم حاصل کر لیاہے؟	9	
What are the characteristics of a reaction that	ایے ری ایکٹن کی خصوصیات بیان کیجے جو فورا ایکوی لبریم کی حالت کو پہنے جاتا	10	
establishes equilibrium state at once?	ب	10	

Name:		Class: 10th	Subject: CHEMISTRY		Time: 80 Minutes	
Roll#	Section:	Syllabus: Ch.	09 v16 Total Marks: 40 Obt. Marks:			
	سوچ بدلیں،معاشرہ بدلیں			چىل، خوش رىيى	مثبت سو	
40 Write short an	swers to the following	g questions.		وابات لکھئے۔	مندرجہ 3 بل سوالات کے مخترج	-1
Why at equilibrium	state reaction does not	stop?		ن کیوں نبیں زکتا؟	ا يكوى لبريم كى حالت ميس رى اليمث	1
What are numerator	and denominator?				نوى رير اور دى نوى نير كيابى؟	2
Why reversible reac	tions do not go to comp	oletion?	ر یورسیبل ری ایشن تممل کیوں نبیں ہوتے ؟			3
What is meant by rate	te of reaction?		4 ریٹ آف ری ایکٹن سے کیامراد ہے؟			4
Define equilibrium o	constant and write its u	nit.	5 ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی تعریف سیجیے اور اس کا یونٹ تکھئے۔			5
Define chemical equ	ilibrium state.			<u>۔چج</u>	كيميكل ايكوى لبريم كى حالت بيان	6
Differentiate betwee	n products and reactan	ts.			پرود مکش اور ری ایکشنش می فر	7
Why is equilibrium	state attainable from ei	ther way?	ا کوی لبریم کسی مجی طریقے ہے کوں مامل کیا جاسکتاہے؟			8
Define the large and small values of K _c .				[ک جیونی عدری ویلیوکی تعریف سیمجے۔	K کیزی عددی ویلیوادر ک	9
What is relationship between active mass and rate of reaction?			10 ایکنوماس اور ری ایکشن کے ریٹ میں کیا تعلق ہے؟			10
Cut Here Pakcity.org						

0			V	
Name:		Class: 10 th Subje	ect: CHEMISTRY	Tome: 80 Minutes
Roll#.	Section:	Syllabus: Ch. 09 v16	Total Marks: 40	Obt. Marks:
		MOD		

موج بدلین، معاشره بدلین	عبت سوچیل، خوش رہیں		
40 Write short answers to the following questions.	مندرجہ ذیل سوالات کے مختر جوابات لکھئے۔	-1	
Why at equilibrium state reaction does not stop?	ا يكوى لبريم كى حالت ميس رى ايكشن كيول نبيس زكتا؟	1	
What are numerator and denominator?	نوى دير ادر دى نوى نيز كيابى؟	2	
Why reversible reactions do not go to completion?	ر ہور سیبل ری ایکشن تمل کیوں نہیں ہوتے؟	3	
What is meant by rate of reaction?	ریث آف ری ایشن ہے کیامر اد ہے؟	4	
Define equilibrium constant and write its unit.	ا يكوى لبريم كونسنن كى تعريف يجيد اوراس كايونث لكيئ ـ		
Define chemical equilibrium state.	کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت بیان سیجے۔	6	
Differentiate between products and reactants.	پرود کش اور ری ایکننش می فرق لکھئے۔	7	
Why is equilibrium state attainable from either way?	ا کوئ لبریم کمی مجی طریقے سے کوں حاصل کیا جاسکتاہے؟		
Define the large and small values of K_c .	کریزی عددی دیلیواور _ک کل کی چیوٹی عددی دیلیو کی تعریف سیجے۔		
What is relationship between active mass and rate of reaction?	ایکوماس اور ری ایک کے دیث میں کیا تعلق ہے؟	10	

Scanned with CamScanner

Name:		Class: 10 th	Subje	ct: CHEMISTRY	Time: 40 Minutes	
Roll#	Section:	Syllabus: Ch.	09 v17	Total Marks: 20	Total Marks: 20 Obt. Marks:	
	موچ برلیں،معاشرہ برلیں			ميل، خو گري <u>ل</u>	فمبت سو	
40 Write short an	swers to the following	questions.		يَوَالِحَاتِ لَكُعِبُ _	معددجہ قبل موالات کے محترج	-1
Define chemical ed	quilibrium state.			ن <u>بیجے</u> ۔	كيميكل ا يكوى لبريم كى حالت بيا	1
How is dynamic ed	quilibrium established	1?		اج؟	ڈا ٹاکس ایوی لبریم کیے قائم ،	2
What is relationship between active mass and rate of reaction?			3 ایکنوماس اور ری ایکشن کے ریٹ می کیا تعلق ہے؟			3
How direction of a	reaction can be pred	icted?	4 رى ايشن كى ست كى چيش كوئى كيے كى جاسكتى ہے؟			4
What is meant by r	ate of reaction?		5 ریث آف ری ایکشن سے کیامراد ہے؟			5
Define reversible a	nd irreversible reacti	on.		ما يكشن كى تعريف يجيے۔	ر بور سیبل اور ار ر بور سیبل ری	6
What are numerato	or and denominator?			?ر	نیوی ریز اور ذی نوی نیژ کیاج	7
What is meant by extent of a reaction?				?ج	ری ایشن کی صدے کیامراد۔	8
What is meant by a complete reaction? How is it presented?			ممل ری ایشن سے کیامر ادب؟اسے کیے ظاہر کیاجاتا ہے؟		9	
			ست _ة کو چنج جا ۲	نه بیان سیجیے جو فورا ایکوی لبریم کی حال	ایے دی ایکٹن کی نصومیات ہے؟	10

-----Cut Here----- pakcity.org

Name:		Class: 10th Subject	Class: 10th Subject: CHEMISTRY	
Roll#.	Section:	Syllahus: Ch. 09 v17	Total Marks: 20	Obt. Marks:

موج بدلین، معاشره بدلین	مثبت سوچیل، خوش رایل	
40 Write short answers to the following questions.	مندرجه ذیل موالات کے مختر جوابات کیمئے۔	-1
Desine chemical equilibrium state	كيميكل ا يكوى لبريم كى حالت بيان ميجيه	1
How is dynamic equilibrium established?	ڈائناکمہ ایکوی لبریم کیے قائم ہوتاہے؟	2
What is relationship between active mass and rate of reaction?	ایکنوماس اور ری ایکنن کے ریٹ میں کیا تعلق ہے؟	3
How direction of a reaction can be predicted?	رى ايكشن كى ست كى چيش كو فى كىيے كى جاسكتى ہے؟	4
What is meant by rate of reaction?	ریث آف ری ایکشن سے کیامراد ہے؟	5
Define reversible and irreversible reaction.	ربورسيبل اور اردبورسيبل رى ايكشن كى تعريف سيجي	6
What are numerator and denominator?	نیو می ریشر اور ڈی نومی نیشر کیا ہیں؟	
What is meant by extent of a reaction?	رى ايكن كى حدے كيام ادب؟	8
What is meant by a complete reaction? How is it presented?	كمل رى ايشن سے كيامر ادب؟ا ہے كابر كياجا تا ہے؟	9
What are the characteristics of a reaction that establishes equilibrium state at once?	ایے ری ایکٹن کی خصوصیات بیان کیجے جو فوراً ایکوی لبریم کی مالت کو بینج جاتا ہے؟	10

Name:		_	Subject: CHEMISTR		Time: 40 Minutes	
Roll#.	Section:	_ Syllabus: Ch.	09 v18 Total Marks: 20 Obt. Marks:		Obt. Marks:	
	سوچ بدلیں،معاشر و بدلیں			چىل، خوش رېل	فمبت سو	
40 Write sh	ort answers to the follov	ving questions.		وابات لکھئے۔	معدد جد و بل سوالات کے مخترج	-1
What are characteristic		? Give a few		ن کی چند خصومیات بیان سیجیے۔	ر بور سیبل ری ایکشنز کیا بی ؟ ۱۱	1
	librium constant exp ammonia from nitrogen		کونسٹنٹ کی	ے امونیا بننے کے لیے ایکوی کبریم	نائٹروجن اور ہائیڈروجن نے ایکپریشن لکھئے۔	2
What is activ	e mass? Write its unit.		ایکوماس کیاب ؟اس کایونٹ تکھئے۔		3	
Differentiate between forward reaction and reverse reaction.			و فارور ڈری ایکشن اور ریورس ری ایکشن میں فرق بیان کیجیے۔			4
Define equilibrium constant and write its unit.				_ میجے اور اس کا یونٹ لکئے۔	ا يكوى لبريم كونسٹنث كى تعريف	5
What is static	equilibrium? Give an	example.		مثال د <u>یجے</u> ۔	شینک ایموی لبریم کیاہے؟ ایک	6
Why is equili	brium state attainable f	rom either way?		ے کیوں ماصل کیا جاسکتاہے؟	ا يكوى لبريم كسى مجى طريقے۔	7
How can you equilibrium s	u know that a reaction tate?	has achieved an	آپ کوکیے پہ بلے گاکہ ری ایکٹن نے ایکوئ لبریم مامل کر لیاہ؟		8	
Give the imp	ortance of equilibrium	constant.	ا یکوی لبریم کونسٹنٹ کی اہمیت بیان سیجیے۔		9	
Define the large and small values of K _c .			K, 10 کراری عددی ولیواور K کی جیوٹی عددی ولیولی تعریف سیجے۔			10
Cut Here pakcity.org						
Name: Class: 10th			Subje	ct: CHEMISTRY	Time: 40 Minut	es
Roll#.	Section:	Syllabus: Ch.	09 v18	Total Marks: 20	Obt. Marks:	

سوج بدلین، معاشره بدلین	مثبت موجيل، خوش ربيل	
40 Write short answers to the following questions.	مندرجہ ذیل سوالات کے مختر جوایات کھے	-1
What are irreversible reactions? Give a few characteristics of them.	ريورسيل رى ايمشنز كيابي ؟ ان كى چند خصوصيات بيان سيجيد	1
Derive equilibrium constant expression for the synthesis of ammonia from nitrogen and hydrogen.	نائروجن اور ہائیڈروجن سے امونیا بنے کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی ایکسیسٹ کی ایکسٹ کی کی ایکسٹ کی ایکسٹ کی ایکسٹ کی ایکسٹ کی ایک	2
What is active mass? Write its unit.	ايكنوماس كيابي اس كايون لكهي -	3
Differentiate between forward reaction and reverse reaction.	فارور ڈری ایکشن اور ربورس ری ایکشن میس فرق بیان میجیے۔	4
Define equilibrium constant and write its unit.	ا يكوى لبريم كونسنن كى تعريف ميج ادراس كايونث لكحة ـ	5
What is static equilibrium? Give an example.	سننک ایکوی لبریم کیاہے؟ ایک مثال دیجے۔	6
Why is equilibrium state attainable from either way?	ا یکوی لبریم کمی مجی طریقے سے کیوں حاصل کیا جاسکتا ہے؟	7
How can you know that a reaction has achieved an equilibrium state?	آپ کو کیے پت بطے کا کہ ری ایکٹن نے ایکوی لبریم حاصل کر لیاہے؟	8
Give the importance of equilibrium constant.	ا یکوی لبریم کونشنٹ کی اہمیت بیان سیجے۔	9
Define the large and small values of K _e .	K کی بڑی ند دی ویلیواور K کی حجوثی عددی دیلیو کی تعریف سیجے۔	10