10th Class Chemistry Chapter 9 Chemical Equilibrium Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	زندہ آبی پودوں اور جانوروں کا پانی میں حل شدہ......سے بلواسطہ تعلق ہے:	A. ہائڈروجن B. آکسیجن C. کلورین D. نائٹروجن
2	ایساری ایکشن جو حالات کے تحت کسی بھی سمت میں واقع کروایا جاسکتا ہے:	A. سادہ ری ایکشن B. ریورسیبل ری ایکشن C. اررپوسیبل ری ایکشن D. چین ری ایکشن
3	ایکوی لیبریم حالت میں جب ری ایکشن مزید آگے نہیں بڑھ رہا ہوتو کہلاتا ہے:	A. ایکوی لبریم کونسٹنٹ B. ڈائنامک ایکوی لبریم C. سٹیٹک ایکوی لبریم D. سمپل ایکوی لبریم
4	ڈائنامک ایکوی لبریم حالت پر:	A. فارورڈ ری ایکشن کا ریٹ ≠ ریورس ری ایکشن کا ریٹ B. فارورڈ ری ایکشن کا ریٹ < ریورس ری ایکشن کا ریٹ C. فارورڈ ری ایکشن کا ریٹ = ریورس ری ایکشن کا ریٹ D. فارورڈ ری ایکشن کا ریٹ > ریورس ری ایکشن کا ریٹ
5	لاء آف ماس ایکشن کو پیش کیا:	A. جی-این-لیوس نے B. لوری نے C. ارہینس نے D. گلڈ برگ اور ویگ نے
6	ایکٹو ماس کو ظاہر کیا جاتا ہے:	A. { } B. [ ] C. ( ) D. | |
7	ایکوی لبریم کو صرف حاصل کیا جاسکتا ہے:	A. بڑے سسٹم میں B. چھوٹے سسٹم میں C. کھلے سسٹم میں D. بند سسٹم میں
8	ریوسیبل ری ایکشنز کی خصوصیت ماسوائے ایک کے ہوتی ہیں	A. پروڈکٹس دوبارہ ری ایکٹنٹس نہیں بناتے B. یہ کبھی تکمیل تک نہیں پہنچتے C. یہ دونوں اطراف میںواقع ہوتے ہیں D. ان میں ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کے درمین دو تیر ہوتے ہیں
9	چونے کی بھٹی میں درج ذیل ری ایکشن ہونے کی وجہ ہے	A. زیادہ ٹمپریچر B. CaCo3کی نسبتCaO کا زیادہ مستحکم ہونا C. CO2 کا مسلسل خارج ہونا D. CaO کا نہ ٹوٹنا
10	ہائڈروجن آئیوڈائڈ کا رنگ ہوتا ہے	A. سرخ B. گرین C. پرپل D. بے رنگ
11	گلبرگ اور ویگ نے لا آف ماس ایکشن کب پیش کیا	A. 1869 میں B. 1868 میں C. 1870میں D. 1871 میں
12	نائٹروجن کیا بنانے کے کام آتی ہے	A. امونیا B. سلفیورک ایسڈ C. نائڑک ایسڈ D. کاربن مونوآکسائیڈ
13	ایسے ریی ایکشنز جن میں ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس میں مقداریں کافی ہوںتو ان کی ایکوی لبری حالت میں	A. Kc کی بہت چھوٹی ویلیو ہوتی ہے B. Kc کی ویلیو بڑی ہوتی ہے C. Kcکی ویلیو درمیانی ہوتی ہے D. ان میں سے کوئی نہیں
14	ڈائنا مک ایکوی لبریم کی حالت میں	A. ری ایکشن آگے بڑھنے سے رک جاتا ہے B. بے رنگ C. فاردرڈاور ریورس ری ایکشن کا ریٹ برابر ہوتا ہے

		D. ری ایکشن مزید ریورس نہیں ہوتا
15	ارریورسیبل ری ایکشن میں ڈائنامک ایکوی لبریم	A. ری ایکشن مکمل ہونے سے پہلے قائم ہو جاتا ہے B. ری ایکشن ہونے کے بعد قائم ہوتا ہے C. بہت جلد قائم ہو جاتا ہے D. کبھی قائم نہیں ہوتا
16	ریورس ایکشن وہ ہے	A. جو بائیں سے دائیں جانب ہوتا ہے B. جس میں ری ایکٹنٹس ری ایکٹ کے کے پروڈکٹس بناتے ہیں C. جو بتدریج آہستہ ہوتا ہے D. جو بتدریج تیز ہوتا ہے
17	پودے استعمال کرتے ہیں-	A. کاربن ڈائی آکسائیڈ B. آکسیجن C. نائٹروجن D. سلفر
18	ہم سانس لینے کے دوران گیس خارج کرتے ہیں-	A. کاربن ڈائی آکسایڈ B. آکسیجن C. نائٹروجن D. کوئی نہیں
19	آئیوڈین کا رنگ ہوتا ہے-	A. سیاہ B. پیلا C. پرپل D. سبز
20	شروع میں ریورس ری ایکشن کا ریٹ ہوتا ہے-	A. آہستہ B. درمیانہ C. بہت تیز D. کم
21	ارریورسیبل ری ایکشن میں ڈائنامک ایکوی لبریم:	A. کبھیٔ قائم نہیں ہوتا B. ری ایکشن مکمل ہونے کے بعد قائم ہوتا ہے- C. ری ایکشن مکمل ہونے سے پہلے قائم ہوتا ہے D. بہت جلد قائم ہوتا ہے-
22	ایسے ری ایکشنز جن میں پروڈکٹس مل کر دوبارہ ری ایکشن بناسکتے ہیں کہلاتے ہیں-	A. ارریورسیبل ری ایکشن B. ریورسیبل ری ایکشن C. ڈائریکٹ ری ایکشنز D. ان ڈائریکٹ ری ایکشنز
23	ریورس ری ایکشن وہ ہے-	A. جو بائیں سے دائیں جانب واقع ہوتا ہے- B. جس میں ری ایکٹنٹس ری ایکٹ کرکے پروڈکٹس بناتے ہیں- C. جو اہستہ ہوتا ہے D. جو بتدریجج تیز ہوتا ہے
24	جب ایک سسٹم ایکوی لبریم کی حالت میں ہوتا ہے- یا ڈائنامک ایکوی لبریم کی حالت میں-	A. ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس برابر ہوتے ہیں- B. فارورڈ ری ایکشن رک جاتا ہے C. ری ورس ایکشن رک جاتا ہے D. فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کا ریٹ برابر ہوتا ہے-
25	ایکوی لبریم کی حالت میں کتنی صورتیں ممکن ہیں-	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
26	ایک مکمل ری ایکشن وہ ہے جس میں-	A. تمام ری ایکٹنٹس پروڈکٹس میں تبدیل ہوجاتے ہیں- B. تمام ری أیکٹنٹس پروڈکٹس میں تبدیل نہیں ہوتے ہیں- C. آدھے ری ایکٹنٹس پروڈکٹس میں تبدیل ہوجاتے ہیں- D. صرف 10% ری ایکٹنٹس پروڈکٹس میں تبدیل ہوجاتے ہیں-
27	ڈائنامک ایکوی لبریم کی حالت میں-	A. ری ایکشن آگے بڑھنے سے رک جاتا ہے B. ری آیکٹنٹس اور پروڈکٹس کی مقداریں برابر ہوتی ہیں- C. فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کا ریٹ برابر ہوتا ہے- D. ری ایکشن مزید ریورس نہیں ہوتا.
28	ایسی اشیاء جو کیمکل ری ایکشن کے دوران بنتی ہیں ،کہلاتی ہیں-	A. پروڈکٹس ٗ B. ری ایکٹنٹس C. ریڈیکلز D. ایلیمنٹ
29	ایسے ری ایکشن جو دونوں اطراف جاری رہتے ہیں، وہ کہلاتے ہیں-	A. آرریورسیبل B. ریورسیبل C. نان ری ایکٹو D. ڈائنا مک
		A. ری آیکٹنٹس B. پروڈکٹس

30	ایک کیمکل ری ایکشن میں جو اشیاء اپس میں ری ایکٹ کرتی ہیں-	B. پروڈکٹس C. ایکوی لبریم D. نیو میریٹڑ
31	ری ورسیبل ری ایکشن کو ظاہر کرتا ہے-	A. □ B. ← C. ⇋ D. ⇇
32	گلڈ برگ اور ویگ نے لاء آف ماس ایکشن پیش کیا-	A. 1889ء B. 1878ء C. 1869ء D. 1859ء
33	مولر کنسٹریشن کا یونٹ ہے-	A. moldm-3 B. moldm+3 C. molcm-3 D. molcm+3
34	ہائیڈروجن اور نائٹروجن کے ملنے سے امونیا کا عمل پیان کیا.	A. ڈالٹن B. تھامسن C. ہیبر D. ویگ
35	Kc. جب ویلیو بہت کم ہو تو یہ ظاہر کرتی ہے	A. ایکوی لبریم کبھی قائم نہیں ہوگا. B. تمام ری ایکٹنٹس پرڈکٹس میں تبدیل ہوجاہیں گے- C. ری ایکشن مکمل ہوجائے گا. D. پروڈکٹس کی مقدار بہت کم ہوگیُ.
36	Kc-جب ویلیو بہت زیادہ ہو تو اس کا مطلب ہے	A. ری ایکشن ایکوی لبریم کی حالت میں ھے. B. ری ایکشن کچھ دیر بعد مکمل ہوگا C. ری ایکشن تقریبا مکمل ہونے والا ہے. D. ری ایکشن کبھی مکمل نہیں ہوگا
37	Qc = Kc.اگر تو ری ایکشن ہوتا ہے	A. فارورڈ B. ریورس C. ایکوی لبریم کی حالت میں D. کوئی نہیں
38	Qc < Kc-تو ری ایکشن ہوتا ہے	A. فارورڈ B. ریورس C. ایکوی لبریم کی حالت میں D. کوئی نہیں-
39	Qc > Kc.ا گرہو تو ری ایکشن ہوگا	A. کیمکل ایکوی لبریم B. سٹیٹک ایکوی لبریم C. پیچھے کی جانب D. اگے کی جانب
40	ایسے ری ایکشن جن میں ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی مقداریں کافی ہوں تو ان کی ایکوی لبریم کی حالت میں-	A. Kc کی ویلیو بہت چھوٹی ہوتی ہے. B. Kc کی ویلیو بہت بڑی ہوتی ہے. C. Kc کی ویلیو درمیانی ہوتی ہے. D. ان میں سے کوئی نہیں-
41	أیٹماسفیر کے دو اہم اجزا ہیں-	A. ہائیڈروجن اور اکسیجن B. نائٹروجن اور ہائیڈروجن C. نائیڑوجن اور آکسیجن D. اکسیجن اور پانی