Ch# 1+2 Chemistry 10th.	Marks 40 time (70)
Name Roll No	Section
Q. No. 1 Choose the correct one.	(8)
1. When the magnitude of Kc is very small it indicates	جب کے سی ویلیو بہت کم ہو تہ بیا ظاہر کرتی ہے کہ
a) equilibrium will never establish ایکوی لبریم مجھی قائم نہیں ہو گا	تمام ری ایکشنٹس پر اڈکٹس بن جائیں ctants will convert into products
c) reaction will go to completion گری ایشن مکمل ہو جائے گا	پروڈ کٹس کی مقد ار نہ ہونے کے بر ابر ہے punts of products is negligible
2. CaCO3 decompose to produce	کیلیم کار یونیٹ کے ٹوٹے پربنے گا
a)Cao b) CaO+CO ₂ c) CaO+ Co	O d) CO ₂ + CO
3. For the reaction having large Kc value, the reaction proceeds to	اگر کے سی کی ویلیو بڑی ہو توری ایکشن ہو گا
a) completion مریم سٹیٹ b) equilibrium state د ایکوی لبریم سٹیٹ	کوئی نہیں d) none of the above
4. such reaction which continue in both directions are called	ا پیے ری ایکشن جو دونوں ستوں میں ہو کہلا تاہے
a)irreversible . اربیرل b) reversible . رپیرل c) non reacti	ئاك d) dynamic ڈائناك
5.the conjugate acid of HPO ₄ ²⁻ is	ہائیڈروجب فاسفیٹ کا کانجو گیٹ ایسڈ ہے
a) PO_4^{3-} b) $H_2PO_4^{2-}$ c) $H_2PO_4^{-}$	d) H_3PO_4
6.what is the pOH of 0.02 M Ca(OH) _{2.}	۔002 کیلیم آکسائڈ کی پی اوانچ کی قیت کیاہو گی
a)1.698 b) 1.397 c) 12.31	d) 12.61
7. which acid is used a electrolyte in lead storage batteries.	کون سااییڈ لیڈسٹور تج بیٹریوں میں نطور الیکٹر دلائٹ استعال ہو تاہے
a)H ₂ SO ₄ b) HNO ₃ c) HCl	d) CH₃COOH
8. which one is used for etching glass.	کون تی شے گلاس پے نقش و نگار بنانے کے لئے استعمال ہوتی ہے
a)HF b) HCl c) HBr	d) HI
Q. No. Short Question	(11×2=22)
1 What show the large numerical value of Kc.	
	کے سی کی بڑی ویلیو کمیا ظاہر کرتی ہے .
2. Write equilibrium constant expression for reaction. $N_2 + 3$	ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کا نسٹنٹ ایکسپریشن لکھیں ۔ 3H ₂ →2NH
2 . Write equilibrium constant expression for reaction. N_2 + 3 3. Why at equilibrium state reaction doesn't stop.	ری ایکشن کے لیے ایکو کی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن لکھیں ۔ 3H ₂ →2NH ₃ ایکو کی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیول نہیں رکتا.
	ری ایکشن کے لیے ایکو کی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن تکھیں ۔ 3H ₂ →2NH ₃ ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. کون سافیکٹر کے سی کومتاثر کرتا ہے.
3. Why at equilibrium state reaction doesn't stop.	ری ایکشن کے لیے ایکو کالبر بیم کانسٹنٹ ایکسپریشن تکھیں $3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ایکو کی لبر بیم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. کون سا فیکٹر کے سی کو متاثر کرتا ہے. لاء آف ماس ایکشن کی تعریف کریں
3. Why at equilibrium state reaction doesn't stop.4. Which factors affects the value of Kc.	ری ایکشن کے لیے ایکو کی لبریم کا نسٹنٹ ایک پیریشن تکھیں $3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ایکو کی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. کون سا قبیگر کے سی کو متاثر کر تاہے. لاء آف ماس ایکشن کی تعریف کریں پی آج کے استعمال تکھیں
3. Why at equilibrium state reaction doesn't stop.4. Which factors affects the value of Kc.5. State the Law of Mass Action.	ری ایکشن کے لیے ایکو کی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن تکھیں $3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ایکو کی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. کون سا فیکٹر کے سی کو متاثر کر تاہے. لاء آف ماس ایکشن کی تعریف کریں پی ایک کے استعمال تکھیں سالٹس نیوٹرل کیوں ہوتے ہیں.
 3. Why at equilibrium state reaction doesn't stop. 4. Which factors affects the value of Kc. 5. State the Law of Mass Action. 6. Write use of PH. 	$3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ری ایکشن کے لیے ایکو کی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن تکھیں $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ ایکو کانسٹنٹ ایکسپریشن کیوں نہیں رکتا. $2NH_2 \rightarrow 2NH_3$ کون سافیکٹر کے سی کو متاثر کرتا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کون سافیکٹر کے سی کو متاثر کرتا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کون سافیکٹر کے سی تعریف کریں $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو سافیک کھیں $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو سافیک کھیں کی سے تبدیل کیا جاتا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو میں کی سے تبدیل کیا جاتا ہے.
 3. Why at equilibrium state reaction doesn't stop. 4. Which factors affects the value of Kc. 5. State the Law of Mass Action. 6. Write use of PH. 7. Why salts are neutral. 	$3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ری ایکشن کے لیے ایکو کالبریم کا اسٹنٹ ایک پیریشن تکھیں $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ ایکو کالبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. $12 = 10 = 10 = 10$ $12 = 10 = 10 = 10$ $13 = 10 = 10$ $13 = 10 = 10$
 Why at equilibrium state reaction doesn't stop. Which factors affects the value of Kc. State the Law of Mass Action. Write use of PH. Why salts are neutral. How do the basic salt turn into normal salts. Explain with an expression of the salt of the sal	$3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ری ایکشن کے لیے ایکو کابر بیم کانسٹنٹ ایکسپریشن تکھیں $2NH_2 \rightarrow 2NH_3$ ایکو کابر بیم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. $2NH_2 \rightarrow 2NH_3$ کو متاثر کر تاہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو متاثر کر تاہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو متاثر کر تاہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو متاثر کو تعریف کریں میں گئے کے استعمال تکھیں مالٹس نیوٹرل کیوں ہوتے ہیں. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ بین کو تاریل میں کیے تبدیل کیا جاتا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو تاریل میں کیے تبدیل کیا جاتا ہے.
 Why at equilibrium state reaction doesn't stop. Which factors affects the value of Kc. State the Law of Mass Action. Write use of PH. Why salts are neutral. How do the basic salt turn into normal salts. Explain with an explain with a part w	ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کا نسٹنٹ ایک پیریشن تکھیں ۔ ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. کون سافیکٹر کے سی کو متاثر کر تاہے. لاء آف ماں ایکشن کی تعریف کریں پی ای کے استعمال تکھیں مالٹس نیوٹرل کیوں ہوتے ہیں. ببیک سالٹس کو تاریل میں کیے تبدیل کیا جاتا ہے. انڈ کیکٹر سے کیا مراد ہے . انڈ کا بیس سے ری ایکشن تکھیں. لیوس کے نظریہ کے مطابق پائی کیا ہے.
 Why at equilibrium state reaction doesn't stop. Which factors affects the value of Kc. State the Law of Mass Action. Write use of PH. Why salts are neutral. How do the basic salt turn into normal salts. Explain with an explain with an explain with a salts. Write reaction of acids with base. 	$3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ری ایکشن کے لیے ایکو ی لبریم کا نسٹنٹ ایک پیریشن تکھیں $2NH_2 \rightarrow 2NH_3$ ایکو ی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. $2NH_2 \rightarrow 2NH_3$ کو نسما فیکٹر کے می کو متاثر کر تاہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو نسما فیکٹر کے متاثر کر تاہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو نسمت کو نسمیں کو نسمیں کو نسمیں کو نسمیں کو نسمیں کو نسمیں کو نار مل میں کیے تبدیل کیا جاتا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو نسمیں کو نار مل میں کیے تبدیل کیا جاتا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو نسمیں کو نار مل میں کیے تبدیل کیا جاتا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو نسمیں کو نار مل میں کیے تبدیل کیا جاتا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو نسمی کو نسمیں کو نظر ہے کے مطابق پائی کیا ہے. $2NH_3 \rightarrow 2NH_3$ کو نسمی
 Why at equilibrium state reaction doesn't stop. Which factors affects the value of Kc. State the Law of Mass Action. Write use of PH. Why salts are neutral. How do the basic salt turn into normal salts. Explain with an exp. What is indicator. Write reaction of acids with base. What is it's nature according to Lewis concept. 	ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کا نسٹنٹ ایک پیریشن تکھیں ۔ ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا. کون سافیکٹر کے سی کو متاثر کر تاہے. لاء آف ماں ایکشن کی تعریف کریں پی ای کے استعمال تکھیں مالٹس نیوٹرل کیوں ہوتے ہیں. ببیک سالٹس کو تاریل میں کیے تبدیل کیا جاتا ہے. انڈ کیکٹر سے کیا مراد ہے . انڈ کا بیس سے ری ایکشن تکھیں. لیوس کے نظریہ کے مطابق پائی کیا ہے.