

Attempt questions

- 1 Write down the equilibrium constant unit for the reactions
 $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$ مندرجہ ذیل ری ایکشن کے لیے Kc کا یونٹ لکھیں۔ 1
- 2 If reaction Quotient Qc of reaction is more than Kc what will be the direction of reaction?
 $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$ اگر کسی ری ایکشن میں ری ایکشن کوئٹنٹ Qc کی ویلیو Kc سے زیادہ ہو تو ری ایکشن کی سمت کیا ہوگی؟ 2
- 3 What are numerator and denominator?
نیومیرٹور اور ڈینیومینٹور سے کیا مراد ہے؟ 3
- 4 What is static equilibrium? explain with example.
سٹیٹک ایکوی لبریم سے کیا مراد ہے؟ مثال دیں۔ 4
- 5 Write down the forward and reverse reaction rate for the following reactions.
 $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ مندرجہ ذیل ری ایکشن کے لیے ریورس اور فارورڈ ری ایکشن ریٹ لکھیں۔ 5
- 6 How large value of Kc predicts the extent of reaction?
Kc کی بڑی عددی ویلیو سے کسی ری ایکشن کی حد کی پیش گوئی کیسے کی جاسکتی ہے؟ 6
- 7 What is meant by equilibrium constant and write its units.
ایکوی لبریم کانسٹنٹ سے کیا مراد ہے؟ اس کا یونٹ لکھیں۔ 7
- 8 Which quantities increase and decrease during forward reactions.
فارورڈ ری ایکشن کے دوران کونسی مقداریں کم یا زیادہ ہوتی ہیں؟ 8

Attempt questions

- 1 Describe the reversible reaction with the help of an example and graph.
مثال اور گراف کی مدد سے ریورسیبل ری ایکشن کی وضاحت کریں۔ 1
- 2 State the law of mass action and derive the expression for equilibrium constant for a general reaction.
لاء آف ماس ایکشن تحریر کریں اور ایک جنرل ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن اخذ کریں۔ 2