

## Attempt ..... questions

- 1 How direction of reaction can be predicted? کسی ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جاسکتی ہے؟ 1
- 2 Write two macroscopic properties of dynamic equilibrium. ڈائنامک ایکوی لبریم کی دو میکروسکوپک خصوصیات لکھیں۔ 2
- 3 Differentiate Reactants and products. ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس میں فرق کریں۔ 3
- 4 Write down the forward and reverse reaction rate for the following reactions. مندرجہ ذیل ری ایکشن کے لیے ریورس اور فارورڈ ری ایکشن ریٹ لکھیں۔ 4
- $N_2 + H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$   $N_2 + H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$
- 5 Give importance of equilibrium constant. ایکوی لبریم کانسٹنٹ کی اہمیت بیان کریں۔ 5
- 6 Write names of any two chemicals made by oxygen gas. آکسیجن گیس سے بننے والے دو کیمیکلز کے نام لکھیں۔ 6
- 7 If reaction Quotient  $Q_c$  of reaction is more than  $K_c$  what will be the direction of reaction? اگر کسی ری ایکشن میں ری ایکشن کوشنٹ  $Q_c$  کی ویلیو  $K_c$  سے زیادہ ہو تو ری ایکشن کی سمت کیا ہوگی؟ 7
- 8 Describe law of mass action and write its equation. لاء آف ماس ایکشن بیان کریں اور اسکی مساوات لکھیں۔ 8

## Attempt ..... questions

- 1 What is the importance of equilibrium constant. ایکوی لبریم کانسٹنٹ کی اہمیت کیا ہے؟ واضح کریں۔ 1
- 2 Write down the macroscopic characteristics of dynamic equilibrium. ڈائنامک ایکوی لبریم کے میکروسکوپک خواص تحریر کریں۔ 2