

Attempt ..... questions

- 1 The dynamic equilibrium in irreversible reaction: 1  
 a) Never establishes a) بھی قائم نہیں ہوتا  
 b) Establishes after completion of reaction b) ری ایکشن مکمل ہونے کے بعد قائم ہوتا ہے  
 c) Establishes before completion of reaction. c) ری ایکشن مکمل ہونے سے پہلے مکمل ہوتا ہے  
 d) Establishes very soon d) بہت جلد قائم ہو جاتا ہے۔
- 2 Units of  $K_c$  for the reaction  $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$  2  
 are:  $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$   
ری ایکشن میں  $K_c$  کے یونٹس ہیں:  
 a)  $mol^{-1} dm^{-3}$  b)  $mol^{-1} dm^3$   
 c)  $mol dm^{-3}$  d) No units  
 e)  $mol^{-1} dm^{-3}$  f)  $mol^{-1} dm^3$   
 g)  $mol dm^{-3}$  h) No units
- 3 Nitrogen and Hydrogen react to make ammonia. 3  
 What will be present in the equilibrium mixture: کیا ہوگا؟  
 $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$   $K_c = 2.86 mol^2 dm^{-6}$   $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$   $K_c = 2.86 mol^2 dm^{-6}$   
 a) only  $NH_3$  b)  $N_2, H_2$  and  $NH_3$   
 c)  $N_2$  and  $H_2$  d) only  $H_2$
- 4 The reversible reaction is represented by: 4  
 a)  $\rightarrow$  b)  $\rightleftharpoons$   
 c)  $\leftarrow$  d)  $\rightleftharpoons$
- 5 The molar Concentration is expressed in: 5  
 a) {} b) []  
 c) () d) All
- 6 The two major components of atmosphere are: 6  
 a) Hydrogen and Oxygen a) ہائیڈروجن اور آکسیجن  
 b) Nitrogen and Hydrogen b) نائٹروجن اور ہائیڈروجن  
 c) Nitrogen and Oxygen c) نائٹروجن اور آکسیجن  
 d) Oxygen and Water d) آکسیجن اور پانی
- 7 In the lime kiln the following reaction complete 7  
 because of: چونے کی بھٹی میں مندرجہ ذیل ری ایکشن مکمل ہونے کی وجہ  
 $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$  ہے۔  $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$   
 a) High Temperature a) زیادہ ٹمپریچر  
 b)  $CaO$  is more stable than  $CaCO_3$  b)  $CaCO_3$  کی نسبت  $CaO$  کا زیادہ مستحکم ہونا  
 c)  $CO_2$  escapes continuously c)  $CO_2$  کا مسلسل اخراج  
 d)  $CaO$  is not dissociated d)  $CaO$  کا نہ ٹوٹنا
- 8 When the magnitude of  $K_c$  is very large it indicates: 8  
 a) Reaction mixture consist of almost all products a) جب  $K_c$  کی قیمت بہت بڑی ہو تو یہ ظاہر کرتی ہے۔  
ری ایکشن مکسچر تقریباً تمام پروڈکٹس پر مشتمل ہے۔  
 b) Reaction mixture consist of almost all reactants b) ری ایکشن مکسچر تقریباً تمام ری ایکٹنٹس پر مشتمل ہے  
 c) Reaction has not gone to completion c) ری ایکشن ابھی مکمل نہیں ہوا ہے۔  
 d) Reaction mixture has negligible products. d) ری ایکشن مکسچر میں بہت کم پروڈکٹس موجود ہیں۔