

## Chemistry 10th class

Ch # 1 2nd half

Time Allowed: 40 Minutes

Marks: 20

Name: \_\_\_\_\_

Roll. No. \_\_\_\_\_

Section: \_\_\_\_\_

**Q. no 1: Choose the best answer:**

(5)

1. Law of mass action is proposed in

لاء آف ایکشن پیش کیا گیا

a) 1859

b) 1869

c) 1879

d) 1889

2. Equilibrium constant is equal to

ایکوی لبریم کانسٹنٹ برابر ہے۔

a)  $\frac{kr}{kf}$

b)  $\frac{kf}{kr}$

c)  $\frac{Rf}{Rr}$

d)  $\frac{Rr}{Rf}$

3. Value of kc depend upon  $H_2 + I_2$

کے۔ سی کی ویلیو کا انحصار ہے۔

a) Temperature  $\theta$

b) Pressure  $P$

c) No. of moles  $n$

d) All

4. Unit of kc for reaction  $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$

اس ری ایکشن میں ایکوی لبریم کانسٹنٹ کا یونٹ ہے

a)  $\text{mol dm}^{-3}$

b)  $\text{mol}^{-1} \text{dm}^3$

c)  $\text{mol}^{-2} \text{dm}^6$

d) no unit

5. Value of Kc for  $2NH_3 \rightarrow N_2 + 3H_2$  اس ری ایکشن میں ایکوی لبریم کانسٹنٹ کی ویلیو ہے

a) 0.211

b)  $3.0 \times 10^{-9}$

c)  $2.2 \times 10^{22}$

d) 0.286

**Q. no 2 Give short answers**

(5×2=10)

i. How direction of reaction is predicted.

ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جاتی ہے۔

ii. What is meant by limit of reaction?

ری ایکشن کی حد سے کیا مراد ہے؟

iii. Which type of reaction never complete.

کونسا ری ایکشن اختتام کو نہیں پہنچتا

iv. What is equilibrium constant .

ایکوی لبریم کانسٹنٹ سے کیا مراد ہے؟

v. Write equilibrium constant expression for reaction.

ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن لکھیں



**Q. no 3 Long Question**

(5)

How can you predict Direction of reaction.

ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جاتی ہے