Chemistry - 10th Class Chemistry Urdu Medium Chapter 1 Preparation

Q1. فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز کی میکروسکوپ خصوصیات بتائیے.

Ans 1: فاورڈ ری ایکشن: یہ ایسا ری ایکشن ہے جس میں ری ایکٹنٹس پروڈکٹس بنانے کے لیے ری ایکٹ کرتے ہیں. یہ بائیں سے دائیں جانب واقع ہوتا ہے. ابتدائی مرحلے میں فارورڈری ایکشن کا ریٹ بہت تیز ہوتا ہے. یہ بتدریج کم ہوتا ہے.

Ans 2: ریورس ری ایکشن: یہ ایسا ری ایکشن ہے جس میں پروڈکٹس ری ایکٹنٹس بنانے کے لیے ری ایکٹ کرتے ہیں . یہ دائیں سے بائیں طرف واقع ہوتا ہے. شروع میں ریورس ری ایکشن کا ریٹ بہت کم ہوتاہے. یہ بتدریج تیز ہوتا ہے.

Q2. ریورسیبل اور ایر یورسیبل ری ایکشن میں کیا فرق ہے.

Ans 1: ریورسیبل ری ایکشن:وہ ری ایکشن جن میں پراڈکٹس تعامل کرکے دوبارہ ری ایکٹنٹس میں تبدیل ہوتے ہیں.ریورسیبل ری ایکشن کہلاتے ہیں.

Ans 2: ایر یورسیبل ری ایکشن: وہ ری ایکشن جن میں پراڈکٹس تعامل کر کے دوبارہ ری ایکٹنٹس میں تبدیل نہیں ہوتے ہیں.ایر یورسیبل ری ایکشن کہلاتے ہیں.

Q3. ایونائزیشن انرجی کی تعریف

Ans 1: یہ ایک ایسی انرجی ہے جو کہ ہیٹ سے ہوتی ہے.

Q4. ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی تعریف بیان کریں.

Ans 1: ایکوی لبریم کونسٹنٹ متوازن کیمیائی مساوات میں پروڈکٹس کے کو ایفیشنٹس اس کے مولر کنسنٹریشن کے بطور قوت نما کا حاصل ضرب اور ری ایکٹنٹس کے کو افیشنٹس ان کے مولر کنسنزیشن کے بطور قوت نما کا حاصل ضرب کے درمیان کونسٹنٹ ہے.

Q5. ڈائنامک ایکوی لبریم کے دومیکرو سکوپ خواص بیان کریں.

Ans 1: ڈائنامک ایکوی لبریم کی خصوصیات : ایکوی لبریم کو صرف بند سسٹم میں ہی حاصل کیا جاسکتا ہے. ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن رکتا نہیں ہے.فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز ایک ہی ریٹ پر لیکن مخالف سمت مین واقع ہوتے رہتے ہیں.

Q6. کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت کی دو صورتیں بیان کریں.

Ans 1: ایکوی لبریم کی حلات کی دو صورتیں ہیں. جب کوئی ری ایکشن مزید آگے نہیں بڑھ رہا ہوتا تو یہ سٹیٹک ایکوی لبریم کہلاتا ہے. جب کوئی ری ایکشن نہ رکے اور اس کے فاروڈ اور ریورس ری ایکشن کے ریٹ ایک دوسرے کے برابر لیکن مخالف سمت مین ہو تو یہ ڈائنامک ایکوی لبریم کی حالت کہلاتی ہے.

Q7. کسی دو ایسے کیمیکل کے نام لکھیے جو آکسیجن گیس سے بنتے ہوں.

Ans 1: ہائڈروکلورس ایسڈ ڈائی نائٹروجن آکسائیڈ

Q8. کیوں ریورسیبل ری ایکشنز کبھی مکمل نہیں ہوتے.

Ans 1: ریورسیبل ری ایکشنز کبھی تکمیل کو نہیں پہنچتے کیونکہ پروڈکٹس ایک دوسرے سے ری ایکشن کر کے ری ایکٹنٹس بنانا شروع کردیتے ہیں جس کے نتیجے میں کچھ وقت بعد یہ دکھائی دیتا ہے کہ کوئی تبدیلی رونما نہیں ہورہی اور ری ایکشن رک چکا ہے. ری ایکشنز رکتے نہیں بلکہ دونوں اطراف میں جاری رہتے ہیں.

Q9. نائٹروجن اور آکسجین کے استعمالات تحریر کریں.

Ans 1: نائٹرجن کا استعمال: نائٹروجن امونیا کی تیاری میں استعمال کی جاتی ہے جو مزید نائٹروجن کھاد یوریا بنانے کے لیے استعمال کی جاتی ہے، آکسیجن کا استعمال: آکسیجن سلفر ڈائی آکسائیڈ کی تیاری می استعمال کی جاتی ہے جسے مزید کیمیکل کے بادشاہ سیلفیورک ایسڈ کی تیاری میں استعمال کیا جاتا ہے .

Q10. ری اکشن کی حد سے کیا مراد ہے.

Ans 1: ری ایکشن کی حد اس بات کی نشاندہی کرتی ہےکہ ری ایکشن کس ھد تک مکمل ہوگیا ہے اس میں کتنے ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹسموجود ہیں درحقیقت یہ بتاتی ہے کہ ایکوی لبریم قائم ہونے سے پہلے کس ھد تک ری ایکشن ہوگا.