

Teacher: Ms. Nitish kumar

Email: no:- learnbseb3@gmail.com

LEARN BSEB

10TH NOTE

CHEMISTRY



Notes

1. LESSON :- 1 (रासायनिक अभिक्रिया और समीकरण)

- ❖ ऐसी अभिक्रिया जिसमें नए गुण वाले पदार्थ का निर्माण हो ऐसी अभिक्रिया को रासायनिक अभिक्रिया कहते हैं उदाहरण :- जैसे दूध से दही का जमना , भोजन का पचना ,
- ❖ ऐसी पदार्थ जो रासायनिक अभिक्रिया में भाग लेते हैं उन्हें अभिकारक कहते हैं
- ❖ ऐसी पदार्थ जिसका निर्माण रासायनिक अभिक्रिया से होता है उसे उत्पाद कहते हैं
- ❖ वह रासायनिक अभिक्रिया जिसमें एकल अभिकारक टूट कर दो या उससे अधिक उत्पाद बनाते हैं उसे वियोजन अभिक्रिया (अपघटन अभिक्रिया) कहते हैं

2. LESSON:- 2 (अम्ल क्षार और लवण)

- ❖ अम्ल स्वाद में खट्टा लगता है उसे अम्ल कहते हैं
- ❖ क्षार स्वाद में कड़वा लगता है उसे क्षार कहते हैं
- ❖ अम्ल और क्षार की जांच के लिए आप संश्लेषित सूचक जैसे मिथाइल ऑरेंज का उपयोग कर सकते हैं
- ❖ विलयन में विद्युत धारा का प्रवाह आयनों द्वारा होता है
- ❖ अम्ल विलयन में H^+ आयन देता है
- ❖ जल की उपस्थिति में HCl में हाइड्रोजन आयन उत्पन्न होते हैं
- ❖ एक उदासीन विलयन का PH मान 7 होता है और अम्ल का PH मान 7 से कम तथा क्षार का PH मान 7 से अधिक होता है

3. LESSON :- 3 (धातु और अधातु)

- ❖ तत्व तीन प्रकार के होते हैं :- धातु अधातु उपधातु
- ❖ सोडियम और पोटेशियम दो ऐसे धातु हैं जिसे चाकू से काटा जा सकता है
- ❖ स्टील को कठोर बनाने के लिए 0.05 कार्बन मिलाया जाता है
- ❖ गैलियम और सीजियम ऐसी दो धातु हैं जिन्हें हथेली पर रखने पर पिघल जाती हैं
- ❖ अधातुय ऑक्साइड बनती है जो अम्लीय या उदासीन होती है
- ❖ दो या दो से अधिक धातुओं एक धातु या एक अधातु के समांगी मिश्रण को मिश्रधातु कहते हैं

4. LESSON :- 4 (कार्बन तथा उसके यौगिक)

- ❖ कार्बन और हाइड्रोजन के यौगिक को हाइड्रोकार्बन कहते हैं
- ❖ H, O, N, Cl जैसे तत्व के परमाणु इलेक्ट्रॉन साझेदारी करने में सक्षम हैं
- ❖ दो परमाणु के बीच इलेक्ट्रॉन के एक युग्म की साझेदारी के बनने वाले आबंध सहसंयोजी आबंध कहलाता है

5. LESSON :- 5 (तत्वों का वर्गीकरण)

- ❖ ऐसे पदार्थ जो एक ही प्रकार के अणु से बने होते हैं वे तत्व कहलाते हैं उदाहरण :- सोडियम सोना
- ❖ सबसे पहले, ज्ञात तत्व को धातु अधातु उपधातु में वर्गीकृत किया गया है।

THE END