

विज्ञान

(www.tiwiariacademy.com)

(अध्याय - 3) (धातु एवं अधातु)

(कक्षा 10)

पेज 51

प्रश्न 1:

सोडियम को किरोसिन में डुबो कर क्यों रखा जाता है?

उत्तर 1:

सोडियम अत्यधिक अभिक्रियाशील धातु है, जो खुले में रखने से ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया कर आग उत्पन्न करता है, इसलिए इसे किरोसीन में डुबोकर रखा जाता है।

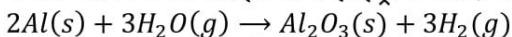
प्रश्न 2:

इन अभिक्रियाओं के लिए समीकरण लिखिए :

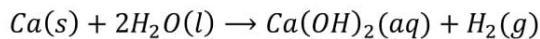
- (i) भाप के साथ आयरन
(ii) जल के साथ कैल्शियम तथा पोटैशियम

उत्तर 2:

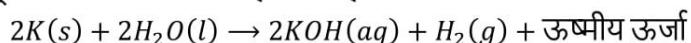
(i) लोहा भाप के साथ अभिक्रिया करके आयरन ऑक्साइड तथा हाइड्रोजन प्रदान करता है।



(ii) कैल्शियम ठंडे जल से अभिक्रिया धीमी गति से करता है जो उत्सर्जित उष्मा हाइड्रोजन के प्रज्वलन के लिए पर्याप्त नहीं होती है।



जबकी पोटैशियम, ठंडे जल से अभिक्रिया तेज गति से करता है। यह अभिक्रिया इतनी तेज तथा उष्मा छेपी होती है कि इससे उत्सर्जित हाइड्रोजन तत्काल प्रज्वलित हो जाती है।



प्रश्न 3:

A,B,C एवं D चार धतुओं के नमूनों को लेकर एक-एक करके निम्न विलयन में डाला गया इससे प्राप्त परिणाम को निम्न प्रकार से सारणीबद्ध किया गया है:

| धातु | आयरन(II) सल्फेट | कॉपर(II) सल्फेट | जिंक सल्फेट | सिल्वर नाइट्रो |
|------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| A | कोई अभिक्रिया नहीं | विस्थापन | | |
| B | विस्थापन | | कोई अभिक्रिया नहीं | |
| C | कोई अभिक्रिया नहीं | कोई अभिक्रिया नहीं | कोई अभिक्रिया नहीं | विस्थापन |
| D | कोई अभिक्रिया नहीं | कोई अभिक्रिया नहीं | कोई अभिक्रिया नहीं | कोई अभिक्रिया नहीं |

इस सारणी का उपयोग कर धातु A,B,C एवं D के संबंध में प्रश्नों के उत्तर दीजिएः

- (i) सबसे अधिक अभिक्रियाशील धातु कौन सी है?
(ii) धातु B को कॉपर(II)सल्फेट के विलयन में डाला जाए तो क्या होगा?
(iii) धातु A, B, C एवं D को अभिक्रियाशीलता घटते हुए क्रम में व्यवस्थित कीजिए।

विज्ञान

(www.tiwiariacademy.com)

(अध्याय – 3) (धातु एवं अधातु)

(कक्षा 10)

उत्तर 3:

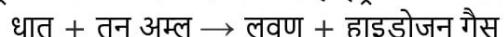
- (i) सबसे अधिक अभिक्रियाशील धातु 'B' है।
- (ii) धातु(B) को कॉपर सल्फेट के विलयन में डालने पर विस्थापन अभिक्रिया होगी जिसमें 'B' धातु कॉपर सल्फेट के विलयन में से विस्थापित कर देगी।
- (iii) $B > A > C > D$

प्रश्न 4:

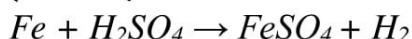
अभिक्रियाशील धातु को तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में डाला जाता है तो कौन सी गैस निकलती है आयरन के साथ तनु H_2SO_4 की रासायनिक अभिक्रिया लिखिए।

उत्तर 4:

अभिक्रियाशील धातु को तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में डालने पर हाइड्रोजन गैस उत्पन्न होती है।



लोहे के साथ तनु की रासायनिक इस प्रकार है:



प्रश्न 5:

जिंक को आयरन(II)सल्फेट के विलयन में डालने से क्या होता है? इसकी रासायनिक अभिक्रिया लिखिए।

उत्तर 5:

जिंक को आयरन(II)सल्फेट के विलयन में डालने पर विस्थापन अभिक्रिया के फलस्वरूप जिंक विलयन में से लौह तत्व को विस्थापित कर देता है।

