

Chemistry

(Part - 3)

1. हाइड्रोजन बम विकसित किया गया था?

(a) एडवर्ड टेलर ✓

(b) ब्रोन

(c) ओपेन्हीमर

(d) इनमे से कोई नहीं

[click here for details](#)

2. रेडियोधर्मी पदार्थ में किन दोरान कोई परिवर्तन नहीं होता?

(a) बीटा उत्सर्जन

(b) अल्फ़ा उत्सर्जन

(c) गामा उत्सर्जन ✓

(d) इनमे से कोई नहीं

[click here for details](#)

3. निम्नलिखित में से रेडियो तत्व में से किसका उपयोग मनुष्य के शरीर में रक्त प्रवाह की गति के मापन में किया जाता है?

(a) रेडियो फास्फोरस

(b) रेडियो आयोडीन

(c) रेडियो आयरन

(d) रेडियो सोडियम ✓

[click here for details](#)

4. किसी तत्व के समस्थानिकों के बीच अंतर किनकी भिन्न संख्या की उपस्थिति के कारण होता है?

(a) प्रोटॉन

(b) न्यूट्रॉन ✓

(c) इलेक्ट्रॉन

(d) फोटोन

[click here for details](#)

5. हाइड्रोजन के समस्थानिकों की संख्या कितनी है?

(a) 2

(b) 3 ✓

(c) 4

(d) 7

[click here for details](#)

6. निम्नांकित में से कोन हाइड्रोजन का आइसोटोप नही है?

(a) प्रोटीयम

(b) ड्यूटीरियम

(c) ट्रिटियम

(d) ट्रेसियम ✓

[click here for details](#)

7. हाइड्रोजन के रेडियो सक्रिय समस्थानिक को कहते है?

(a) ड्यूटीरियम

(b) प्रोटीयम

(c) रेडियम

(d) ट्राईटियम ✓

[click here for details](#)

8. सर्वाधिक संख्या में समस्थानिक किसके होते है?

(a) युरेनियम

(b) हाइड्रोजन

(c) पोलोनियम ✓

(d) लेड

[click here for details](#)

9. पोलोनियम के समस्थानिकों की संख्या है?

(a) 15

(b) 17

(c) 32

(d) 27 ✓

[click here for details](#)

10. चट्टानों की आयु ज्ञात करने के लिए रेडियोएक्टिव आयु अंकन में किस समस्थानिक का उपयोग किया जाता है?

(a) युरेनियम ✓

(b) प्लूटोनियम

(c) थोरियम

(d) कार्बन

[click here for details](#)

11. परिसंचरण तंत्र में रक्त के थक्के की स्थिति का पता लगाने के लिए किस समस्थानिक का प्रयोग किया जाता है?

(a) Na-24 ✓

(b) Co-60

(c) As-74

(d) I-131

[click here for details](#)

12. कोबाल्ट -60 आमतौर पर विकिरण चिकित्सा यथा कैंसर जैसे रोगों में प्रयुक्त होता है क्योंकि यह उत्सर्जित करता है?

(a) बीटा किरणे

(b) गामा किरणे ✓

(c) अल्फ़ा किरणे

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

13. रक्त कैंसर को नियंत्रित करने के लिए उपयोग किये जाने वाला आइसोटोप कौनसा है?

(a) फास्फोरस -32

(b) कोबाल्ट -60 ✓

(c) आयोडीन -131

(d) ये सभी

[click here for details](#)

14. वेसे नाभिक जिनमे न्युट्रोनो की संख्या समान परन्तु प्रोटोनो की संख्या भिन्न हो कहलाते है?

(a) समइलेक्ट्रानिक

(b) सम्भारिकक

(c) समस्थानिक

(d) समन्यूट्रोनिक ✓

[click here for details](#)

15. आइसोटोन होते है?

(a) समान संख्या में प्रोटॉन

(b) समान संख्या में न्युट्रोन ✓

(c) समान संख्या में न्युक्लियॉन

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

16. वे आयन जिनमे इलेक्ट्रानो की संख्या होती है कहलाते है?

(a) समस्थानिक

(b) समभारिक

(c) समन्यूट्रोनिक

(d) समइलेक्ट्रानिक ✓

[click here for details](#)

17. निम्नलिखित में से किसके उत्सर्जन में सम्भारिक उत्पन्न होते हैं?

(a) अल्फ़ा किरण

(b) बीटा किरण ✓

(c) गामा किरण

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

18. ट्राईटियम में प्रोटॉन और न्युट्रॉन की संख्या क्रमस क्या है?

(a) 1p और 1n

(b) 1p और 2n ✓

(c) 1p और 3n

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

19. धनायन तत्व बनता है जब?

(a) परमाणु इलेक्ट्रॉन ग्रहण करता है

(b) परमाणु इलेक्ट्रॉन खोता है ✓

(c) परमाणु पर बहार से धनावेश आता है

(d) परमाणु से प्रोटॉन बाहर निकल जाता है

[click here for details](#)

20. ऋणायन जब बनता है जब?

(a) परमाणु इलेक्ट्रान ग्रहण करता है ✓

(b) परमाणु इलेक्ट्रान खोता है

(c) अ व् ब दोनों

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

21. आयनों से बने योगिक का सामान्य नाम है?

(a) वेधुत संयोजक ✓

(b) सह संयोजक

(c) उप सहसंयोजक

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

22. एक आयनिक बंधन बनता है जब?

(a) संयोग करने वाले परमाणु इलेक्ट्रान का प्राप्त होते है

(b) संयोग करने वाले परमाणु इलेक्ट्रान का त्याग करते है

(c) एक धातु तत्व का संयोग अधातु तत्व से होता है ✓

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

23. विद्युत संयोजक बंध बनता है?

- (a) धनविष्ट आयनों के बीच
- (b) ऋणाविष्ट आयनों के बीच
- (c) विपरीत आविष्ट आयनों के बीच ✓
- (d) इनमे से कोई नहीं

[click here for details](#)

24. निम्नलिखित योगिकों में से किसमें आयनिक बंध नहीं है?

- (a) पोटेशियम नाइट्रेट
- (b) सोडियम क्लोराइड
- (c) कैल्शियम क्लोराइड
- (d) मीथेन ✓

[click here for details](#)

25. सहसंयोजी आबंध किसके कारण बनता है?

- (a) इलेक्ट्रानों के पूर्ण अंतरण
- (b) इलेक्ट्रानों के आंशिक अंतरण
- (c) इलेक्ट्रानों के अंश भाजन ✓
- (d) इनमे से कोई नहीं

[click here for details](#)

26. जब एक ही तत्व के दो परमाणु परस्पर संयोग करते हैं तो उनके बीच बंधन की प्रकृति होगी?

- (a) आयनिक
- (b) सहसंयोजक
- (c) ध्रुवीय सहसंयोजक
- (d) अध्रुवीय सहसंयोजक ✓

[click here for details](#)

27. मीथेन अणु की आकृति होती है?

- (a) द्वि-संयोजक बंधन
- (b) एकल सहसंयोजक ✓
- (c) त्रिसंयोजक बंधन
- (d) इनमें से कोई नहीं

[click here for details](#)

28. इथिलिन अणु की आकृति होती है?

- (a) एकरेखीय
- (b) चतुष्फलकिय
- (c) समतल त्रिकोणीय ✓

(d) अष्टफलिकय

[click here for details](#)

29. निम्नलिखित में से किस योगिक की आकृति चतुष्फल्कीय होती है?

(a) अमोनिया

(b) कार्बन ट्रेटाक्लोराइड ✓

(c) जल

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

30. सहसंयोजक योगिको के द्रवणांक तथा कल्थनांक निम्न होते है क्योकि?

(a) ये कम क्रियाशील होते है

(b) जल में इनका आयनन नही होता है

(c) ये प्राय जल में अविलेय होते है

(d) इनमे अंतरआणविक बल कमजोर होता है ✓

[click here for details](#)

31. सोडियम क्लोराइड में होता है?

(a) सहसंयोजक बंधन

(b) उप-सहसंयोजक बंधन

(c) वेधुत संयोजक बल ✓

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

32. जब एक रासायनिक बंध बनता है तब क्या होता है?

(a) ऊर्जा हमेशा अवशोषित होती है

(b) ऊर्जा हमेशा निर्मुक्त होती है ✓

(c) ऊर्जा जितनी अवशोषित होती है उससे अधिक निर्मुक्त होती है

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

33. कार्बन ट्रेटाक्लोराइड अणु की आकृति है?

(a) पिरामीडिय

(b) वर्गाकार

(c) चतुष्फलकीय ✓

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

34. निम्न में से किस योगिक में हाइड्रोजन आबंध विद्यमान है?

(a) HF ✓

(b) HCl

(c) HBr

(d) HI

[click here for details](#)

35. हाइड्रोजन क्लोराइड एक गैस है परन्तु हाइड्रोजन फ्लोराइड एक निम्न क्वथनांक वाला द्रव्य है क्योंकि?

(a) H-F बंध प्रबल है

(b) H-F बंध दुर्बल है

(c) अ व ब दोनों

(d) हाइड्रोजन आबंध के कारण अणु संगुणित हो जाते हैं ✓

[click here for details](#)

36. जल के अधिक क्वथनांक का कारण है?

(a) जल के अणुओं में हाइड्रोजन आबंध ✓

(b) इसका अधिक हाइड्रोजन स्थिरांक

(c) हाइड्रोजन फ्लोराइड

(d) इसकी अधिक विशिष्ट ऊष्मा

[click here for details](#)

37. द्रवित सोडियम क्लोराइड विद्युत धारा का प्रवाह कर सकता है क्योंकि इसमें उपस्थित होता है?

(a) मुक्त आयन ✓

(b) मुक्त इलेक्ट्रॉन

(c) मुक्त अणु

(d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

38. निम्न में से सहसंयोजी कोनसा एक योगिक है?

(a) कैल्सियम क्लोराइड

(b) मैग्निशियम फ्लुराइड

(c) सोडियम क्लोराइड

(d) कार्बन ट्रेटाक्लोराइड ✓

[click here for details](#)

39. ऑक्सीजन वेसी रासायनिक अभिक्रिया जिसमे -----

(a) इलेक्ट्रॉन का त्याग होता है

(b) ऑक्सीजन का संयोग होता है

(c) विधुत धनात्मक समूह के अनुपात में वृद्धि होती है

(d) ये सभी ✓

[click here for details](#)

40. अवकरण वेसी रासायनिक अभिक्रिया जिसमे-----

(a) इलेक्ट्रॉन का त्याग होता है

(b) ऑक्सीजन का संयोग होता है

(c) विद्युत ऋणात्मक समूह के अनुपात में वृद्धि होती है

(d) इलेक्ट्रॉन ग्रहण होता है ✓

[click here for details](#)

41. इलेक्ट्रॉन त्यागने की प्रवृत्ति कहलाती है?

(a) ऑक्सीजन ✓

(b) अवकरण

(c) उत्प्रेरण

(d) अभिप्रेरण

[click here for details](#)

42. इलेक्ट्रॉन ग्रहण करने की प्रवृत्ति कहलाती है?

(a) ऑक्सीजन

(b) अवकरण ✓

(c) उत्प्रेरण

(d) अभिप्रेरण

[click here for details](#)

43. विद्युत धनात्मक तत्वों से संयोग करने की क्रिया कहलाती है?

(a) ऑक्सीकरण ✓

(b) अवकरण

(c) दहन

(d) भंजन

[click here for details](#)

44. ऑक्सीकरण अभिक्रिया में विद्युत ऋणात्मक तत्व अथवा समूह के अनुपात में ----

(a) कमी होती है

(b) वृद्धि होती है ✓

(c) न कमी न वृद्धि

(d) इनमे से कोई नहीं

[click here for details](#)

45. ऑक्सीकरण वह अभिक्रिया है जिसमे तत्व की संयोजकता ----

(a) घट जाती है

(b) बढ़ जाती है ✓

(c) कोई प्रभाव नहीं

(d) इनमे से कोई नहीं

[click here for details](#)

46. ऑक्सीकरण-अवकरण अभिक्रिया में ----

(a) परमाणु के कोर इलेक्ट्रॉन भाग लेते हैं

(b) परमाणु के संयोजी इलेक्ट्रॉन भाग लेते हैं ✓

(c) परमाणु के पहली कक्षा में इलेक्ट्रॉन भाग लेते हैं

(d) परमाणु के नाभिक भाग लेते हैं

[click here for details](#)

47. किसी भी अभिक्रिया में ऑक्सीकरण-अवकरण -----

(a) अलग अलग होते हैं

(b) एक साथ होते हैं ✓

(c) अ व् ब दोनों

(d) इनमें से कोई नहीं

[click here for details](#)

48. निम्नलिखित में से कोनसा पदार्थ ओक्सिकारक तथा अवकारक दोनों की तरह प्रयुक्त किया जाता है?

(a) सोडियम थायोसल्फेट

(b) सोडियम नाइट्रेट

(c) सोडियम नाइट्राइट ✓

(d) इनमें से कोई नहीं

[click here for details](#)

49. हाइड्रोजन के जलने से सम्बन्ध प्रक्रिया है?

- (a) जलयोजन
- (b) अवकरण
- (c) ऑक्सीकरण ✓
- (d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

50. लोहे पर जंग लगना किसका उदहारण है?

- (a) ऑक्सीकरण ✓
- (b) अवकरण
- (c) आयनन
- (d) इनमे से कोई नही

[click here for details](#)

Visit Our Website

&

Download our App