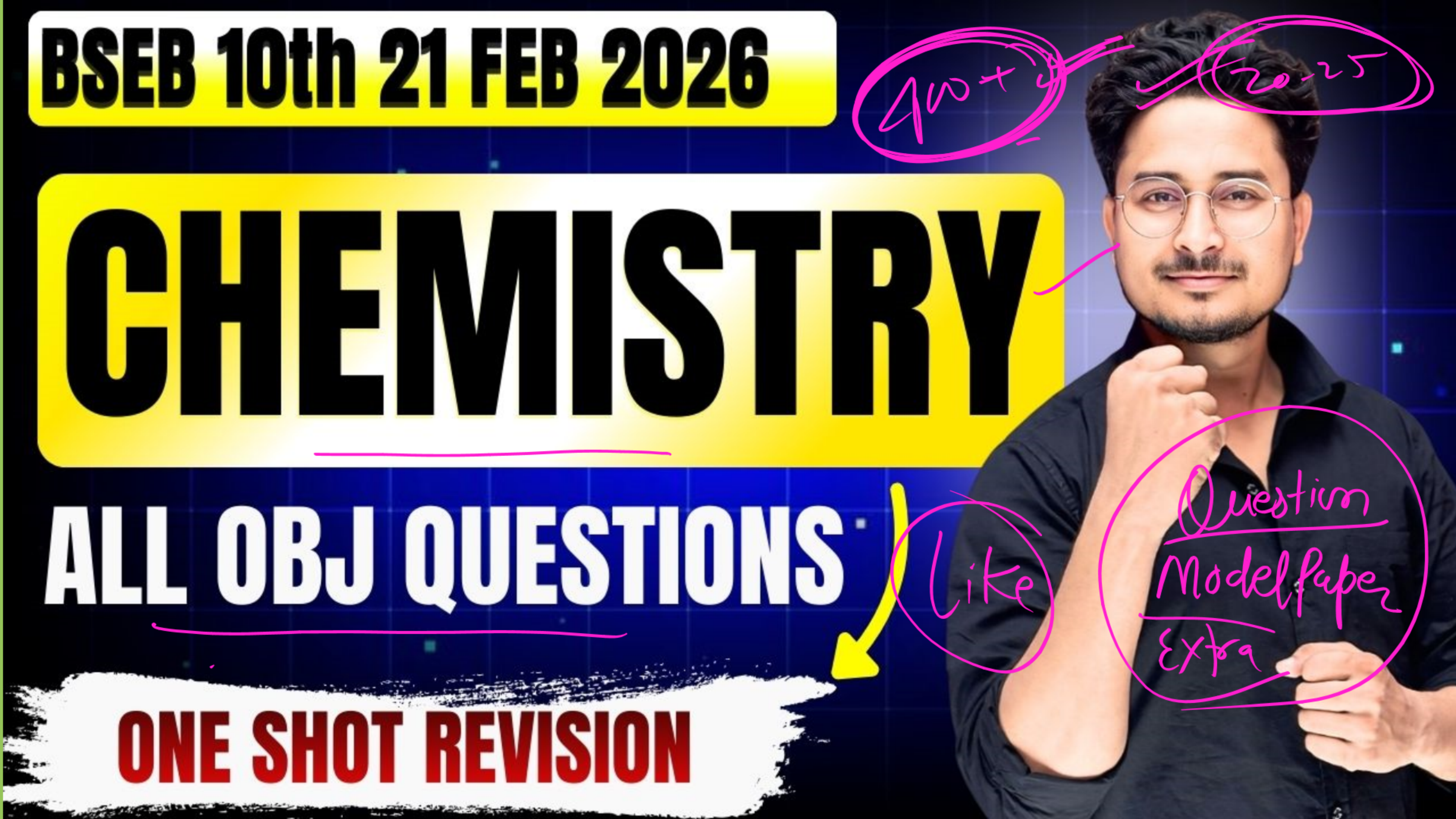
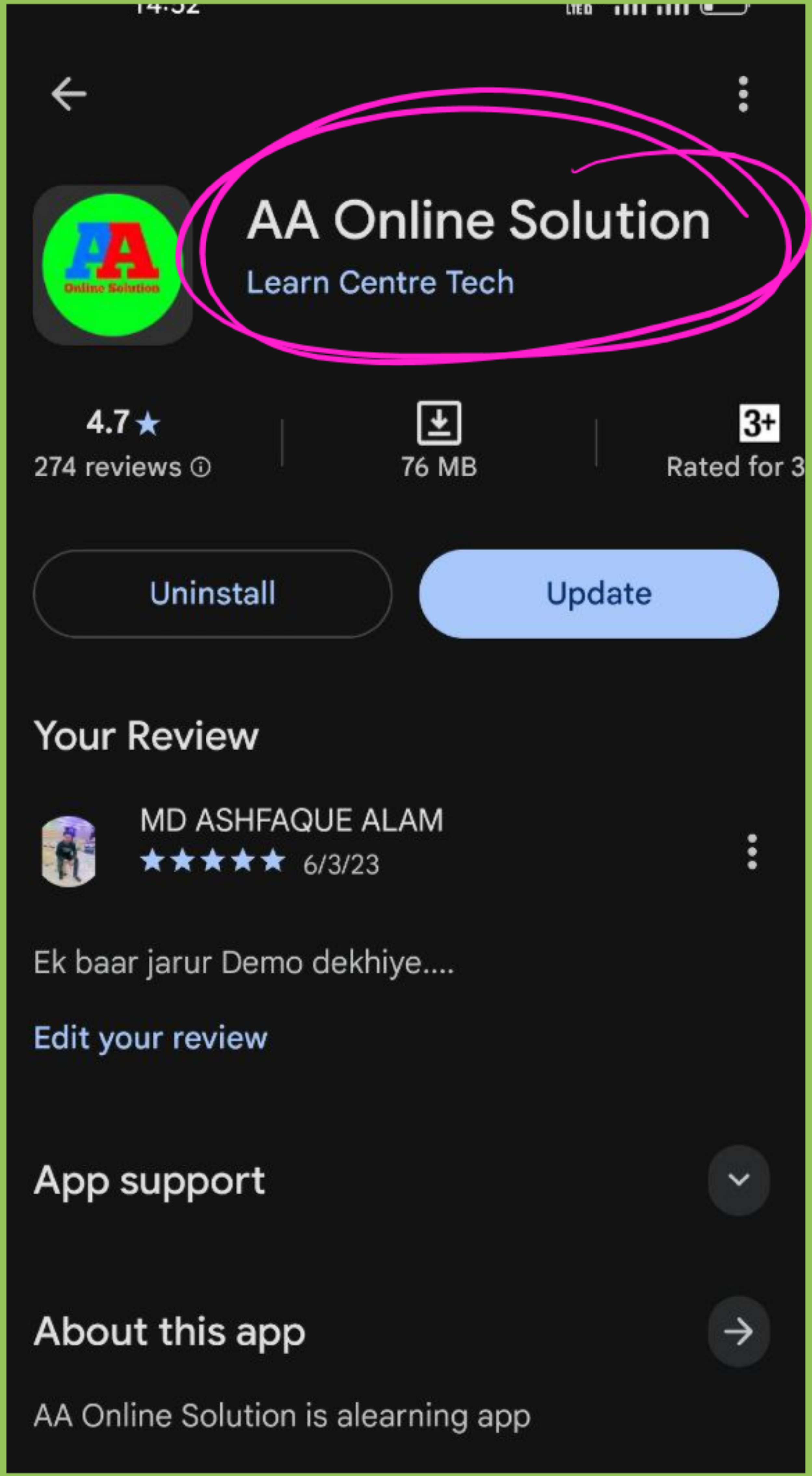
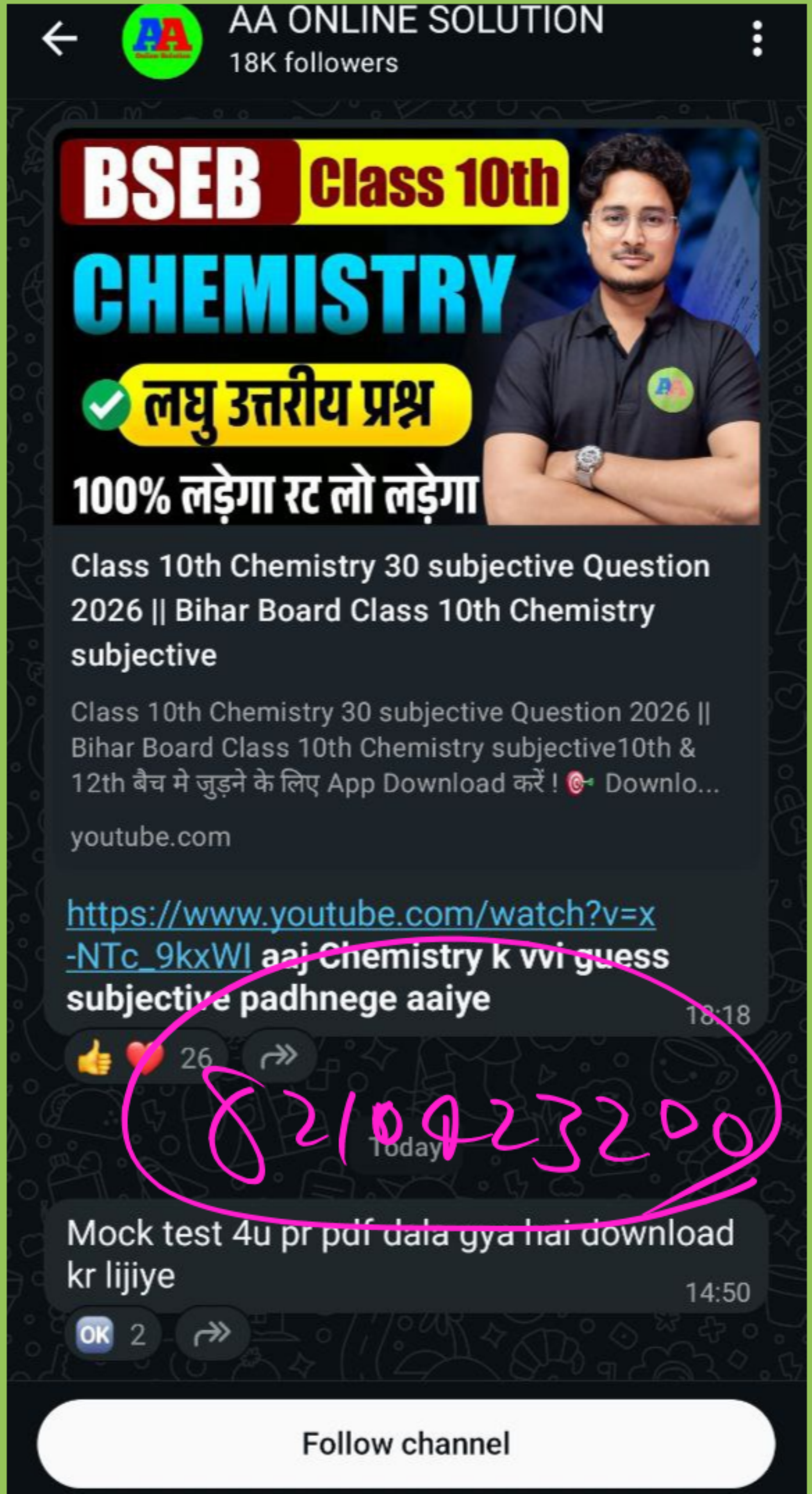
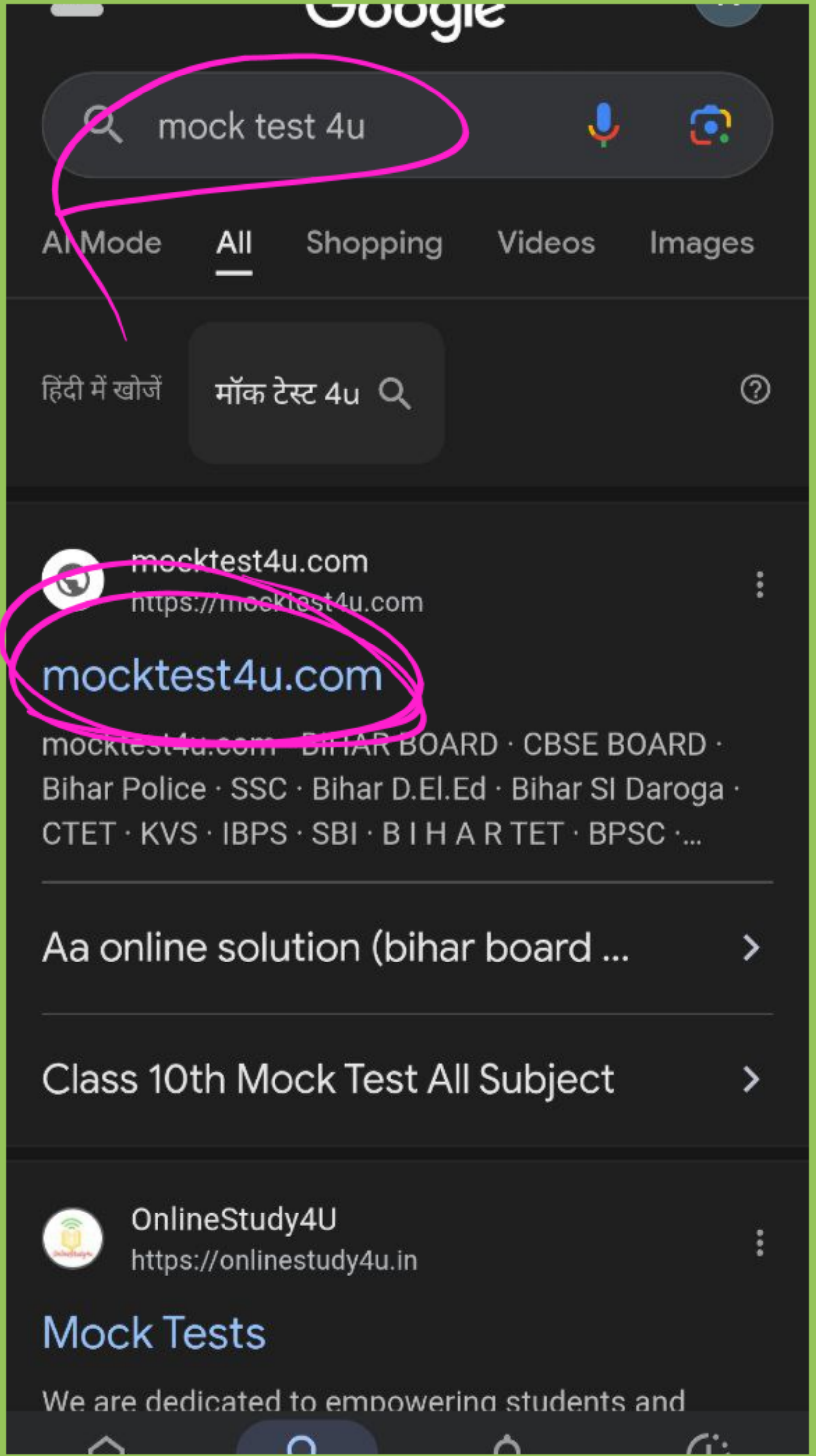

BSEB 10th 21 FEB 2026
CHEMISTRY
ALL OBJ QUESTIONS
ONE SHOT REVISION
Like
Question
Model Paper
Extra


AA Online Solution
Learn Centre Tech
4.7★
274 reviews
76 MB
3+
Rated for 3
Uninstall
Update
Your Review
MD ASHFAQUE ALAM
★★★★★ 6/3/23
Ek baar jarur Demo dekhiye....
Edit your review
App support
About this app
AA Online Solution is alearning app


AA ONLINE SOLUTION
18K followers
BSEB Class 10th
CHEMISTRY
लघु उत्तरीय प्रश्न
100% लड़ेगा रट लो लड़ेगा
Class 10th Chemistry 30 subjective Question 2026 || Bihar Board Class 10th Chemistry subjective
Class 10th Chemistry 30 subjective Question 2026 || Bihar Board Class 10th Chemistry subjective10th & 12th बैच मे जुड़ने के लिए App Download करें ! Downlo...
youtube.com
https://www.youtube.com/watch?v=x-NTc_9kxWI aaj Chemistry k vvi guess subjective padhnege aaiye
18:18
26
8210023200
Today
Mock test 4u pr pdf dala gya hai download kr lijiye
14:50
2
Follow channel


Google
mock test 4u
AI Mode
All
Shopping
Videos
Images
हिंदी में खोजें
मॉक टेस्ट 4u
mocktest4u.com
https://mocktest4u.com
mocktest4u.com
mocktest4u.com · BIHAR BOARD · CBSE BOARD · Bihar Police · SSC · Bihar D.El.Ed · Bihar SI Daroga · CTET · KVS · IBPS · SBI · B I H A R TET · BPSC ·...
Aa online solution (bihar board ...
Class 10th Mock Test All Subject
OnlineStudy4U
https://onlinestudy4u.in
Mock Tests
We are dedicated to empowering students and

10th परीक्षा - 2026

CRASH COURSE

Admission open

मात्र 199 में

मैट्रिक बोर्ड परीक्षा 2027
10th Class
संघर्ष बैच
MOST TRUSTED BATCH
Helpline No - 8210423200
Feature
Science
Social Science
Math
Hindi/Urdu
Sanskrit/Hindi
English
₹999/-
₹599

जिसने बोला कल, दिन गया टल जिसने बोला परसो, बीत गये बरसों, जिसने बोला आज उसी ने किया राज।

10th Chemistry VVI Objective

Chemistry Chapter -1

रासायनिक अभिक्रिया एवं समीकरण

10th Chemistry VVI Objective

1. चीनी का रासायनिक सूत्र है-

(A) CH3COOH

(B) C6H12O6

(C) C12H22O11

(D) CH3CHO

10^{th} Chemistry VVI Objective

2. सल्फ्यूरिक अम्ल का रासायनिक सूत्र है-

(A) H2S2O7

(B) H2SO4

(C) H2S2O3

(D) H2S2O8

बैट्री अम्ल
गंधकाम्ल
संक्षारक अम्ल
तेजाब

10th Chemistry VVI Objective

3. नाइट्रोजन डायऑक्साइड के धुएँ का रंग होता है-

(A) भूरा

(B) लाल

(C) हरा

(D) पीला

NO_2 Brown

10^{th} Chemistry VVI Objective

4. निम्नलिखित में से कौन समीकरण संतुलित नहीं है?

(A) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$

(B) $2KClO_3 \longrightarrow 2KCl + 3O_2$

(C) $H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl$

(D) $Pb(NO_3)_2 \longrightarrow PbO + NO_2 + O_2$

10th Chemistry VVI Objective

5. खड़िया का रासायनिक सूत्र है

(A) $MgCO_3$

(B) Na_2CO_3

(C) $CaCO_3$

(D) $Mg(HCO_3)_2$

10^{th} Chemistry VVI Objective

6. ग्लूकोज का रासायनिक सूत्र निम्नलिखित में कौन है?

(A) C2H5OH

(B) C6H6O6

(C) C6H12O6

(D) C6H6

10^{th} Chemistry VVI Objective

7. कली चूना का रासायनिक सूत्र क्या है?

(A) Ca(OH)2

(B) CaO

(C) Ca(HCO3)2

(D) CaCO3

10th Chemistry VVI Objective

8. निम्नांकित में कौन समीकरण संतुलित है?

(A) Mg+O2 ⟶ MgO

(B) Zn+H2SO4 → ZnSO4+H2

(C) Fe+Cl2 ⟶ FeCl3

(D) H2+Cl2 ⟶ HCl

10th Chemistry VVI Objective

9. प्रकृति में ऑक्सीजन का संतुलन कैसे बना रहता है?

(A) संयोजन क्रिया

(B) प्रकाश संश्लेषण

(C) अपघटन

(D) इनमें से कोई नहीं

10^{th} Chemistry VVI Objective

10. समीकरण $CaCO_3(s) \xrightarrow{\Delta} CaO(s) + CO_2(g)$ किस प्रकार की अभिक्रिया है?

(A) वियोजन

(B) संयोजन

(C) अपघटन

(D) प्रतिस्थापन

11. नीचे दी गई अभिक्रिया में कौन -सा कथन सही है ? $2Cu + O2 \longrightarrow 2CuO$

(A) कॉपर का ऑक्सीकरण

(B) कॉपर का अवकरण

(C) कॉपर का नाइट्रेशन

(D) (A) और (B) दोनों

10^{th} Chemistry VVI Objective

12. निम्न में से कौन अवकारक है?

(A) H2

(B) CO

(C) O2

(D) H2S

ऑक्सीकारक

10^{th} Chemistry VVI Objective

13. $CuO + H_2 \longrightarrow Cu + H_2O$ किस प्रकार की अभिक्रिया है?

(A) उपचयन

(B) अपचयन

(C) उदासीनीकरण

(D) रेडॉक्स

10th Chemistry VVI Objective

14. शाक सब्जियों का विघटित होकर कम्पोस्ट बनना किस प्रकार की अभिक्रिया है?

(A) अवक्षेपण

(B) ऊष्माक्षेपी

(C) ऊष्माशोषी

(D) संयोजन

10th Chemistry VVI Objective

15. उपचयन वह क्रिया है जिसमें –

(A) ऑक्सीजन का योग

(B) हाइड्रोजन का वियोग

(C) इलेक्ट्रॉन का त्याग

(D) सभी

10^{th} Chemistry VVI Objective

16. $Na_2SO_4(aq\cdot)+BaCl_2(aq\cdot) \longrightarrow BaSO_4(s)+2NaCl(aq\cdot)$ किस प्रकार की अभिक्रिया है?

(A) संयोजन अभिक्रिया

(B) वियोजन अभिक्रिया

(C) द्विविस्थापन अभिक्रिया

(D) इनमें से कोई नहीं

17. $Zn + CuSO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + Cu$ यह रासायनिक अभिक्रिया किस प्रकार की है?

(A) संयोजन अभिक्रिया

(B) विस्थापन अभिक्रिया एकल विस्थापन

(C) द्विविस्थापन अभिक्रिया

(D) वियोजन अभिक्रिया

18. जब मैग्नेशियम फीता को जलाया जाता है, जो उत्पन्न आग की लौ होती है-

(A) पीली

(B) नीली

(C) चमकीला उजला

(D) लाल

10^{th} Chemistry VVI Objective

19. एक जाँच परखनली में लिये गये विलयन में एक लोहे की कील को डुबाया गया। आधे घंटे के बाद यह देखा गया कि विलयन का रंग परिवर्तित हो चुका है। उस जाँच परखनली में विलयन था-

$Fe + CuSO_4 \longrightarrow FeSO_4$

नीला हरा

(A) ZnSO4

(B) CuSO4

(C) FeSO4

(D) Al2(SO4)2

10th Chemistry VVI Objective

20. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का ह्रास होता है, कहलाता है-

(A) उपचयन ऑक्सीकरण

(B) अपचयन अवकरण

(C) संक्षारण

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

21. रासायनिक अभिक्रिया में भाग लेने वाले पदार्थ को कहा जाता है

(A) अभिकारक

(B) उत्पाद

(C) अभिकारक एवं उत्पाद दोनों

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

22. समीकरण $2H_2+O_2 \rightarrow 2H_2O$ है, एक-

(A) संयोजन अभिक्रिया

(B) वियोजन अभिक्रिया

(C) अवक्षेपण अभिक्रिया

(D) उदासीनीकरण अभिक्रिया

10^{th} Chemistry VVI Objective

23. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का योग कहलाता है-

(A) अपचयन

(B) उपचयन

(C) संक्षारण

(D) इनमें से कोई नहीं

$Mg + O_2 \rightarrow MgO$

10th Chemistry VVI Objective

24. निम्न में कौन ऑक्सीकरण की क्रिया नहीं है?

(A) दहन

(B) श्वसन

(C) भोजन का पचना

(D) अवक्षेपण

10th Chemistry VVI Objective

25. निम्न में कौन विस्थापन अभिक्रिया का उदाहरण है?

(A) $CaCO3 \rightarrow CaO+H2$ — वियोजन

(B) $CaO+H2O \rightarrow Ca(OH)2$ — संयोजन

(C) $Fe+CuSO4 \rightarrow FeSO4+Cu$ ✓

(D) $NaOH+HCl \rightarrow NaCl+H2O$ — द्विविस्थापन

10th Chemistry VVI Objective

26. सिल्वर क्लोराइड का रंग होता है

(A) काला

(B) पीला

(C) हरा

(D) श्वेत

AgCl

10^{th} Chemistry VVI Objective

27. अभिक्रिया, CaO+H2O ⟶ Ca(OH)2 किस प्रकार की अभिक्रिया है?

(A) वियोजन

(B) संयोजन

(C) योगशील

(D) प्रतिस्थापन

28. सिल्वर आयोडाइड का रंग कैसा होता है?

(A) श्वेत

(B) पीला

(C) लाल

(D) हरा

AgI

10^{th} Chemistry VVI Objective

29. निम्नांकित में कौन-सा युग्म एकल विस्थापन अभिक्रिया प्रदर्शित करता है?

(A) MgCl2(aq)एवं Cu (s)

(B) AgNO3(aq)एवं Cu(s)

(C) NaCl(aq)एवं Cu (s)

(D) FeSO4(aq)एवं Ag (s)

10^{th} Chemistry VVI Objective

30. जल के एक अणु में हाइड्रोजन एवं ऑक्सीजन के परमाणुओं की संख्या का अनुपात क्या है?

(A) 1:1

(B) 2:1

(C) 3:1

(D) 1:2

$H_2O \rightarrow 2:1$

$2H_2O \rightarrow 4:2$

2:1

10th Chemistry VVI Objective

31. श्वसन किस प्रकार की रासायनिक अभिक्रिया है?

(A) अपचयन

(B) संयोजन

(C) उपचयन

(D) ऊष्माशोषी

32. अभिक्रिया, जिसमें आयनों का आदान-प्रदान होता है, कहलाती है

(A) विस्थापन

(B) द्विविस्थापन

(C) संयोजन

(D) अवक्षेपण

10th Chemistry VVI Objective

33. एथिल ऐल्कोहॉल का व्यापारिक उत्पादन किस रासायनिक क्रिया द्वारा किया जाता है?

(A) उपचयन

(B) अपचयन

(C) किण्वन

(D) भर्जन

एथेनॉल
(शराब)
C_2H_5OH

10^{th} Chemistry VVI Objective

34. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में से कौन अपघटन की अभिक्रिया का एक उदाहरण है?

(A) $H_2 + I_2 \longrightarrow 2HI$

(B) $NH_4CNO \longrightarrow H_2NCONH_2$

(C) $NaOH + HCl \longrightarrow NaCl + H_2O$

(D) $2KClO_3 \longrightarrow KCl + 3O_2$

10th Chemistry VVI Objective

35. वह अभिक्रिया जिसमें उत्पाद के बनने के साथ-साथ ऊष्मा भी उत्पन्न होती है, कहलाती है

(A) ऊष्माशोषी

(B) उपचयन

(C) प्रकाश संश्लेषण

(D) ऊष्माक्षेपी

10^{th} Chemistry VVI Objective

36. निम्नांकित में कौन-सा पदार्थ बिना ज्वाला के जलता है?

(A) मोमबत्ती

(B) मेथेन गैस

(C) केरोसिन

(D) कोयला

10th Chemistry VVI Objective

37. जब सोडियम हाइड्रॉक्साइड जिंक से अभिक्रिया करता है तो कौन-सा उत्पाद बनता है?

(A) $Na2ZnO+H2$

(B) $NaZnO2+H2$

(C) $NaOZn2+H2$

(D) $Na2ZnO2+H2$

NaOH + Zn

सोडियम जिंकेट

10th Chemistry VVI Objective

MODEL PAPER

38. भोजन का पचना किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

(A) अपचयन अभिक्रिया

(B) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया

(C) उपचयन अभिक्रिया

(D) विघटन अभिक्रिया

10th Chemistry VVI Objective

39. लेड नाइट्रेट चूर्ण को एक परखनली में लेकर गर्म करने पर भूरे रंग का धुआँ उत्सर्जित होता है, यह धुआँ-

(A) ऑक्सीजन गैस का है

(B) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड का है

(C) नाइट्रोजन गैस का है

(D) लेड ऑक्साइड का है

10th Chemistry VVI Objective

40. जल के वैद्युत अपघटन में कैथोड पर कौन-सा गैस मुक्त होता है ?

(A) ऑक्सीजन

(B) हाइड्रोजन

(C) ऑक्सीजन और हाइड्रोजन

(D) ओजोन

10th Chemistry VVI Objective

41. संगमरमर का रासायनिक सूत्र क्या है?

(A) $CaCO_3$ चूना पत्थर खड़िया

(B) $Mg(HCO_3)_2$

(C) $Ca(HCO_3)_2$

(D) $Mg(CO_3)_2$

10th Chemistry VVI Objective

42. वायुरोधी बर्तनों में खाद्य सामग्री रखने में उपचयन की गति हो जाती है :

(A) धीमी

(B) तीव्र

(C) बराबर

(D) अति तीव्र

10th Chemistry VVI Objective

43.नीचे दी गयी अभिक्रिया में कौन-सा कथन सही है?

$$2Cu + O2 \rightarrow 2CuO$$

(A) कॉपर का ऑक्सीकरण

(B) कॉपर का अवकरण

(C) कॉपर का नाइट्रेशन

(D) 'A' और 'B' दोनों

10^{th} Chemistry VVI Objective

44. समीकरण CaCO3 ---> CaO + CO किस प्रकार का समीकरण है?

(A) वियोजन

(B) संयोजन

(C) उभयगामी

(D) प्रतिस्थापन

10^{th} Chemistry VVI Objective

45. किसी लाल तप्त आयरन पर जलवाष्प प्रवाहित करने पर कौन-सा यौगिक प्राप्त होता है?

(A) FeO

(B) FeO

(C) Fe3O4 फेरिक ऑक्साइड

(D) Fes

10th Chemistry VVI Objective

46. सल्फ्यूरिक अम्ल का अणुसूत्र होता है?

(A) H2SO4

(B) H2SO3

(C) H2S2O,

(D) H2S2O

10th Chemistry VVI Objective

47. चूना जल का रासायनिक सूत्र है –

(A) CaO बुझा हुआ चूना

(B) CaCl2

(C) CaOCl2

(D) Ca(OH)2

48. $2Cu+O2 \rightarrow 2CuO$ है –

(A) ऑक्सीकरण

(B) अपघटन

(C) उदासीनीकरण

(D) विस्थापन

10^{th} Chemistry VVI Objective

49.ग्लूकोस का आणविक सूत्र है –

(A) C2H5OH

(B) C6H12O6

(C) H2SO4

(D) C5H15N7

10th Chemistry VVI Objective

50. लोहा को जिंक से लेपित करने की क्रिया को कहते हैं ?

(a) संक्षारण

(b) गैल्वनीकरण जस्तीकरण, यशदलेपन

(c) पानी चढ़ाना

(d) विद्युत अपघटन

10^{th} Chemistry VVI Objective

51. जस्ता तथा तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया के फलस्वरूप निम्न में से कौन-सा गैस बनता है ?

(a) CO_2

(b) N_2

(C) H_2

(d) SO_2

Zn + HCl

धातु + अम्ल → H_2↑

10th Chemistry VVI Objective

52. निम्नलिखित में से कौन एक दहन अभिक्रिया है ?

(a) जल का उबलना

(b) मोम का पिघलना

(c) पेट्रोल का जलना

(d) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

53. निम्न में से कौन सही है ?

(a) Na_2co_3. $5H_2O$

(b) $Na_2CO_3.10H_2O$

(c) $Na_2\ CO_3.7H_2O$

(d) $Na_2\ CO_3.2H_2O$

10th Chemistry VVI Objective

54. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में अपघटन की अभिक्रिया कौन है ?

(a) $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$

(b) $NH_4CNO \rightarrow H_2NCONH_2$

(c) $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$

(d) $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$

10^{th} Chemistry VVI Objective

55. $Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$ दी गयी अभिक्रिया किस प्रकार की है?

(a) संयोजन अभिक्रिया

(b) द्विविस्थापन अभिक्रिया

(c) वियोजन अभिक्रिया

(d) विस्थापन अभिक्रिया

10^{th} Chemistry VVI Objective

56. लौह-चूर्ण पर तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल डालने से क्या होता है ?

Fe + HCl →

(a) हाइड्रोजन गैस एवं आयरन क्लोराइड बनता है।

(b) क्लोरीन गैस एवं आयरन हाइड्रॉक्साइड बनता है।

(c) कोई अभिक्रिया नहीं होती है।

(d) आयरन लवण एवं जल बनता है

10th Chemistry VVI Objective

57. श्वसन किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

(a) उपचयन

(b) संयोजन

c) अपचयन

(d) ऊष्माशोषी

58.इलेक्ट्रॉन के स्थानान्तरण से बने यौगिक कहलाते हैं

(a) सहसंयोजी

(b) विधुत संयोजी

(c) कार्बनिक

(d) कोई नहीं

10^{th} Chemistry VVI Objective

59.निम्नलिखित समीकरण है : $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$

(a) एक अपघटन अभिक्रिया

(b) एक संयोजन अभिक्रिया

(c) एक द्विविस्थापन अभिक्रिया

(d) एक विस्थापन अभिक्रिया

10^{th} Chemistry VVI Objective

60. निम्नलिखित में से कौन द्विविस्थापन अभिक्रिया है?

(a) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_20$

(b) $2Mg + O_2 \rightarrow 2Mgo$

(c) $AgNO_3 + NaCl \rightarrow Agcl + NaNO_3$

(d) $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCI$

10th Chemistry VVI Objective

61. अवक्षेपण अभिक्रिया से किस प्रकार का लवण प्राप्त होता है

(a) विलेय

(b) अविलेय

(c) दोनो

(d) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

62. निम्नलिखित में से कौन एक रेडॉक्स अभिक्रिया है ?

(a) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$

(b) $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$

(c) $CaO + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$

(d) $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$

10th Chemistry VVI Objective

Chemistry Chapter - 2

अम्ल, क्षार एवं लवण

10th Chemistry VVI Objective

63. लिटमस विलयन बैगनी रंजक होता है जिसे निकाला जाता है।

(A) लाइकेन

(B) लाल पत्तागोभी

(C) हल्दी

(D) पिदुनिया फूल

10th Chemistry VVI Objective

64. सोडियम कार्बोनेट के जलीय घोल में मिथाइल औरेंज का घोल मिलाने पर घोल का रंग परिवर्तित होकर कैसा हो जाता है?

(A) पीला

(B) लाल

(C) हरा

(D) नीला

सा + मिथाइल ऑरेंज

→ फिनॉल्फथैलिन → बैंगनी

10th Chemistry VVI Objective

65. NaOH है- सोडियम हाइड्रोक्साइड

(A) अम्ल

(B) क्षार

(C) लवण

(D) कोई नहीं

66. निम्न में किस विलयन का उपयोग दीवारों की सफेदी करने के लिए किया जाता है?

(A) Ca(HCO3)2

(B) Ca(OH)2

(C) NaOH

(D) Na(HCO3)

10th Chemistry VVI Objective

67. एक छात्र जाँच परखनली में लिये गए सोडियम बाइकार्बोनेट के तनु विलयन में सार्वभौम सूचक की कुछ बूंदे मिलाता है तो निम्नलिखित में कौन-सा रंग दिखेगा?

(A) नीला

(B) हरा

(C) नारंगी

(D) पीला

68. जब लिटमस विलयन न तो अम्लीय होता है और न क्षारीय तब इस विलयन का रंग होता है

(A) लाल

(B) हरा

(C) बैंगनी

(D) पीला

69. खाद्य पदार्थ के डिब्बों पर जिंक के बजाय टिन का लेप होता है, क्योंकि

(A) टिन की अपेक्षा जिंक महँगा होता है

(B) टिन की अपेक्षा जिंक का गलनांक अधिक है

(C) टिन की अपेक्षा जिंक अधिक अभिक्रियाशील है

(D) टिन की अपेक्षा जिंक कम अभिक्रियाशील है

10th Chemistry VVI Objective

70. कौन-सा पदार्थ लाल लिटमस को नीला कर देता है?

लाल → नीला

नीला → लाल

(A) अम्ल

(B) क्षार

(C) लवण

(D) इनमें से कोई नहीं

10^{th} Chemistry VVI Objective

71. जिंक तथा सल्फ्यूरिक अम्ल के बीच अभिक्रिया से निम्नलिखित में से कौन-सी गैस निकलती है?

(A) O2

(B) CO2

(C) H2

(D) N2

Zn + H_2SO_4

10th Chemistry VVI Objective

72. अम्ल और क्षार आपस में अभिक्रिया कर बनाते हैं |

(A) प्रबल क्षार

(B) प्रबल अम्ल

(C) लवण

(D) क्षार

73. निम्न में कौन भस्म नहीं है?

(A) CaO

(B) NaCl लवण

(C) NaOH

(D) Na2CO3

10^{th} Chemistry VVI Objective

74. निम्नलिखित यौगिकों में कौन अम्ल है

(A) CuO

(B) H2SO4

(C) Na2O

(D) Ca(OH)2

10th Chemistry VVI Objective

75. निम्नांकित में कौन प्राकृतिक सूचक है?

(A) हल्दी , लिटमस पत्र ,

कृत्रिम सूचक

(B) मेथिल औरेंज

(C) फेनॉलफ्थेलीन

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

76.. अधातु के ऑक्साइड होते हैं-

(A) उदासीन

(B) अम्लीय

(C) क्षारीय

(D) कोई नहीं

धातु के ऑक्साइड

$C + O_2 \rightarrow CO_2$

10^{th} Chemistry VVI Objective

77. निम्नलिखित में कौन क्षारीय ऑक्साइड है?

(A) SO2

(B) NO2

(C) P2O3

(D) Na2O

10^{th} Chemistry VVI Objective

78. बुझा हुआ चूना है

(A) Ca(OH)2

(B) CaO

(C) CaCO3

(D) Ca

79. जल में घुलनशील भस्म कहलाता है?

(A) अम्ल

(B) क्षार

(C) लवण

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

80. निम्नांकित में कौन संक्षारक अम्ल है?

(A) मेथैनोइक अम्ल

(B) सल्फ्यूरिक अम्ल

(C) एथेनोइक अम्ल

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

81. अमोनियम क्लोराइड का जलीय विलयन होता है

(A) अम्लीय

(B) उदासीन

(C) क्षारीय

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

82. बैटरी का अम्ल है

(A) सांद्र HCl

(B) सांद्र HNO3

(C) सांद्र H2SO4

(D) इनमें से कोई नहीं

83. लौंग तेल किस प्रकार सूचक है?

(A) प्राकृतिक

(B) संश्लेषित

(C) गंधीय

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

84. निम्नलिखित में कौन सा आयन लाल लिटमस विलयन को नीला कर सकता है?

(A) H^+

(B) OH^-

(C) Cl^-

(D) O2−

10th Chemistry VVI Objective

85. निम्नांकित में से कौन प्रबल क्षारक है?

(A) NaOH

(B) $Cu(OH)_2$

(C) NH_4OH

(D) $Mg(OH)_2$

10th Chemistry VVI Objective

86. कोई विलयन लाल लिटमस को नीला कर देता है। इस विलयन का pH मान होगा

(A) 7

(B) 7 से अधिक

(C) 7 से कम

(D) इनमें से कोई नहीं

उदासीन

अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

87. अम्ल के जलीय विलयन में निम्नलिखित में से कौन उत्पन्न होता है?

(A) OH– आयन

(B) H+ आयन

(C) H3O– आयन

(D) H3O+ आयन

10^{th} Chemistry VVI Objective

88. निम्नांकित यौगिकों में कौन दुर्बल अम्ल है?

(A) HCl

(B) CH_3COOH

(C) H_2SO_4

(D) HNO_3

10th Chemistry VVI Objective

89. निम्नलिखित में से कौन यौगिक सबसे अधिक क्षारीय होगा?

(A) SO2

(B) Na2O

(C) Al2O3

(D) NO2

अम्लीय

10^{th} Chemistry VVI Objective

90. निम्नांकित में कौन सबसे अधिक अम्लीय ऑक्साइड है?

(A) CaO

(B) MgO

(C) Na2O

(D) SO2

91. निम्नलिखित में संश्लेषित सूचक कौन है?

कृत्रिम सूचक

(A) हल्दी

(B) लिटमस पत्र

(C) मेथिल औरेंज

(D) लाल पत्तागोभी

10th Chemistry VVI Objective

92. निम्नलिखित में कौन-सा पदार्थ का जलीय विलयन नीले लिटमस पत्र को लाल कर देता है?

(A) अम्ल

(B) भस्म

(C) लवण

(D) इनमें से कोई नहीं

10^{th} Chemistry VVI Objective

93. सभी अम्ल जल में घुलकर प्रदान करते हैं

(A) H+ आयन

(B) OH− आयन

(C) इलेक्ट्रॉन

(D) न्यूट्रॉन

10^{th} Chemistry VVI Objective

94. अम्ल का जलीय विलयन विद्युत का संचालन करता है, क्योंकि अम्ल जल में

(A) आयनित होता है H^+

(B) विलेय होता है

(C) अविलय होता है

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

95. कोई विलयन लाल लिटमस को नीला कर देता है। इसका pH होगा-

(A) 7

(B) 10

(C) 5

(D) 8

10^{th} Chemistry VVI Objective

96. निम्न में कौन प्रबल अम्ल है?

(A) H2SO4

(B) HCl

(C) HNO3

(D) सभी

10th Chemistry VVI Objective

97. लवण Na2CO3का जलीय विलयन का pH है-

(A) 7

(B) 7 से अधिक

(C) 7 से कम

(D) इनमें से कोई नहीं

98. ऑक्सेलिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत निम्नलिखित में कौन है?

(A) संतरा

(B) टमाटर

(C) सिरका

(D) इमली

10^{th} Chemistry VVI Objective

99. हमारा शरीर pH के कितने परास के बीच कार्य करता है?

(A) 6.0 से 6.8

(B) 7.0 से 7.8

(C) 2.1 से 3.8

(D) 5.1 से 5.8

10th Chemistry VVI Objective

100. टार्टेरिक अम्ल निम्नलिखित में से किसमें पाया जाता है?

(A) टमाटर

(B) संतरा

(C) सिरका

(D) इमली

10th Chemistry VVI Objective

102. मधुमक्खी का डंक एक अम्ल छोड़ता है जिसके कारण दर्द और जलन का अनुभव होता है, यह अम्ल है-

(A) मेंथेनॉइक अम्ल

(B) इथेनॉइक अम्ल

(C) सिट्रिक अम्ल

(D) ऑक्सेलिक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

103. निम्नलिखित में किसके कारण अम्ल वर्षा होती है?

(A) CO2

(B) SO2

(C) CO

(D) Cl2

NO_2

104. टूथ पेस्ट कैसा होता है?

(A) अम्लीय

(B) क्षारीय

(C) उदासीन

(D) कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

105. अम्लीय विलयन का pH मान होता है-

(A) 7

(B) 7 से कम

(C) 7 से अधिक

(D) कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

106. अम्लीय वर्षा के जल का pH मान होता है

(A) 7

(B) 5.6 से कम

(C) 5.6 से अधिक

(D) 7

10th Chemistry VVI Objective

107. सिरका में निम्न में कौन-सा अम्ल पाया जाता है?

(A) गंधकाम्ल

(B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल

(C) फार्मिक अम्ल

(D) एसिटिक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

108. चीटी के डंक में कौन-सा अम्ल पाया जाता है?

(A) इथेनॉइक अम्ल

(B) सिट्रिक अम्ल

(C) मेथेनॉइक अम्ल

(D) ऑक्सेलिक अम्ल

10^{th} Chemistry VVI Objective

109. कोई घोल नीले लिटमस को लाल कर देता है। घोल का pH है।

(A) 2

(B) 9

(C) 7

(D) 10

10th Chemistry VVI Objective

110. अम्लीय ऑक्साइड के विलयन का pH मान क्या होगा?

(A) 12

(B) 7

(C) 8

(D) 4

10^{th} Chemistry VVI Objective

111. मिल्क ऑफ मैग्नीशिया का pH होता है

(A) 4

(B) 3

(C) 7

(D) 10.5

$Mg(OH)_2$

रक्त का pH → 7.4

10th Chemistry VVI Objective

112. किस pH मान वाला विलयन सबसे अधिक अम्लीय होगा?

(A) 1

(B) 2

(C) 3

(D) 4

10th Chemistry VVI Objective

113. दही में कौन-सा अम्ल है?

(A) टार्टरिक अम्ल

(B) फार्मिक अम्ल

(C) लैक्टिक अम्ल

(D) ऐसीटिक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

114. निम्नलिखित में से pH का कौन मान क्षारक विलयन का मान देता है?

(A) 2

(B) 7

(C) 6

(D) 13

10th Chemistry VVI Objective

115. किसी भी उदासीन विलयन का pH होता है-

(A) 5

(B) 7

(C) 14

(D) 0

10th Chemistry VVI Objective

116. शुद्ध जल का pH मान होता है-

(A) 6

(B) 7

(C) 8

(D) 9

डिस्टिल्ड वाटर

117. निम्नांकित में कौन सबसे प्रबल अम्ल है

(A) HF

(B) HCl

(C) HBr

(D) HI

10th Chemistry VVI Objective

118. किस pH मान वाला विलयन सबसे अधिक क्षारीय होगा?

(A) pH=5

(B) pH=10

(C) pH=11

(D) pH=8

10th Chemistry VVI Objective

119. निम्नांकित में संश्लेषित सूचक कौन है?

(A) हल्दी

(B) लाल पत्तागोभी

(C) मेथिल औरेंज

(D) लिटमस पत्र

120. निम्नलिखित में से किसके द्वारा औद्योगिक क्षेत्र में अम्ल वर्षा होती है?

(A) क्लोरोफ्लोरोकार्बन

(B) सल्फर डाईऑक्साइड

(C) ओजोन

(D) कार्बन डाईऑक्साइड

10th Chemistry VVI Objective

121.निम्नलिखित में से कौन गंधीय सूचक (olfactory indicator) नहीं है?

(A)लौंग का तेल

(B) वैनिला

(C) शकरकन्द

(D) इनमें से सभी

10th Chemistry VVI Objective

MODEL PAPER

122. निम्नलिखित में से कौन सूचक की तरह इस्तेमाल नहीं किया जा सकता है ?

(a) हल्दी

(b) मेथिल ऑरेंज

(c) फीनॉल्फथेलिन

(d) मूली

10^{th} Chemistry VVI Objective

123.निम्नलिखित में से कौन द्विक्षारकीय अम्ल है ?

(a) HCl

(b) H_3PO_4

(c) HNO_3

(d) H_2SO_4

10th Chemistry VVI Objective

124. पोटाश एलम होते हैं : फिटकिरी

(a) एक साधारण लवण

(b) एक मिश्रित लवण

(c) एक अम्लीय लवण

(d) एक द्विक् लवण

$K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$

10th Chemistry VVI Objective

125. ऐसीटिक अम्ल एक दुर्बल अम्ल है, क्योंकिएसिड बेस साल्ट

(a) इसके जलीय विलयन अम्लीय होते हैं

(b) ये ज्यादा आयनित (ionized) होते हैं

(c) ये कम आयनित (ionized) होते हैं।

(d) ये -COOH समूह रखते हैं।

126.एक विलयन किसी नीले लिटमस को लाल रंग में परिणत कर देता है, तो संभवत: विलयन का pH मान होगा :

(a) 8

(b) 10

(b) 12

(d) 6

127.जल के अम्लीय एवं क्षारकीय विलयन किसके कारण विद्युत के सुचालक होते हैं ?

(a) H+

(b) OH-

(c) H+ एवं OH- दोनों

(d) इनमें से कोई नहीं

128.निम्न में से कौन से धातु ठंडे जल से अभिक्रिया कर धातु के हाइड्रॉक्साइड बनायेंगे ?

(a) सोडियम एवं पोटाशियम Na+K

(b) मैग्नीशियम एवं कैल्शियम

(c) सोडियम एवं कॉपर

(d) इनमें से कोई नहीं

10^{th} Chemistry VVI Objective

129. बेकिंग पाउडर का अणुसूत्र क्या है ?

(a) Na_2CO_3

(b) $CaCO_3$

(c) $NaHCO_3$

(d) $NaNO_3$

10th Chemistry VVI Objective

130. निम्नलिखित में कौन विजातीय यौगिक है ?

(a) चूना पत्थर

(b) खड़िया

(c) संगमरमर

(d) प्लास्टर ऑफ पेरिस

$CaCO_3$

$CaSO_4 \cdot \frac{1}{2} H_2O$

10^{th} Chemistry VVI Objective

131.निम्नलिखित अम्लों में से कौन प्रबल अम्ल है ?

(a) लैक्टिक अम्ल

(b) ऐस्कॉरबिक अम्ल

(c) सल्फ्यूरिक अम्ल H_2SO_4

(d) फॉर्मिक अम्ल

132. निम्नलिखित में कौन क्षारक नहीं है ?

(a) KOH

(b) NaCl

(c) $Al(OH)_3$

(d) ZnO

10^{th} Chemistry VVI Objective

133. कुछ ऐसे पदार्थ होते है जिनकी गंध अम्लीय या क्षारकीय माध्यम में बदल जाती है, इन्हें कहते है :

(a) रंगीय सूचक

(b) गंधीय सूचक

(c) उदासीन

(d) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

134.सभी धातु कार्बोनेट एवं हाइड्रोजन कार्बोनेट अम्ल के साथ अभिक्रिया करके बनाते है ?

(a) संगत लवण

(b) कार्बन डाईऑक्साइड

(c) जल

(d) इनमें सभी

10th Chemistry VVI Objective

135.सभी अम्लों में पाया जाता है:

(a) ऑक्सीजन

(b) हाइड्रोजन

(c) कैल्शियम

(d) नाइट्रोजन

HCl, HNO_3, H_2SO_4

CH_3COOH

10th Chemistry VVI Objective

136.हाइड्रोजन युक्त सभी, यौगिक होते है ?रसायन विज्ञान पुस्तक

(a) अम्लीय

(b) क्षारीय

(c) दोनों

(d) इनमें से कोई नहीं

138. जल में घुलनशील क्षारक के बारे में क्या सत्य है :

(a) इन्हें क्षार कहते है

(b) स्वाद कड़वा होता है

(c) प्रकृति संक्षारक होती है

(d) इनमें सभी

10th Chemistry VVI Objective

139. ऐसीटिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत निम्नलिखित में से कौन है ?

(a) संतरा

(b) सिरका

(c) इमली

(d) टमाटर

10th Chemistry VVI Objective

140. दाँतों का क्षय कब प्रारंभ होता है ?

(a) मुँह का pH 5.5 से अधिक होने पर

(b) मुँह का pH 5.5 से कम होने पर

(c) मुँह का pH 7 होने पर

(d) इनमें से कोई नहीं

10^{th} Chemistry VVI Objective

142. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल एवं सोडियम हाइड्रोक्साइड के विलयन की अभिक्रिया से उत्पन्न लवण को क्या कहते है ?

$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$

(a) हाइड्रोजन क्लोराइड

(b) सोडियम क्लोराइड

(c) हाइड्राक्साइड

(d) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

143. धोने का सोडा का रासायनिक सूत्र है:

(a) $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$

(b) $Na_2CO \cdot H_2O$

(c) $NaCO_3 \cdot 10H_2O$

(d) $NaCO_4 \cdot 10H_2O$

10th Chemistry VVI Objective

144. बेकिंग सोडा का रासायनिक नाम है:

(a) सोडियम कार्बोनेट

(b) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट NaHCO3

(c) कैल्शियम कार्बोनेट

(d) कैल्शियम हाइड्रोजन कार्बोनेट

10th Chemistry VVI Objective

145. जल की स्थाई कठोरता को हटाने के लिए किसका उपयोग किया जाता है ?

(a) बेकिंग सोडा

(b) धोने का सोडा

(c) विरंचक चूर्ण

(d) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

146. सोडा-अम्ल अग्निशामक में किसका उपयोग किया जाता है ?

(a) सोडियम कार्बोनेट

(b) कैल्शियम कार्बोनेट

(c) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट

(d) कैल्शियम बाई कार्बोनेट

147. सल्फेट अर्धहाइड्रेट/हेमिटाइड्रेट का अन्य नाम है

(a) जिप्सम

(b) प्लास्टर ऑफ पेरिस $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$

(c) विरंचक चूर्ण

(d) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

Chemistry Chapter-3

धातु और अधातु

10th Chemistry VVI Objective

148. लोहा एवं इस्पात को जंग से सुरक्षित रखने के लिए उन पर किस धातु की पतली परत चढ़ाई जाती है ?

(A) तांबा

(B) चांदी

(C) सोना

(D) जिंक

10th Chemistry VVI Objective

149. विधुत अपघटनी परिष्करण में अशुद्ध धातु बनाया जाताहै

(A) एनोड

(B) कैथोड शुद्ध

(C) अपघाटय

(D) इनमे से कोई नही

10th Chemistry VVI Objective

150. .निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक अभिक्रियाशील धातु है?

(A) मग्निसियम

(B) कैल्सियम

(C) सोडियम

(D) पोटैसियम

10^{th} Chemistry VVI Objective

151..एकवा रेजिया किस अनुपात में सान्द्र हाइड्रोक्लोरिकअम्ल एवं सान्द्रनाइट्रिक अम्ल काताजा मिश्रण होताहै-

(A) 3:2 3HCl : HNO3

(B) 2:3 3 : 1

(C) 3:1

(D) 1:3

10th Chemistry VVI Objective

152.. खाद्ध पदार्थ के डिब्बों पर जिंक के बजाय टिन का लेप होता है, क्योंकि,,

(A) टिन की अपेक्षा जिंक महंगा होता है

(B) टिन की अपेक्षा जिंक का गलनांक अधिक है

(C) टिन की अपेक्षा जिंक अधिक अभिक्रियाशील है

(D) टिन की अपेक्षा जिंक कम अभिक्रियाशील है

10th Chemistry VVI Objective

153.. एलुमिनियम पर मोटी ऑक्साइड की परत बनाने की प्रक्रिया कहलाती है –

(A) जस्तीकरण

(B) एनोडिकरण

(C) समृधिकरण

(D) इनमे से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

154.. निम्न में से किस धातु का गलनांक सबसे कम है ?

(A) एलुमिमियम

(B) सोडियम

(C) तांबा

(D) लोहा

Na, K, Li

10^{th} Chemistry VVI Objective

155. निम्न में से कौन आयनिक यौगिक है ?

(A) HCl

(B) CCl_4

(C) KCl

(D) CO_2

धातु + अधातु

10th Chemistry VVI Objective

156. बोक्साईट निम्न में किस धातु का अयस्क है ?

(A) मैग्निसियम

(B) सोडियम

(C) एलुमिनियम

(D) बेरियम

10th Chemistry VVI Objective

157. लोहे का परमाणु संखियाँ है –

(A) 23

(B) 26

(C) 25

(D) 24

10th Chemistry VVI Objective

158.सिनेबार को गर्म करने पर ऑक्साइड में परिणत हो जाता है | पुनः गर्म करने पर कौन सी धातु अपचयित होगी

(A) Pt

(B) Zn

(C) Co

(D) Hg

10th Chemistry VVI Objective

159. जब सोडियम हाइड्रोऑक्साइड जिंक से अभिक्रिया करता है तो कौन सा उत्पादबनाता है ?

(A) Na2ZnO + H2

(B) NaZnO2 + H2

(C) NaOZn + H2

(D) Na2ZnO2 + H2

10th Chemistry VVI Objective

160. लोहा से जिंक लेपित करने की क्रिया को कहते है –

(A) संक्षारण

(B) गैल्विनिकरण

(C) पानी चढ़ाना

(D) विधुत अपघटन

10^{th} Chemistry VVI Objective

161. निम्न में से कौन अधिक अभिक्रियाशील है ?

(A) Cu

(B) Hg

(C) Ag

(D) Au

10th Chemistry VVI Objective

162. विधुत अपघटन में इलेक्ट्रॉन मुक्त होता है-

(A) एनोड

(B) कैथोड

(C) दोनों पर

(D) इनमे से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

163 धातुएं ऊष्मा तथा विधुत के होती है –

(A) अचालक

(B) चालक

(C) दोनों

(D) इनमे से कोई नहीं

164. Si, Ge, As or Sb तत्व कहे जाते है –

(A) क्रियाशील धातुएं

(B) अक्रियाशील धातुएं

(C) आधातु

(D) उपधातु

10th Chemistry VVI Objective

165. सबसे अधिक कठोर पदार्थ है-

(A) सोना

(B) हीरा

(C) चांदी

(D) लोहा

10th Chemistry VVI Objective

166 इनमे से कौन अधातु है ?

(A) सोना

(B) चांदी

(C) ग्रेफाईट

(D) लोहा

10th Chemistry VVI Objective

167. सोना का धात्विक चमक कैसा होता है ?`

(A) सफ़ेद

(B) लाल भुरावर्ण

(C) पीट वर्ण

(D) इनमे से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

168. चांदी के बर्तन या गहने को वायु में खुला छोड़ने पर उसके सतहपर काले धब्बे पड़ जातेहै,जो है

(A) सिल्वर क्लोराइड

(B) सिल्वर सल्फाइड

(C) सिल्वर नाइट्रेट

(D) इनमे से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

169. 1 ग्राम सोने से दो किलोमीटर लम्भी तार खींची जा सकती है,धातु की यह गुणधर्मक्या कहलाती है ?

(A) आघात्वार्ध्यता

(B) तन्यता

(C) कठोरता

(D) इनमे से कोई नहीं

170. लेड तथा मरकरी ऊष्मा के –

(A) अच्छे चालक है

(B) आचालक है

(C) अल्पतम चालक है

(D) इनमे से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

171. पारा विधुत धारा प्रवाह में उत्पन्न करते है –

(A) उच्च प्रतिरोध

(B) निम्न प्रतिरोध

(C) कोई प्रतिरोध नहीं

(D) इनमे से कोई नहीं

172. धातु के ऑक्साइड जल में घुलकर क्या बनाते है ?

(A) भस्म

(B) क्षार

(C) लवण

(D) इनमे से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

173 अधातु के ऑक्साइड जल में घुलकर क्या बनाते है ?

(A) अम्ल

(B) क्षार

(C) लवण

(D) कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

174. कौन सी धातु है जो अधिक ताप पर भी आक्सीजन से अभिक्रिया नही करती है

(A) लोहा

(B) एलुमिनियम

(C) सोना

(D) पोटैसियम

175. सोडियम तथा पोटेशियम धातु तेजी से अभिक्रिया करता है

(A) गर्म जल के साथ

(B) ठन्डे जल के साथ

(C) भाप के साथ

(D) सभी के साथ

10th Chemistry VVI Objective

176. इनमे से कौन सी अधातु चमकीला है ?

(A) सल्फर

(B) कार्बन

(C) आयोडीन

(D) ब्रोमीन

177. धातु के बर्तन में खाना बनाया जाता है, क्योंकि उस ऊष्मा का –

(A) कुचालक

(B) अर्धचालक

(C) सुचालक

(D) चालक और आचालक दोनों

10th Chemistry VVI Objective

178. इनमे से कौन सी धातु द्रव अवस्था में पायी जाती है ?

(A) सिलिकांन

(B) चांदी

(C) लोहा

(D) मरकरी पारा

10th Chemistry VVI Objective

179. कौन सा अधातु कमरे के ताप पर द्रव होता है ?

(A) ब्रोमीन

(B) पारा

(C) तांबा

(D) एलुमिनियम

10th Chemistry VVI Objective

180. पीतल है – तांबा + जस्ता

(A) धातु

(B) अधातु

(C) मिश्रधातु

(D) उपधातु

10^{th} Chemistry VVI Objective

181. इस्पात में कितना प्रतिशत कार्बन है ?

(A) 3%

(B) 4%

(C) 5%

(D) 2%

10th Chemistry VVI Objective

182. निम्न में कौन अधातु विधुत का सुचालक है ?

(A) ग्रेफाइट

(B) कॉपर

(C) हीरा

(D) सल्फर

10th Chemistry VVI Objective

183. ग्रेफाईट कार्बन का एक अपरूप है जो –

(A) मुलायम है

(B) कठोर है

(C) द्रव है

(D) गैस है

10th Chemistry VVI Objective

184. आभूषण बनाने वाला सोना होता है –

(A) 22 कैरेट का

(B) 24 कैरेट का

(C) 16 कैरेट का

(D) 15 कैरेट का

10th Chemistry VVI Objective

185. निम्न में किस धातु को किरोसिन में डूबा कर रखते है ?

(A) सोडियम

(B) मैग्नीशियम

(C) जिंक

(D) मोलिब्डेनम

10th Chemistry VVI Objective

186. निम्न में कौन अधातु पानी में डूबा कर राखी जाती है ?

(A) श्वेत फास्फोरस

(B) लाल फास्फोरस

(C) सल्फर

(D) आयोडीन

10th Chemistry VVI Objective

187. तांबा एवं टीन के मिश्रधातु को क्या कहते है ?

(A) पीतल

(B) कांसा

(C) सोल्डर सीसा + टिन

(D) ड्यूरालुमिन

10th Chemistry VVI Objective

188. सीसा और टिन की मिश्रधातु को कहते है –

(A) सोल्डर

(B) स्टील

(C) गन मेटल

(D) उपधातु

10th Chemistry VVI Objective

189. घरों के बिलजी वाली तार पर किसकी परत चढ़ी होती है ?

(A) सोडियम

(B) कॉपर क्लोराइड क्लोराइड

(C) पोली विनाइल क्लोराइड PVC

(D) मैग्नीशियम

10th Chemistry VVI Objective

190. सिलिका क्या है ?

(A) धातु

(B) अधातु

(C) उपधातु

(D) इनमे से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

191. सिनेबार किसका अयस्क है ?

(A) जस्ता का

(B) एलुमिनियम का

(C) पारा का

(D) कैल्सियम

10th Chemistry VVI Objective

192. अमलगम क्या है ?

(A) पारे में घुली धातु

(B) सोडियम युक्त मिश्रण

(C) कॉपर का एक यौगिक

(D) पारे का एक यौगिक

Na + Hg

10th Chemistry VVI Objective

193. जस्ता के अयस्क है

(A) सिनेबार

(B) जिंक ब्लेड

(C) बॉक्साइड

(D) सोडियम क्लोराइड

10^{th} Chemistry VVI Objective

194. डोलोमाइट किसका अयस्क है ?

(A) सोडियम

(B) मैग्नीशियम

(C) एलुमिनियम

(D) लोहा

10th Chemistry VVI Objective

195. वायुयान के ढांचे निम्न में से बनाये जाते है –

(A) पीतल

(B) ब्रोंज

(C) सोल्डर

(D) ड्युरेलुमिन

196 इनमे से कौन एलुमिनियम का अयस्क है ?

(A) बॉक्साइड

(B) कोरंडम

(C) क्रोयोलाईट

(D) सभी

10th Chemistry VVI Objective

197.. जस्ता का अयस्क है

(A) जिंक ब्लेंड

(B) कैलेमाइन

(C) जिन्काईट

(D) सभी

10th Chemistry VVI Objective

198. किस धातु को चाक़ू से आसानी से काटा जा सकता है

(A) सोडियम

(B) मैग्नीशियम

(C) एलुमिनियम

(D) लोहा

10th Chemistry VVI Objective

199. इनमे से कौन सबसे कम अभिक्रियाशील धातु है ?

(A) Al

(B) Zn

(C) Fe

(D) Mg

K
Na
Ca
Mg
Al
Zn
Fe

10th Chemistry VVI Objective

200. इनमे से कौन अधातु है ?

(A) सोडियम

(B) मैग्नीशियम

(C) एलुमिनियम

(D) कार्बन

10th Chemistry VVI Objective

MODEL PAPER

201. अमलगम एक मिश्रधातु है जिसमें एक धातु हमेशा रहता है –

(A) कॉपर

(B) सिल्वर

(C) पारा

(D) सोना

202. कौन विद्युत का सर्वोत्तम सुचालक है ?

(A) Cu

(B) Ag

(C) Al

(D) Fe

10th Chemistry VVI Objective

203.निम्नांकित में कौन उपधातु है ?

(A) Fe

(B) Cu

(C) Ni

(D) Sb

10th Chemistry VVI Objective

204. शुद्ध सोना को व्यक्त किया जाता है ?

(A) 22 कैरेट

(B) 24 कैरेट

(C) 20 कैरेट

(D) 12 कैरेट

205. कांसा है-

(A) धातु

(B) अधातु

(C) मिश्रधातु

(D) उपधातु

206.निम्नलिखित में से किसे चाकू से काटा जा सकता है ?

(A) लिथियम

(B) कैल्शियम

(C) कॉपर

(D) आयरन

Na K Li

207. उच्च विद्युत धनात्मकता के कारण धातु के परमाणु बनाते हैं :

(A) धनायन

(B) ऋणायन

(C) उदासीन आयन

(D) सहसंयोजक बंधन

10th Chemistry VVI Objective

208. धातु के ऑक्साइड सामान्यतः होते हैं

(A) अम्लीय

(B) क्षारकीय

(C) उभयधर्मी

(D) उदासीन

10th Chemistry VVI Objective

209. अयस्क से चुम्बकीय अशुद्धियों को दूर करने के लिए जो विधि प्रयुक्त जाती है वह है :

(A) हाथ से चुनने की विधि

(B) गुरुत्व पृथक्करण विधि

(C) फेन-प्लवन विधि

(D) चुम्बकीय पृथक्करण विधि

210. सल्फाइड अयस्कों का सांद्रण किया जाता है :

(A) हाथ से चुनकर

(B) निक्षालन द्वारा

(C) फेन-प्लवन द्वारा

(D) निस्तापन द्वारा

211.निम्नलिखित में से कौन ऐल्युमिनियम का मिश्रधातु है ?

(A) मैग्नेलियम

(B) जर्मन सिल्वर

(C) पीतल

(D) काँसा

Al+Mg

10^{th} Chemistry VVI Objective

212.कॉपर का निष्कर्षण मुख्यत: किस अयस्क से किया जाता है ?

(A) कॉपर ग्लांस (Cu_2S)

(B) कॉपर पाइराइट्स ($CuFes_2$)

(C) क्यूपराइट (Cu_20)

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

213.किसी अधातु के परमाणु के बाह्यतम शेल में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होती है ?

(A) 1, 2, 3 या 4

(B) 2, 3, 4 या 5

(C) 4, 5, 6, या 7

(D) 4, 5, 1 या 2

10^{th} Chemistry VVI Objective

214. साधारण गंधक किस आण्विक रूप में पाया जाता है ?

(A) S

(B) S_3

(C) S_8

(D) S_4

10^{th} Chemistry VVI Objective

215. फॉस्फोरस का आण्विक सूत्र होता है :

(A) P

(B) P_2

(C) P_8

(D) P_4

10th Chemistry VVI Objective

216.सोना निम्नलिखित में से किस द्रव में घुल जाता है ?

(A) अम्लराज में

(B) सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल में

(C) सांद्र नाइट्रिक अम्ल में

(D) इनमें से सभी में

10th Chemistry VVI Objective

218.सीसा और टीन की मिश्रधातु को कहते हैं ?

(A) सोल्डर

(B) स्टील

(C) गन मेटल

(D) उपधातु

10th Chemistry VVI Objective

219. निम्नलिखित में से कौन अतिज्वलनशील है ?

(A) लाल फॉस्फोरस

(B) श्वेत फॉस्फोरस

(C) साधारण गंधक

(D) प्लैस्टिक गंधक

220. निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक अभिक्रियाशील धातु है ?

(A) Mg

(B) Ca

(C) Na

(D) K

10th Chemistry VVI Objective

221. धातु का पतले तार के रूप में खींचने की क्षमता को क्या कहते है ?

(A) आघातवर्ध्यता

(B) तन्यता

(C) लचीलापन

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

222. कुछ धातुओं को पीटकर पतली चादर बनाया जा सकता है। इस गुणधर्म को क्या कहते है ?

(A) तन्यता

(B) आघातवर्ध्यता

(C) दोनों

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

223.सबसे अधिक तन्य धातु कौन है ?

(A) चाँदी

(B) ताँबा

(C) एल्यूमिनियम

(D) सोना

10^{th} Chemistry VVI Objective

224. इनमें से कौन अधातु होते हुए भी चमकीला होता है ?

(A) कार्बन

(B) ब्रोमीन

(C) आयोडीन ग्रेफाइट

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

225.सबसे कठोर प्राकृतिक पदार्थ कौन है ?

(A) लीथियम

(B) हीरा

(C) सोडियम

(D) पोटैशियम

10th Chemistry VVI Objective

Chemistry Chapter-4

कार्बन एवं उसके यौगिक

10^{th} Chemistry VVI Objective

226.. निम्न में से किस हाइड्रोकार्बन में तीन आबंध होते हैं?

(A) CH_4

(B) C_2H_6

(C) C_3H_4

(D) C_3H_8

10^{th} Chemistry VVI Objective

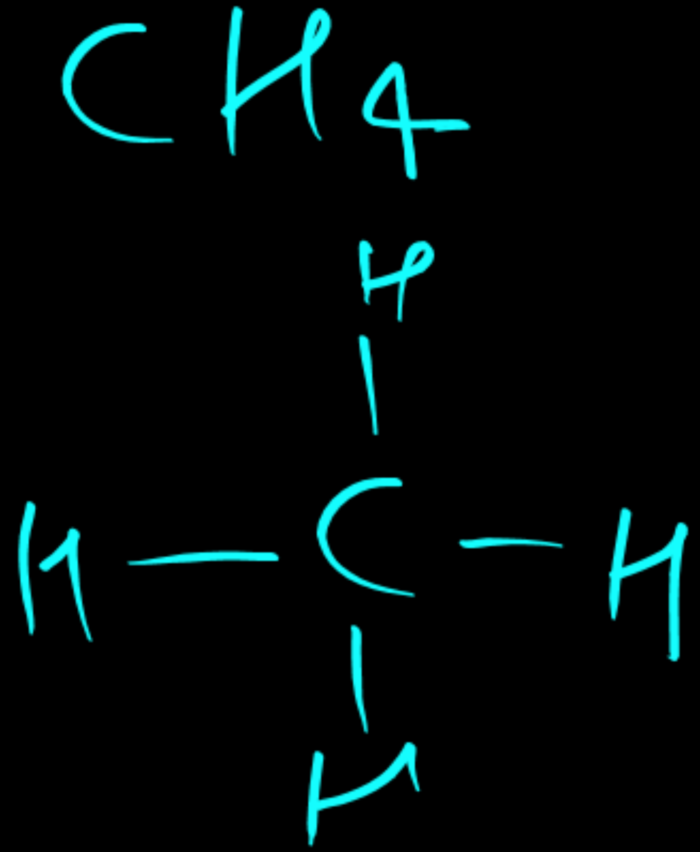
227. मिथेन में कितने सह संयोजक बंधन होते हैं?

(A) 2

(B) 4

(C) 6

(D) 8



228 फुलरीन अपरूप है-

(A) ऑक्सीजन

(B) फॉस्फोरस

(C) कार्बन

(D) सल्फर

10th Chemistry VVI Objective

Online Solution

229. ग्लूकोज में कार्बन के कितने परमाणु होते हैं?

(A) 3

(B) 4

(C) 5

(D) 6

$C_6H_{12}O_6$

चीनी → $C_{12}H_{22}O_{11}$

10th Chemistry VVI Objective

230. नाइट्रोजन अणु में कितने सह संयोजक बंधन होते हैं?

(A) 1 $H_2 \rightarrow H-H$

(B) 2 $O_2 \rightarrow O=O$

(C) 3 $N_2 \rightarrow N\equiv N$

(D) 4

10th Chemistry VVI Objective

231. हाइड्रोजन के दो परमाणुओं के बीच कितने आबंध बनते हैं?

(A) एक आबंध

(B) द्विआबंध

(C) त्रि आबंध

(D) इनमें से कोई नहीं

232. कार्बन की परमाणु संख्या है-

(A) 6

(B) 8

(C) 9

(D) 11

10th Chemistry VVI Objective

233. असंतृप्त हाइड्रोकार्बन जिनमें कार्बन-कार्बन परमाणु के बीच त्रि-आबंध होते हैं, वे कहलाते हैं

(A) ऐल्केन

(B) ऐल्काइन

(C) ऐल्कीन

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

234. निम्न में कौन कार्बन का अपरूप है?

(A) ग्रेफाइट

(B) हीरा

(C) फुलरीन

(D) सभी

235. कार्बन है

(A) धातु

(B) अधातु

(C) उपधातु

(D) मिश्रधातु

10^{th} Chemistry VVI Objective

236. निम्नलिखित में कौन सह-संयौजी यौगिक है?

(A) CH4

(B) NaCl

(C) CaCl2

(D) Na2O

अधातु + अधातु

आयनिक

10^{th} Chemistry VVI Objective

238. कौन-सा हाइड्रोकार्बन सबसे सरल यौगिक है?

(A) मिथेन CH_4

(B) इथेन

(C) प्रोपेन

(D) ब्यूटेन

10th Chemistry VVI Objective

239. C60 फुलरीन की आकृति निम्नलिखित में किसके जैसी होती है?

(A) नाशपाती

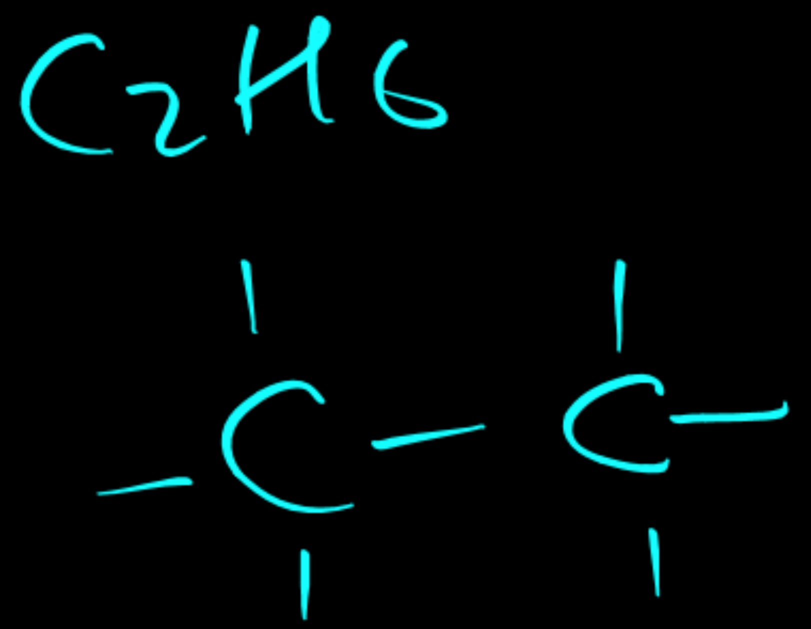
(B) फुटबॉल

(C) डमरू

(D) चतुष्फलकीय

10^{th} Chemistry VVI Objective

240. इथेन के एक अणु में कितने सह संयोजक आबंध हैं?



(A) 2

(B) 4

(C) 6

(D) 7

10th Chemistry VVI Objective

241. कार्बन हाइड्रोजन से संयोग कर बनाता है

(A) आयनिक यौगिक

(B) हाइड्रोकार्बन

(C) हैलोजन

(D) अम्लराज

10^{th} Chemistry VVI Objective

242. कार्बन के कितने रवेदार अपरूप हैं?

(A) 1

(B) 2

(C) 3

(D) 4

10th Chemistry VVI Objective

243. ऑक्सीजन के अणु में दो परमाणुओं के बीच कितने आबंध हैं?

(A) 1

(B) 2

(C) 3

(D) 4

10th Chemistry VVI Objective

244. इलेक्ट्रान के स्थानान्तरण से बने यौगिक कहलाते हैं

(A) कार्बनिक

(B) सहसंयौजी

(C) वैद्युत संयोजी

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

245. –OH का क्रियाशील मूलक कौन है?

(A) कीटोन –CO

(B) ऐल्डिहाइड –CHO

(C) ऐल्कोहल

(D) कोई नहीं

10^{th} Chemistry VVI Objective

246. निम्नलिखित में से कौन युग्म समावयवी है?

(A) C_2H_6 और C_6H_6

(B) C_5H_{10} और C_6H_{12}

(C) C_2H_5OH और CH_3OCH_3

(D) CH_4 और C_2H_6

10th Chemistry VVI Objective

247. निम्नलिखित में कौन-सा एरोमेटिक हाइड्रोकार्बन है?

(A) CH_4

(B) C_2H_4

(C) C_6H_6 बेंजीन

(D) C_3H_8

10th Chemistry VVI Objective

248. इथेलीन में कार्बन-कार्बन के बीच दो आबंध मौजूद हैं जिनमें

(A) एक आबंध

(B) दोनों आबंध

(C) तीन आबंध

(D) कोई नही

IUPAC
एथीन
एल्कीन
C=C

249. ऐल्काइन श्रेणी के सदस्यों का सामान्य सूत्र होता है

(A) CnH2n एल्कीन

(B) CnH2n+2 एल्केन

(C) CnH2n−2

(D) CnHn

250. ऐल्डिहाइड श्रेणी के सदस्यों का क्रियाशील समूह है

(A) $-OH$

(B) $-C \equiv OH$

(C) $-C=OH$

(D) $-CHO$

10th Chemistry VVI Objective

251. C6H6 का आण्विक द्रव्यमान होता है-

(A) 72

(B) 180

(C) 78

(D) 82

10^{th} Chemistry VVI Objective

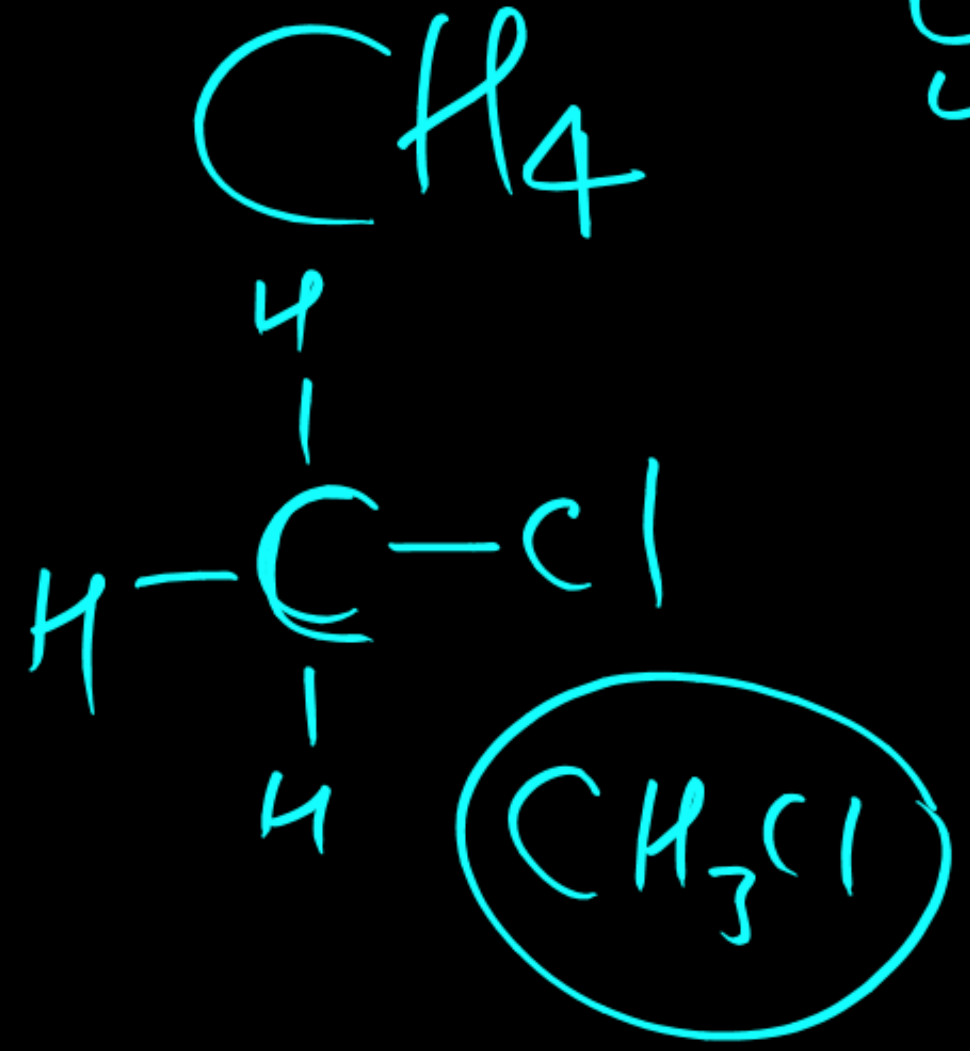
252. क्लोरोमिथेन का सूत्र होता है

(A) CH4

(B) CH3Cl

(C) CH2Cl2

(D) C2H4



10th Chemistry VVI Objective

253. $-COOH$ अभिक्रियाशील मूलक को क्या कहते हैं?

(A) कीटोन

(B) ऐल्डिहाइड

(C) अम्ल

(D) ईथर

कार्बोक्सिलिक

254. प्रोपेनोन में उपस्थित प्रकार्यात्मक समूह है-

(A) $-OH$

(B) $-C=O-H$

(C) $>C=O$

(D) $-C-C-OH$

प्रोपेन + ओन
↓
किटोन

10th Chemistry VVI Objective

255. $-CHO$ का कार्यत्मक समूह निम्नलिखित में से कौन है?

(A) कीटोन

(B) कार्बोक्सिलिक अम्ल

(C) ऐल्कोहल

(D) ऐल्डिहाइड

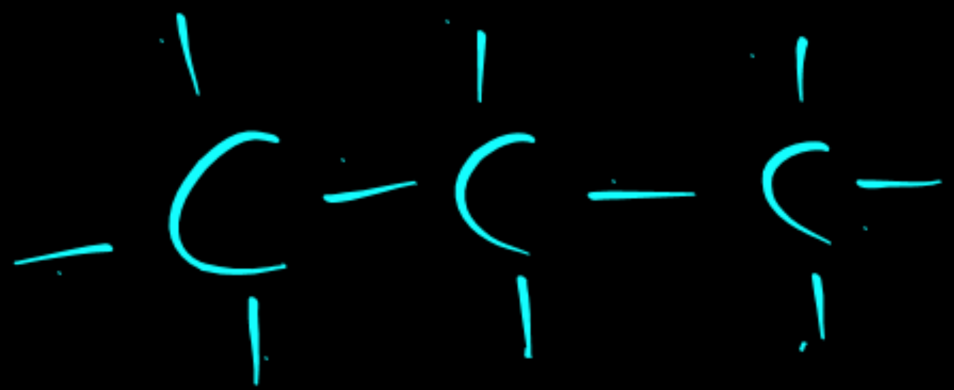
10th Chemistry VVI Objective

256. प्रोपेन का आण्विक सूत्र C_3H_8 है। इसमें-

(A) सात सहसंयोजक आबंध है

(B) 8 सहसंयोजक आबंध है

(C) 9 सहसंयोजक आबंध है



(D) 10 सहसंयोजक आबंध है

257. कौन-सा कार्बनिक यौगिक सबसे अधिक अभिक्रियाशील है?

(A) CH4

(B) C2H6

(C) C2H4 एथीन

(D) C3H8

258. एथनॉल का क्रियाशील मूलक है:

(A) –OH

(B) –CHO

(C) –COOR

(D) >CO

10th Chemistry VVI Objective

259. निम्नलिखित में कौन कार्बोक्सिल समूह है?

(A) −CHO

(B) >CO → कार्बोनिल

(C) −COOH

(D) −O−

10th Chemistry VVI Objective

260. मेथनोइक अम्ल का सामान्य नाम क्या है?

(A) फार्मिक अम्ल

(B) एसीटिक अम्ल

(C) टार्टरिक अम्ल

(D) लैक्टिक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

261. ब्यूटेन के कितने संरचना समावयवी संभव हैं?

(A) 5

(B) 2

(C) 3

(D) 4

262. बेंजीन का अणुसूत्र क्या है?

(A) CH_4

(B) C_2H_6

(C) C_6H_6

(D) C_2H_4

10th Chemistry VVI Objective

263. एथिल ऐल्कोहल का IUPAC नाम है-

(A) एथेनॉल

(B) एथेनॉल

(C) एथेनोन

(D) एथेनोइक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

264. एक अणुसूत्र परंतु विभिन्न संरचना सूत्र वाले यौगिक कहलाते हैं

(A) समावयवी

(B) अपरूप

(C) उत्प्रेरक

(D) बहुलक

10^{th} Chemistry VVI Objective

266. निम्न में कौन असंतृप्त हाइड्रोकार्बन है?

(A) CH_4

(B) C_2H_6

(C) C_2H_4

(D) इनमें से कोई नहीं

267. CnH2n−2 निम्नलिखित में किसका सामान्य सूत्र है?

(A) ऐल्केन

(B) ऐल्कीन

(C) ऐल्काइन

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

268. संतृप्त हाइड्रोकार्बन श्रेणी के सदस्यों को कहा जाता है

(A) ऐल्काइन

(B) ऐल्कीन

(C) ऐल्केन्स

(D) ऐल्केनॉल

10th Chemistry VVI Objective

269. एथाइन में कार्बन-कार्बन परमाणुओं के बीच कितने सहसंयोजक बंधन होते हैं?

(A) 1

(B) 2

(C) 3

(D) 4

एथाइन $C \equiv C$

10th Chemistry VVI Objective

270. Al4C3 के जल अपघटन से निम्नांकित में कौन बनता है?

(A) एथेन

(B) मेथेन

(C) ऐल्काइन

(D) ऐल्कीन

10th Chemistry VVI Objective

271. इथाइलीन है

(A) पैराफिन

(B) ओलीफिन

(C) ऐल्केन

(D) ऐल्काइन

272. कार्बोनिल ग्रुप प्रतिकारक कौन है?

(A) –CHO

(B) >CO

(C) –COOH

(D) –O–

273. ऐल्केन (Alkanes) का सामान्य सूत्र है

(A) C_nH_{2n+2}

(B) C_nH_{2n}

(C) C_nH_{2n-1}

(D) C_nH_{2n-2}

10^{th} Chemistry VVI Objective

274. ऑक्सीजन गैस के एक अणु के दो परमाणुओं के बीच कितने आबंध पाए जाते हैं?

(A) एक

(B) दो

(C) तीन

(D) कोई आबंध नहीं

10th Chemistry VVI Objective

275. पेन्टेन (C5H12) के कितने संरचना-समावयवी संभव हैं?

(A) 2

(B) 3

(C) 4

(D) 5

276. निम्नलिखित कार्बनिक यौगिकों में कौन यौगिक ऐल्काइन है?

(A) एथीन

(B) मेथेन

(C) एसिटलीन

(D) क्लोरोफॉर्म

10th Chemistry VVI Objective

277. एथेन का आण्विक सूत्र C_2H_6 है। इसमें

(A) 9 सहसंयोजक बंधन

(B) 8 सहसंयोजक बंधन

(C) 7 सहसंयोजक बंधन

(D) 6 सहसंयोजक बंधन

10th Chemistry VVI Objective

278. अभिक्रियाशील समूह >CO को कहते हैं

(A) ऐल्डिहाइड समूह

(B) ईथर समूह

(C) ऐल्कोहल समूह

(D) कार्बोनिल समूह

10th Chemistry VVI Objective

279. वेल्डिंग में किस गैस का उपयोग होता है?

(A) मेथेन

(B) एथान

(C) एथीन

(D) एथाइन

एसीटिलीन

10^{th} Chemistry VVI Objective

280. ऐल्कीन (Alkene) का सामान्य सूत्र है

(A) C_nH_{2n+2}

(B) C_nH_{2n-2}

(C) C_nH_{2n}

(D) C_nH_{2n-1}

10th Chemistry VVI Objective

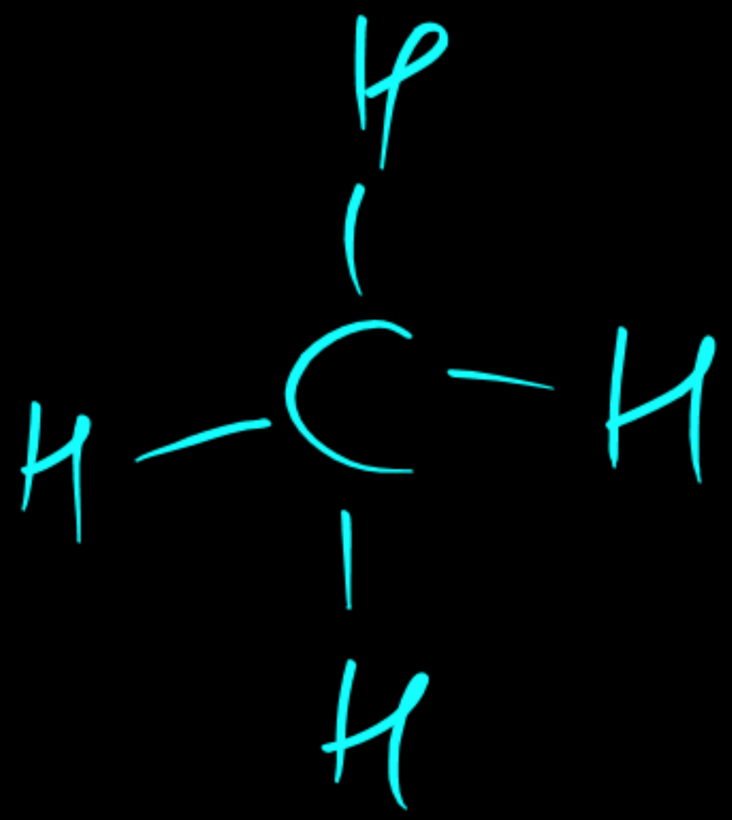
281. मिथेन के अणु का आकार होता है

(A) एकरेखीय

(B) वलयाकार

(C) समचतुष्फलकीय

(D) अष्टफलकीय



282. कार्बनिक यौगिकों में कार्बन की संयोजकता होती है

(A) 1

(B) 2

(C) 3

(D) 4

10th Chemistry VVI Objective

283. एथिलीन का IUPAC नाम है

(A) एथीन

(B) एथाइन

(C) एथीन

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

284. CH3CH2CH2OH का IUPAC नाम है

(A) 2-प्रोपेनॉल

(B) प्रोपिल ऐल्कोहॉल

(C) 1-प्रोपेनॉल

(D) 3-प्रोपेनॉल

10th Chemistry VVI Objective

285. ऐल्कोहल में कौन-सा तत्व उपस्थित नहीं है?

(A) कार्बन

(B) ऑक्सीजन

(C) हाइड्रोजन

(D) नाइट्रोजन

10th Chemistry VVI Objective

286. वनस्पति तेलों में होती है-

(A) लम्बी संतृप्त हाइड्रोकार्बन श्रृंखला

(B) लम्बी असंतृप्त हाइड्रोकार्बन श्रृंखला

(C) लघु संतृप्त हाइड्रोकार्बन श्रृंखला

(D) लघु असंतृप्त हाइड्रोकार्बन श्रृंखला

10th Chemistry VVI Objective

287. कैल्सियम कार्बाइड जल के साथ अभिक्रिया कर देता है-

(A) ऐल्केन

(B) एथेन

(C) एथीन

(D) एथाइन

10th Chemistry VVI Objective

288. डालडा में उपस्थित वसा अम्ल किस प्रकृति का होता है?

(A) संतृप्त

(B) असंतृप्त

(C) आंशिक संतृप्त

(D) अति संतृप्त

10th Chemistry VVI Objective

289. अमोनिया केअणु में नाइट्रोजन एवं हाइड्रोजन के परमाणुओं की संख्या का अनुपात है-

(A) 3:1

(B) 2:1

(C) 1:2

(D) 1:3

NH_3

1:3

290. एथाइल ऐल्कोहल का अणुसूत्र होता है-

(A) CH3OH मेथेनॉल

(B) C2H5OH एथेनॉल

(C) C2H6OH

(D) C2H2OH

291. एसीटिक अम्ल का IUPAC नाम है-

(A) एथेनोइक अम्ल

(B) मेथेनोइक अम्ल

(C) प्रोपेनोन

(D) कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

292. निम्नलिखित में से कौन-सा यौगिक ईंधन के रूप में इस्तेमाल किया जाता है?

(A) इथेनॉल

(B) प्रोपेनॉल

(C) इथेनोइक अम्ल

(D) सभी

293. निम्न कौन कमरे के तापक्रम पर द्रव है?

(A) एथेन

(B) एथाइन

(C) एथेनॉल शराब

(D) मिथेन

10^{th} Chemistry VVI Objective

294. एथेनॉल को सांद्र H_2SO_4 के साथ गर्म करने पर निम्नांकित में कौन-सी गैस बनाती है?

(A) CH_4

(B) C_2H_2

(C) C_2H_6

(D) C_2H_4

295. आयोडीन को निम्नलिखित में किस द्रव में घोलने से टिंक्चर आयोडीन बनता है?

(A) क्लोरोफॉर्म

(B) ईथर

(C) कार्बन टेट्राक्लोराइड

(D) एथिल ऐल्कोहॉल

10th Chemistry VVI Objective

296. निम्नांकित में कौन शराब के रूप में उपयोग में आता है?

(A) एथेनॉल

(B) मेथेनॉल

(C) सिरका

(D) मेथेनोइक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

297. बेंजीन सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल की उपस्थिति में नाइड्रिक अम्ल से अभिक्रिया कर बनाता है

(A) नाइट्रोबेंजीन

(B) फेनॉल

(C) टालूऊन

(D) बेंजोइक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

298. उच्च वसीय अम्लों के सोडियम लवण कहलाते हैं

(A) रबर

(B) प्लास्टिक

(C) साबुन

(D) अपमार्जक

10th Chemistry VVI Objective

MODEL PAPER

299. ब्यूटेनोन यौगिक है चतुर्कार्बन जिसका प्रकार्यात्मक समूह है.

(a) कार्बोक्सिलिक अम्ल

(b) ऐल्डिहाइड

(c) कीटोन

(d) ऐल्कोहॉल

10th Chemistry VVI Objective

300. खाना बनाते समय यदि बरतन की तली बाहर से काली हो रही है जो इसका मतलब है कि :

(a) भोजन पूरी तरह नहीं पका है

(b) ईंधन पूरी तरह से नहीं जल रहा है

(c) ईंधन आर्द्र है

(d) ईंधन पूरी तरह से जल रहा है

10th Chemistry VVI Objective

301. सरलतम हाइड्रोकार्बन है :

(a) मिथेन

(b) इथेन

(c) प्रोपेन

(d) ब्युटेन

10^{th} Chemistry VVI Objective

302. वायुमंडल में CO_2 गैस की उपस्थिति है :

(a) 0.01%

(b) 0.05%

(C) 0.03%

(d) 0.02%

303. निम्नलिखित में से कौन-सा ऐरोमेटिक हाइड्रोकार्बन है ?

(a) CH_4

(b) C_2H_4

(c) C_6H_6

(d) C_3H_8

10th Chemistry VVI Objective

304.निम्न में से किस हाइड्रोकार्बन के तीन आबंध होते हैं ?

(a) CH_4

(6) C_2H_6

(C) C_3H_4

(d) C_3H_8

10th Chemistry VVI Objective

305.निम्न में कौन युग्म समावयवी है ?

(a) C_2H_6 और C_6H_6

(b) C_5H_{10} और C_6H_{12}

(C) C4H10 और CH_3 CH2 $CH2CH_3$

(d) CH_4 और C_2H_6

10th Chemistry VVI Objective

306.एथेनॉल का क्रियाशील मूलक है :

(a) – OH

(b) – CHO

(C) – COOH

(d) - CO

10^{th} Chemistry VVI Objective

307.निम्न में से कौन सहसंयोजी यौगिक है ?

(a) C_4H_4

(b) NaCI

(c) $CaCl_2$

(d) Na_2O

10th Chemistry VVI Objective

308. हीरा किसका अपरूप है?

(A) ऑक्सीजन

(B) नाइट्रोजन

(C) कार्बन

(D) हाइड्रोजन

309. निम्न में से कौन संतृप्त हाइड्रोकार्बन है?

(A) एथीन

(B) एथाइन

(C) मीथेन

(D) बेंजीन

10th Chemistry VVI Objective

310. C_2H_4 का IUPAC नाम है—

(A) एथेन

(B) एथीन

(C) एथाइन

(D) इथेनॉल

10^{th} Chemistry VVI Objective

311. C_2H_2 का नाम है—

(A) एथीन

(B) एथाइन

(C) एथेन

(D) एथेनॉल

312.एल्केन में किस प्रकार का बंध होता है?

(A) द्वि-बंधन

(B) त्रि-बंधन

(C) एकल बंध

(D) आयनिक बंध

10^{th} Chemistry VVI Objective

313. CH_3OH का नाम है—

(A) इथेनॉल

(B) मीथेनॉल

(C) प्रोपेनॉल

(D) एथेनोइक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

314. CH_3CH_2OH का IUPAC नाम है—

(A) मीथेनॉल C_2H_5OH

(B) एथेनॉल

(C) प्रोपेनॉल

(D) ब्यूटेनॉल

315. CH_3COOH का नाम है—

(A) मेथेनोइक अम्ल

(B) एथेनोइक अम्ल

(C) प्रोपेनोइक अम्ल

(D) ब्यूटेनोइक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

316. एथेनोइक अम्ल का सामान्य नाम है—

(A) फॉर्मिक अम्ल

(B) एसिटिक अम्ल

(C) लैक्टिक अम्ल

(D) साइट्रिक अम्ल

10^{th} Chemistry VVI Objective

317. एस्टर का निर्माण किस अभिक्रिया से होता है?

(A) दहन

(B) उदासीनीकरण

(C) एस्टरीकरण

(D) अपघटन

10th Chemistry VVI Objective

318. एस्टर की गंध कैसी होती है?

(A) तीखी

(B) कड़वी

(C) सुगंधित

(D) गंधहीन

10th Chemistry VVI Objective

319. साबुनीकरण अभिक्रिया में प्रयोग होता है—

(A) अम्ल

(B) क्षार

(C) नमक

(D) जल

320. साबुन का रासायनिक स्वरूप है—

(A) फैटी अम्ल

(B) फैटी अम्ल का सोडियम/पोटैशियम लवण

(C) अल्कोहल

(D) एस्टर

10th Chemistry VVI Objective

321. मीथेन का मुख्य स्रोत है—

(A) जल

(B) पेट्रोल

(C) गोबर गैस

(D) कोयला

10th Chemistry VVI Objective

322. कोक मुख्यतः किससे बना होता है?

(A) हाइड्रोजन

(B) ऑक्सीजन

(C) शुद्ध कार्बन

(D) कार्बन डाइऑक्साइड

10th Chemistry VVI Objective

323. कोलतार का उपयोग नहीं होता है—

(A) सड़क बनाने में

(B) दवाइयाँ बनाने में

(C) रंग बनाने में

(D) भोजन पकाने में

10th Chemistry VVI Objective

324. LPG का मुख्य घटक है—

(A) मीथेन

(B) एथेन

(C) प्रोपेन और ब्यूटेन

(D) एथीन

10^{th} Chemistry VVI Objective

325. C_3H_6 का IUPAC नाम है—

(A) प्रोपेन

(B) प्रोपीन

(C) प्रोपाइन

(D) ब्यूटीन

10^{th} Chemistry VVI Objective

325. C_4H_{10} का IUPAC नाम है—

(A) ब्यूटीन

(B) ब्यूटाइन

(C) ब्यूटेन

(D) ब्यूटेनॉल

10th Chemistry VVI Objective

326. CH_3CHO का IUPAC नाम है—

(A) एथेनॉल

(B) एथनल

(C) एथेनोन

(D) एथेनोइक अम्ल

10th Chemistry VVI Objective

327. पेंटेन (C_5H_{12}) के कितने संरचनात्मक समावयवी संभव हैं?

A) 2

B) 3

C) 4

D) 5

10th Chemistry VVI Objective

328. पेंसिल की लीड में प्रयोग होता है—

A) कोयला

B) हीरा

C) ग्रेफाइट

D) चारकोल

10th Chemistry VVI Objective

329.फुलेरीन (C_{60}) की आकृति होती है—

A) अंगूठी

B) फुटबॉल

C) डंबल

D) घन

10^{th} Chemistry VVI Objective

330. बेंजीन का आणविक सूत्र है—

A) C_6H_6

B) C_6H_{12}

C) C_5H_6

D) C_6H_{14}

330.कार्बन और हाइड्रोजन से बने यौगिक क्या कहलाते हैं?

A) कार्बोहाइड्रेट

B) हाइड्रोकार्बन

C) ऑक्साइड

D) हैलाइड

10th Chemistry VVI Objective

331.हीरे (Diamond) में प्रत्येक कार्बन परमाणु कितने अन्य कार्बन परमाणुओं से जुड़ा होता है?

A) 2

B) 3

C) 4

D) 6

10th Chemistry VVI Objective

332.ग्रेफाइट (Graphite) में एक कार्बन परमाणु कितने अन्य कार्बन परमाणुओं से जुड़ा होता है?

A) 2

B) 3

C) 4

D) 5

10th Chemistry VVI Objective

333. वेल्डिंग में ऑक्सीजन के साथ किस गैस का मिश्रण जलाया जाता है?

A) मीथेन

B) एथाइन

C) एथेन

D) प्रोपेन

10th Chemistry VVI Objective

334. प्रोपाइन (C_3H_4) में हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या कितनी है?

A) 4

B) 6

C) 8

D) 2

10th Chemistry VVI Objective

335. फॉर्मिक अम्ल (Methanoic acid) का सूत्र क्या है?

A) CH_3COOH

B) $HCOOH$

C) C_2H_5OH

D) CO

10^{th} Chemistry VVI Objective

336. क्लोरोफॉर्म का सूत्र क्या है?

A) CH_2Cl_2

B) $CHCl_3$

C) CCl_4

D) CH_3Cl

10^{th} Chemistry VVI Objective

337.कार्बन टेट्राक्लोराइड का सूत्र क्या है?

A) $CHCl_3$

B) CCl_4

C) CH_3Cl

D) $COCl_2$

10th Chemistry VVI Objective

338. ड्राई आइस किसका ठोस रूप है?

सूखा बर्फ

A) CO

B) CO_2

C) CH_4

D) O_2

10th Chemistry VVI Objective

339. यूरिया का सूत्र क्या है?

A) NH_3

B) $CO(NH_2)_2$

C) NH_4OH

D) HNO_3

NH_2CONH_2

340.ब्यूटाइन का सूत्र क्या है?

A) C_4H_{10}

B) C_4H_8

C) C_4H_6

D) C_4H_4

10^{th} Chemistry VVI Objective

341. ईथर का सामान्य सूत्र क्या है?

A) R–OH

B) R–CO–R

C) R–O–R

D) R–COOH

10^{th} Chemistry VVI Objective

342. हेक्सेन का सूत्र क्या है?

A) C_6H_{12}

B) C_6H_{14}

C) C_5H_{12}

D) C_7H_{16}

10^{th} Chemistry VVI Objective

343. मार्श गैस का नाम व सूत्र क्या है?

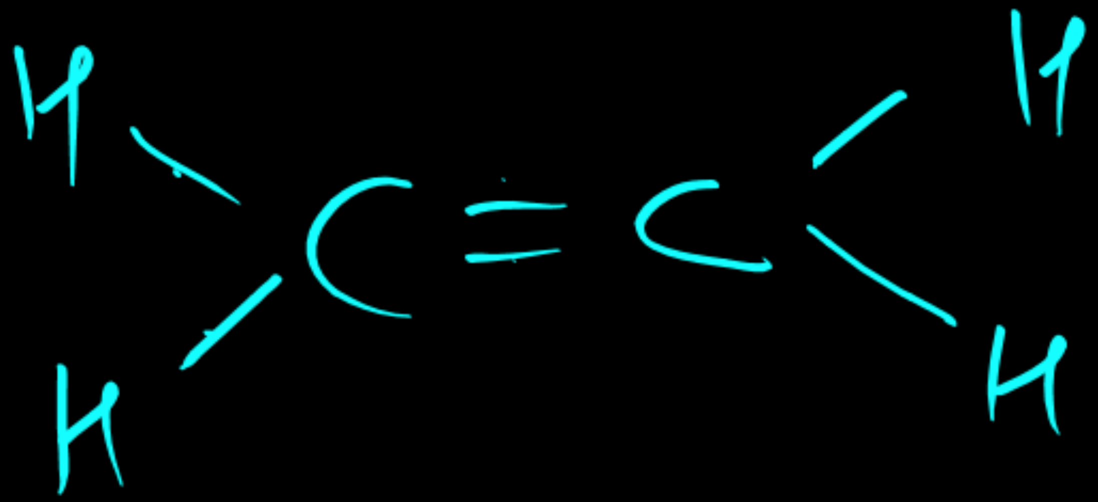
A) C_2H_6

B) CH_4

C) C_2H_4

D) C_3H_8

344. एथीन (C_2H_4) में कितने इलेक्ट्रॉन युग्म साझा होते हैं?



A) 4

B) 6

C) 10

D) 12

10th Chemistry VVI Objective

345. निम्नांकित में किस धातु का विस्थापन उसके लवण के विलयन से लोहा द्वारा होता है?

(A) ताँबा

(B) सोडियम

(C) कैल्सियम

(D) मैग्नीशियम

10th Chemistry VVI Objective

Chemisty Chapter-05

आवर्त सारणी का वर्गीकरण

10th Chemistry VVI Objective

346. तत्वों के आवर्ती वर्गीकरण में अष्टक सिद्धांत दिया गया है-

(A) डोबेराइनर द्वारा

(B) न्यूलैंड्स द्वारा

(C) मेंडलीव द्वारा

(D) कोई नहीं

10^{th} Chemistry VVI Objective

347. मेंडलीव ने अपने आवर्त सारणी में तत्वों को सजाया-

(A) परमाणु संख्या के बढ़ते क्रम में

(B) परमाणु द्रव्यमान के बढ़ते क्रम में

(C) आण्विक द्रव्यमान के बढ़ते क्रम में

(D) कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

348. मेंडलीव आवर्त नियम तत्व के वर्गीकरण का आधार क्या है?

(A) परमाणु त्रिज्या

(B) परमाणु घनत्व

(C) परमाणु संख्या

(D) परमाणु द्रव्यमान

10th Chemistry VVI Objective

349. मेंडलीव की आवर्त सारणी में वर्गों की संख्या कितनी है?

(A) 10

(B) 9

(C) 8

(D) 7

10th Chemistry VVI Objective

350. मेंडलीव की आवर्त सारणी की एक कमी क्या थी?

(A) ऑक्सीजन को सही स्थान नहीं देना

(B) Cl को उचित स्थान न देना

(C) हाइड्रोजन को उचित स्थान नहीं देना

(D) इनमें से कोई नहीं

351. आधुनिक आवर्त सारणी में वर्गों की संख्या होती है-

(A) 9

(B) 18

(C) 11

(D) 10

352. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों के वर्गीकरण का आधार है।

(A) परमाणु आयतन

(B) परमाणु घनत्व

(C) परमाणु द्रव्यमान

(D) परमाणु संख्या

353. आवर्त सारणी के शून्य समूह का तत्व है।

(A) H

(B) He

(C) CO2

(D) Cl2

10th Chemistry VVI Objective

354. आवर्त सारणी के उदग्र स्तंभों को क्या कहा जाता है?

(A) वर्ग

(B) आवर्त

(C) अपरूप

(D) इनमें से कोई नहीं

355. 1 pm (पीकोमीटर) बराबर होगा-

(A) 10−12m

(B) 10−10m

(C) 1012m

(D) 10−6m

10th Chemistry VVI Objective

356. आधुनिक आवर्त सारणी में क्षैतिज कतारों की संख्या होती है-

(A) 18

(B) 7

(C) 16

(D) 10

10th Chemistry VVI Objective

357. आधुनिक आवर्त सारणी में बायीं से दायीं ओर जाने पर परमाणु साइज़ पर क्या प्रभाव पड़ता है?

(A) बढ़ता है

(B) घटता है

(C) अपरिवर्तित रहता है

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

358. किसी कोश में इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या होती है-

(A) n^2

(B) $2n^2$

(C) $3n^2$

(D) $4n^2$

10th Chemistry VVI Objective

359. आवर्त सारणी में कितने ऊर्ध्वस्तंभ हैं?

(A) 7

(B) 9

(C) 15

(D) 18

10th Chemistry VVI Objective

360. आधुनिक आवर्त सारणी की क्षैतिज कतारें निम्नलिखित में क्या कहलाती हैं?

(A) आवर्त

(B) समूह

(C) कोश

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

361. आधुनिक आवर्त नियम के अनुसार तत्वों का गुणधर्म-

(A) परमाणु द्रव्यमान के आवर्त फलन है

(B) परमाणु संख्या के आवर्त फलन है

(C) परमाणु साइज़ के आवर्त फलन है

(D) परमाणु आयतन के आवर्त फलन है

10th Chemistry VVI Objective

362. आवर्त सारणी के प्रथम वर्ग के सदस्य हैं-

(A) अम्लीय धातु

(B) क्षारीय धातु

(C) अक्रिय गैस

(D) मिश्रधातु

363. निम्न में कौन-सा उत्कृष्ट तत्व है

(A) आयोडीन

(B) सिलिकॉन

(C) आर्गन

(D) ब्रोमीन

10th Chemistry VVI Objective

364. सिलिकॉन है एक-

(A) धातु

(B) अधातु

(C) उपधातु

(D) मिश्रधातु

10th Chemistry VVI Objective

365. आवर्त सारणी के किसी आवर्त के तत्वों में कौन-सा गुण समान होता है?

(A) परमाणु भार

(B) परमाणु आयतन

(C) संयोजकता इलेक्ट्रॉन

(D) कक्षों की संख्या

10^{th} Chemistry VVI Objective

366. निम्नांकित संकेतों द्वारा व्यक्त तत्वों में कौन-सा धातु है?

A ^ $19A_9$ परमाणु

B ^ $24B_{12}$ → Mg

C ^ $12C_6$ → C

D ^ $16D_8$ → O

10th Chemistry VVI Objective

367. निम्नलिखित तत्वों में किसकी आयनन ऊर्जा अधिकतम है?

(A) Cl

(B) F

(C) I

(D) Br

368. आवर्त सारणी के प्रथम आवर्त में तत्वों की संख्या है

(A) 2

(B) 8

(C) 18

(D) 32

10th Chemistry VVI Objective

369. निम्नलिखित में से किसमें इलेक्ट्रॉन को बाहर निकालना सबसे आसान है?

(A) M

(B) M+

(C) M2+

(D) M3+

370. द्वितीय आवर्त के तत्वों के लिए कौन-सा शेल बाह्यतम है?

(A) K-शेल

(B) L-शेल

(C) M-शेल

(D) N-शेल

10^{th} Chemistry VVI Objective

371. मेंडलीव द्वारा छोड़े गये आवर्त सारणी के रिक्त स्थानों के बाद में निम्नलिखित में कौन-सा तत्व पदस्थापित किया गया?

(A) गैलियम

(B) ऑक्सीजन

(C) फॉस्फोरस

(D) सिलिकॉन

372. आवर्त सारणी के प्रत्येक आवर्त का अंतिम सदस्य होता है

(A) एक धातु

(B) एक निष्क्रिय गैस

(C) एक उपधातु

(D) एक हैलोजेन

10th Chemistry VVI Objective

373. किसी तत्व में दो शेल हैं और दोनों ही इलेक्ट्रॉनों से पूर्णतः भरे हुए हैं। वह तत्व है

(A) नियान 2, 8

(B) आर्गन → 2, 8, 8

(C) क्लोरीन → 2, 8, 7

(D) सोडियम → 2, 8, 1

10th Chemistry VVI Objective

374. निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक क्रियाशील हैलोजन है?

(A) F

(B) Cl

(C) Br

(D) I

10^{th} Chemistry VVI Objective

375. सल्फर के संयोजी शेल में इलेक्ट्रॉनों की संख्या है

(A) 2

(B) 4

(C) 7

(D) 6

16

2, 8, 6

10^{th} Chemistry VVI Objective

376. निम्नलिखित में कौन-सा तत्व आसानी से इलेक्ट्रॉन का त्याग नहीं कर सकता है?

(A) Na

(B) F

(C) Mg

(D) Fe

377. आवर्त सारणी में कितने आवर्त हैं?

(A) 7

(B) 9

(C) 8

(D) 12

378. बोरॉन एवं एलुमिनियम आवर्त सारणी के किस वर्ग के तत्व हैं?

(A) 10

(B) 17

(C) 13

(D) 3

10th Chemistry VVI Objective

379. पोटैशियम की परमाणु संख्या 19 है। इसकी संयोजकता क्या है?

2, 8, 8, 1

(A) 1

(B) 2

(C) 3

(D) 4

10th Chemistry VVI Objective

380. फ्लोरीन की परमाणु संख्या क्या है?

(A) 9

(B) 19

(C) 29

(D) 39

10th Chemistry VVI Objective

381. ऑक्सीजन का परमाणु भार क्या है?

(A) 8

(B) 12

(C) 16

(D) 18

10^{th} Chemistry VVI Objective

382. बोरॉन का परमाणु भार क्या है?

(A) 10

(B) 11

(C) 12

(D) 13

10th Chemistry VVI Objective

384. कार्बन आवर्त सारणी के किस वर्ग का सदस्य है?

(A) 3

(B) 13

(C) 4

(D) 14

10th Chemistry VVI Objective

385. आधुनिक आवर्त सारणी में दायीं से बायीं ओर जाने पर परमाणु का आकार

(A) बढ़ता है

(B) घटता है

(C) अपरिवर्तित रहता है

(D) इनमें से कोई नहीं

386. सोडियम की परमाणु संख्या है

(A) 17

(B) 20

(C) 11

(D) 14

10th Chemistry VVI Objective

387. मैग्नीशियम की परमाणु संख्या 12 है। इसकी संयोजकता क्या है?

2, 8, 2

(A) 1

(B) 2

(C) 3

(D) 4

10th Chemistry VVI Objective

388. आवर्त सारणी के किसी समूह के सभी तत्वों की संयोजकता होती है

(A) समान

(B) भिन्न

(C) (A) और (B) दोनों

(D) इनमें से कोई नहीं

10th Chemistry VVI Objective

389. आवर्त सारणी के तृतीय वर्ग में तत्वों की संख्या कितनी है?

(A) 18

(B) 12

(C) 10

(D) 8

390. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2,8,7 है। इस तत्व की परमाणु संख्या क्या है?

(A) 10

(B) 11

(C) 17

(D) 19

10th Chemistry VVI Objective

391. निम्नांकित में कौन उपधातु है?

(A) Fe

(B) Cu

(C) Ni

(D) As

10^{th} Chemistry VVI Objective

392. निम्नांकित में किसको जल में डुबोकर रखते हैं?

(A) श्वेत फास्फोरस को

(B) लाल फास्फोरस को

(C) आयोडीन को

(D) गंधक का

10th Chemistry VVI Objective

393. मैग्नीशियम आवर्त सारणी के किस समूह का सदस्य है?

(A) समूह VIII का

(B) समूह I का

(C) समूह II का

(D) अधातु तत्वों का

10th Chemistry VVI Objective

394. वर्ग 13 से 18 तक वाले तत्व कहलाते हैं

(A) d-ब्लॉक के तत्व 3-12

(B) p-ब्लॉक के तत्व

(C) s-ब्लॉक के तत्व 1-2

(D) f-ब्लॉक के तत्व

395. निम्नलिखित में किस तत्व में संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या सबसे अधिक है?

(A) Al → 13 → 2, 8, 3

(B) P → 15 → 2, 8, 5

(C) Na → 11 → 2, 8, 1

(D) Si → 14 → 2, 8, 4

Ca → 20 → 2, 8, 8, 2

396. निम्न में कौन-सा समूह डोबेराइनर त्रिक बनाता है?

त्रियक नियम

(A) N,P,As

(B) F,Cl,Br

(C) Ca,Sr,Ba

(D) Be,Mg,Ca

MODEL PAPER

397.आवर्त सारणी के प्रथम वर्ग के सदस्य है –

[A] अम्लीय धातु

[B] क्षारीय धातु

[C] अक्रिय गैस

[D] मिश्रधातु

10th Chemistry VVI Objective

398.त्रिक का नियम निम्नलिखित में से किसके द्वारा प्रतिपादित किया गया ?

[A] न्यूलैंड्स द्वारा

[B] डॉबेराइनर द्वारा

[C] मेन्डलीफ द्वारा

[D] मोज्ले द्वारा

10^{th} Chemistry VVI Objective

399.मेन्डलीफ के आवर्ती नियम के अनुसार तत्वों के गुणधर्म इनमें से किनका आवर्ती फलन होता है ?

[A] परमाणु संख्या

[B] परमाणु द्रव्यमान

[C] परमाणु आयतन

[D] परमाण्विक आकार

10th Chemistry VVI Objective

400.आवर्त सारणी के किसी समूह विशेष में तत्वों के विद्युत धनात्मक अभिलक्षण ऊपर से नीचे की ओर आने पर –

[A] बढ़ता है

[B] घटता है

[C] नियत रहता है

[D] अनियमित तरीके से परिवर्तित होता है

401. आवर्त सारणी के किसी आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर तत्त्वों के ऑक्साइड की अम्लीय प्रकृति :

[A] घटती जाती है

[B] बढ़ती जाती है

[C] अपरिवर्तित रहती है

[D] अनियमित तरीके से बदलती है

10th Chemistry VVI Objective

402.निम्नलिखित में से सबसे अधिक अभिक्रियाशील हैलोजन कौन है ?

[A] फ्लोरीन

[B] क्लोरीन

[C] ब्रोमीन

[D] आयोडीन

10th Chemistry VVI Objective

403.निम्नलिखित तत्त्वों में से कौन सबसे अधिक अधात्विक गुणधर्म को प्रदर्शित करता है ?

[A] ब्रोमीन

[B] क्लोरीन

[C] फास्फोरस

[D] सल्फर

10^{th} Chemistry VVI Objective

404. प्रथम आवर्तक सारणी (Periodic Table) किसने तैयार की थी?

(A) डॉमित्री मेंडेलीव

(B) जॉन न्यूलैंड्स

(C) जे. जे. थॉमसन

(D) रदरफोर्ड

आधुनिक आवर्त सारणी
मोसले

405. नवीन आवर्तक सारणी में तत्वों की संख्या बढ़ने पर किस में वृद्धि होती है?

(A) परमाणु भार

(B) परमाणु संख्या

(C) रासायनिक गुण

(D) सभी

10th Chemistry VVI Objective

406.किस तत्व की वैद्युतिक चालकता सबसे अधिक होती है?

(A) सोना

(B) तांबा

(C) एल्युमिनियम

(D) लोहा

10^{th} Chemistry VVI Objective

407.सबसे हल्का धातु कौन सा है?

(A) सोडियम

(B) पोटैशियम

(C) लिथियम

(D) कैल्शियम

10th Chemistry VVI Objective

408. ग्रुप में नीचे जाते समय धातुओं की reactivity कैसे बदलती है?

(A) बढ़ती है

(B) घटती है

(C) अपरिवर्तित रहती है

(D) पहले घटती फिर बढ़ती है

10th Chemistry VVI Objective

409.अत्यंत निष्क्रिय गैसें कौन सी हैं?

(A) धातुएँ

(B) अधातुएँ

(C) नोबल गैसें

(D) हलोजन

10th Chemistry VVI Objective

410. कौन सी गैसें समूह 18 में आती हैं?

(A) हाइड्रोजन, हीलियम

(B) हीलियम, नीयॉन, आर्गॉन

(C) क्लोरीन, फॉस्फोरस

(D) ऑक्सीजन, नाइट्रोजन

10th Chemistry VVI Objective

411. धातु और अधातु के गुणों वाले तत्व क्या कहलाते हैं?

(A) धातु

(B) अधातु

(C) उपधातु

(D) नोबल गैस

412. कौन सा तत्व सबसे हल्का है?

(A) हाइड्रोजन

(B) हीलियम

(C) लिथियम

(D) नाइट्रोजन

10^{th} Chemistry VVI Objective

413. हलोजन तत्व कौन से हैं?

(A) F, Cl, Br, I

(B) H, He, Ne

(C) Li, Na, K

(D) Ca, Mg, Ba

10^{th} Chemistry VVI Objective

414.आधुनिक आवर्त सारणी के किस आवर्त में केवल 2 तत्व होते हैं?

A.प्रथम आवर्त

B.द्वितीय आवर्त → 8

C.तृतीय आवर्त → 8

D.चतुर्थ आवर्त → 18