

मैट्रिक बोर्ड परीक्षा 2025

CHEMISTRY



Like

Share

VVI OBJECTIVE

चुन कर लाया हूँ



Q.1. हीलियम कैसा तत्व है?

He
Ne
Ar
Kr
Xe
Rn
K₂

- a. आक्रिय
- b. क्रियाशील
- c. सक्रिय
- d. उदासीन



मैट्रिक परीक्षा -2025

रफ्तार BATCH

Free
Crash Com

- ✓ Notes
- ✓ PDF
- ✓ Model Set
- ✓ Objective
- ✓ Subjective
- ✓ Question Bank

**FULL
COURSE**

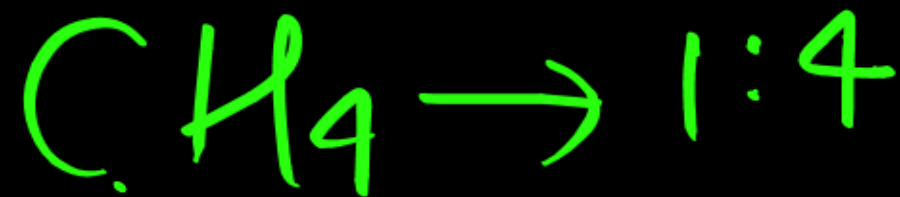
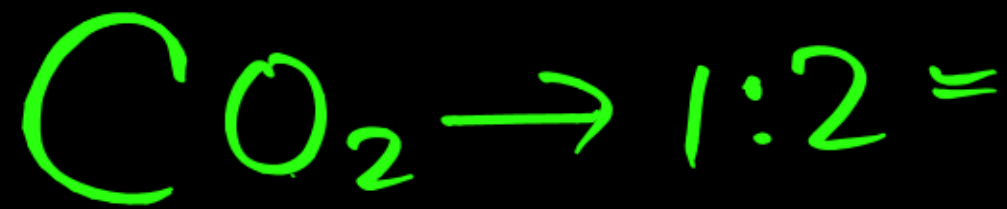
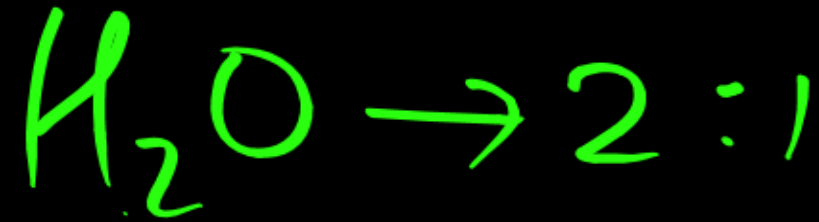
Rs. 399/-

Big Offer

MOB : 8210423200



Q.2. जल में हाइड्रोजन तथा ऑक्सिजन की परमाणु संख्या का अनुपात है -



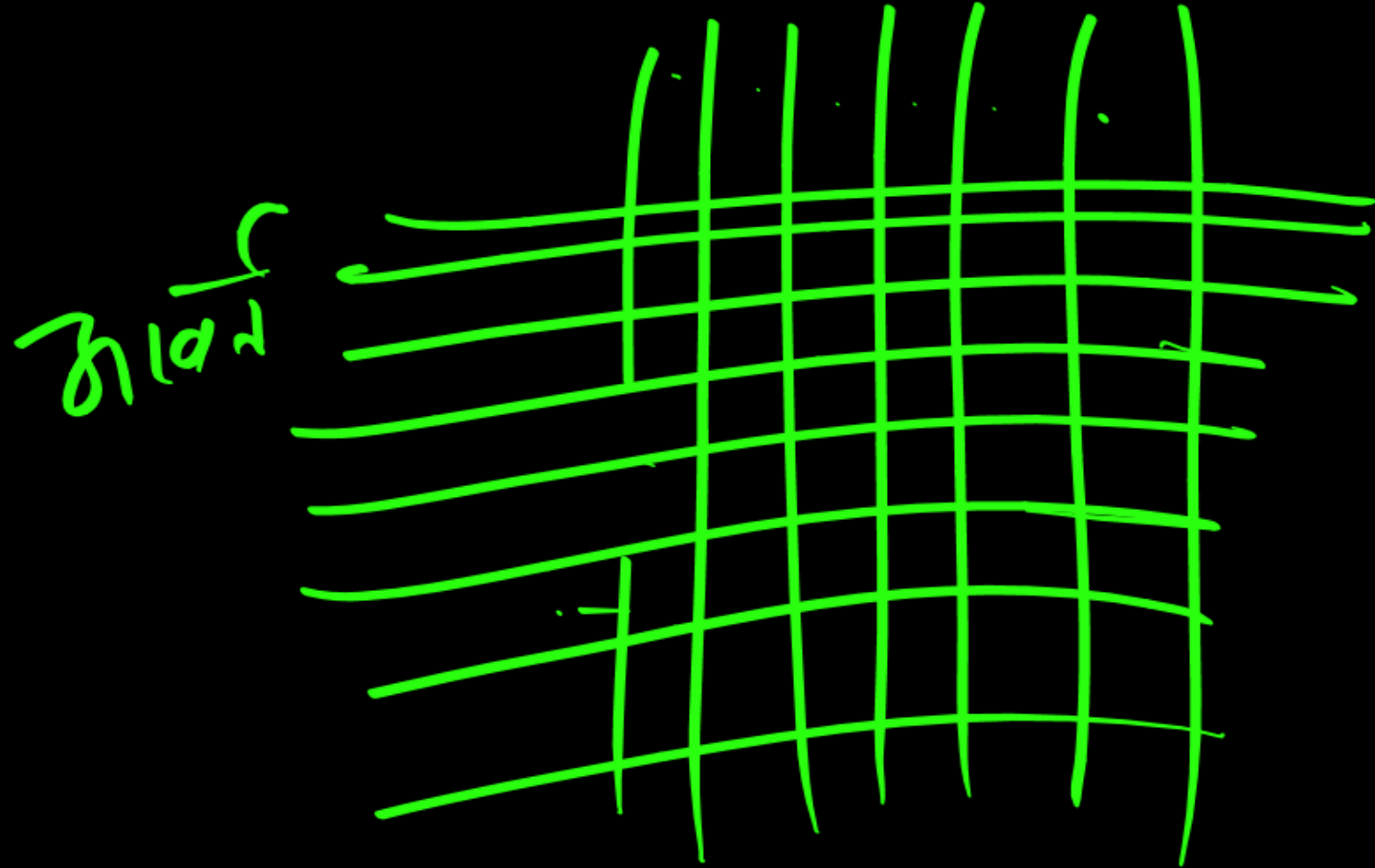
a. 2:1

b. 2:3

c. 3:1

d. 2:2

Q.3. आवर्त सारणी में कितने आवर्त होते हैं?



a. सात

b. नौ

c. आठ

d. बारह

का → 18
समूह → 18

Q.4. सिलिका क्या है?

Si → 14

Ge ✓

Sn ✓

Pb

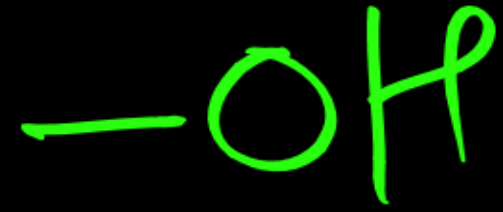
a. धातु

b. उपधातु

c. अधातु

d. इनमे से कोई नहीं

Q.5.-OH- का क्रियाशील मूलक है?



- a. कीटोन \rightarrow -CO
- b. एल्डिहाइड \rightarrow -CHO
- c. अल्कोहल
- d. इनमे से कोई नही

Q.6. कोई विलयन लाल लिटमस को नीला कर देता है। उसका pH होगा –

a. 4

b. 10

c. 5

d. 7

उदासीन

कम्लीय

Q.7. आधुनिक आवर्त सारणी में वर्गों की संख्या होती है ?

मौसल
परमाणु संख्या के
आधार

a. 9

b. 18

c. 11

d. 10

✓ Q.8. -CHO अभिक्रिया मूलक को कहते हैं-



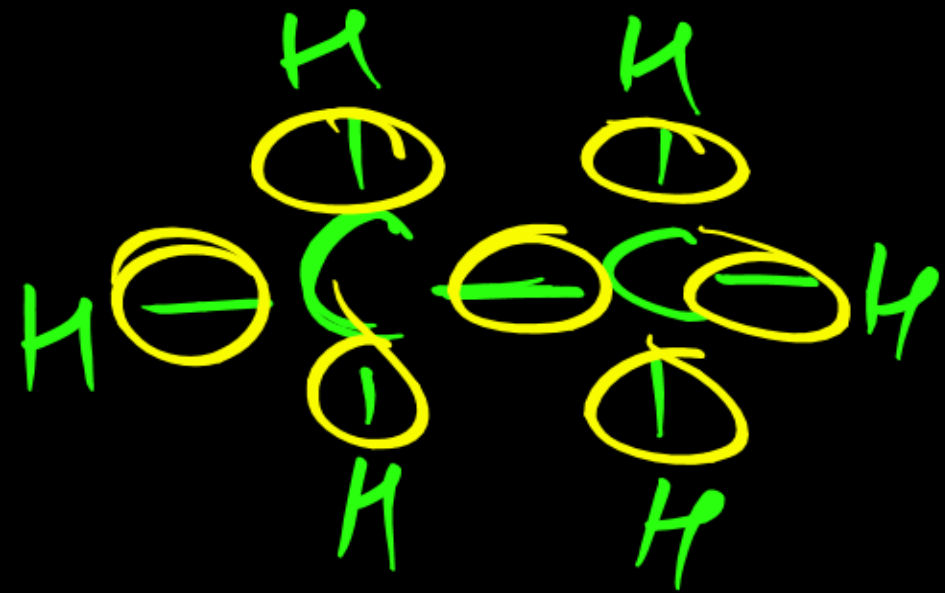
a. एल्डहाइड

b. एल्कोहल

c. कीटोन

d. इनमें ससे कोई नहीं

✓ Q.9. एथेन का आणविक सूत्र C_2H_6 है। इनमें-
→ (संकेत) $\rightarrow C-C$



b. 6 सह-संयोजक बंध है

a. 7 सह-संयोजक बंध है

c. 8 सह-संयोजक बंध है

d. 9 सह-संयोजक बंध है

Q.9. ओजोन के अणु में ऑक्सीजन की संख्या होती है-

गैस

→ सूर्य के परावर्तनी किरण
को सोखती हैं।

→ UV → क्वचॉस
मॉनिटरिंग

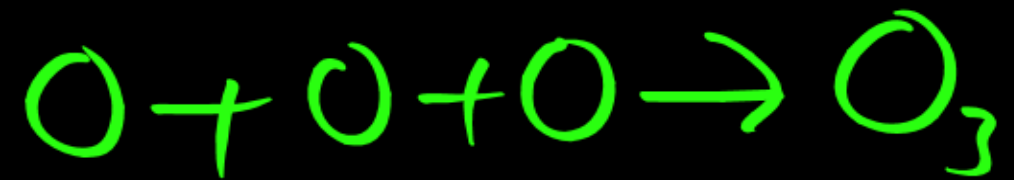
→ समवाय मंडल

a. 1

b. 2

c. 3

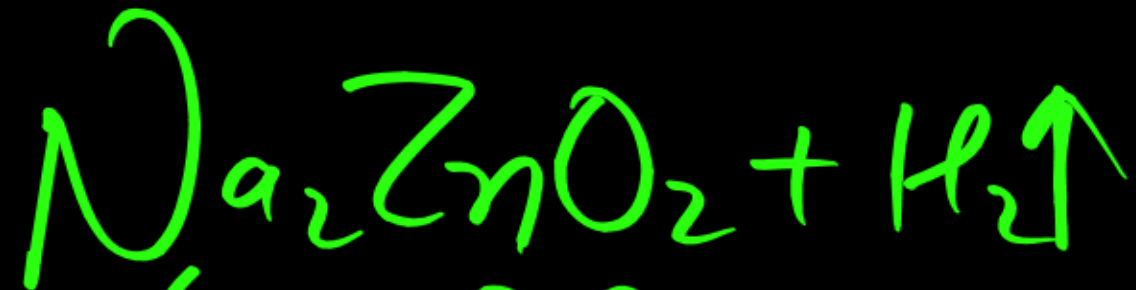
d. 4



A.C
Freezer

→ CFC

Q.10. जब सोडियम हाइड्रोऑक्साइड जिंक से अभिक्रिया करता है, तो कौन-सा उत्पाद बनता है ?



(\rightarrow सोडियम जिंकेट)

Q.11. किसी भी उदासीन विलयन का pH होता है –

a. 5

शुद्ध जल

b. 7

डिस्टिल्ड वाटर

c. 14

d. 0

Q.12. बेकिंग सोडा का रासायनिक सूत्र है –

→ ~~सोडियम कार्बोनेट~~

a. NaHCO_3

b. NaOH

c. Na_2CO_3

d. KOH

Q.13. एक्वा रेजिया मिश्रण में HCl एवं HNO₃ का अनुपात होता है –

विलयन
→ सोना का
घुलाया जाता है

a. 3:1

b. 1:3

c. 2:2

d. 1:2

✓ Q.14. संगमरमर का रासायनिक सूत्र क्या है ?

→ पुना पत्थर
श्वेत्पिपा

a. CaCO_3

b. MgCO_3

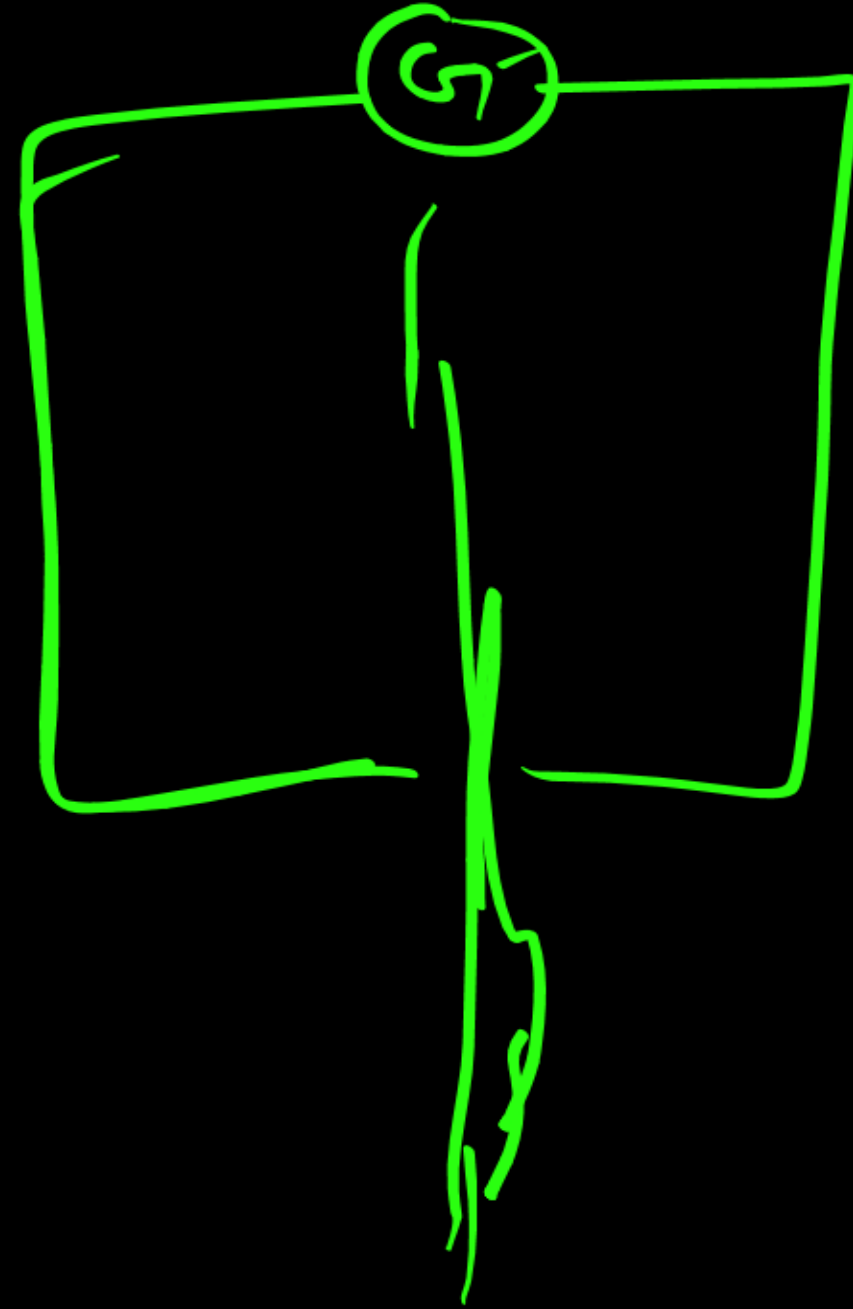
c. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

d. $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

Q.15. नाभिकीय ऊर्जा प्राप्त करने हेतु आवश्यक है –

- a. हीलियम
- b. क्रोमियम
- c. युरेनियम
- d. एल्युमिनियम

✓ Q.16. विद्युत चुम्बकीय प्रेरण की खोज किसने की थी ?



✓ a. फैराडे ने

b. मैक्सवेल ने

c. एम्पियर ने

d. फ्लेमिंग ने

Q.17. समीकरण $\text{CaCO}_3(s) \xrightarrow{\text{ऊष्मा}} \text{CaO}(s) + \text{CO}_2(g)$ किस

प्रकार का समीकरण है ?

a.) वियोजन

b. संयोजन

c. उभयगामी

d. प्रतिस्थापन

✓ Q.18. शक-सब्जियों का विघटित होकर कम्पोस्ट बनना किस अभिक्रिया का उदाहरण है ?

a. ऊष्माशोषी

b. ऊष्माक्षेपी

c. उभयगामी

d. प्रतिस्थापन

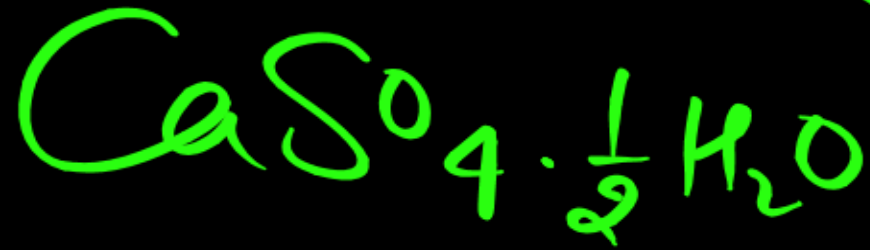
Q.19. निम्नलिखित में कौन विजातीय यौगिक है ?



a. चूना पत्थर

b. खड़िया

c. संगमरमर



d. प्लास्टर ऑफ़ पेरिस

Q.20. निम्नलिखित में से pH का कौन-सा मान क्षारक विलयन का मान देता है ?

a. 2

b. 7

c. 6

d. 13

Q.21. कौन-सा अधातु कमरे के ताप पर द्रव होता है ?

a. ब्रोमीन

b. पारा → व्याा

c. ताँबा

d. एल्युमिनियम

Q.22. सीसा और टिन की मिश्रधातु को कहते हैं -

पीबल
पीबाली

a. सोल्डर

की

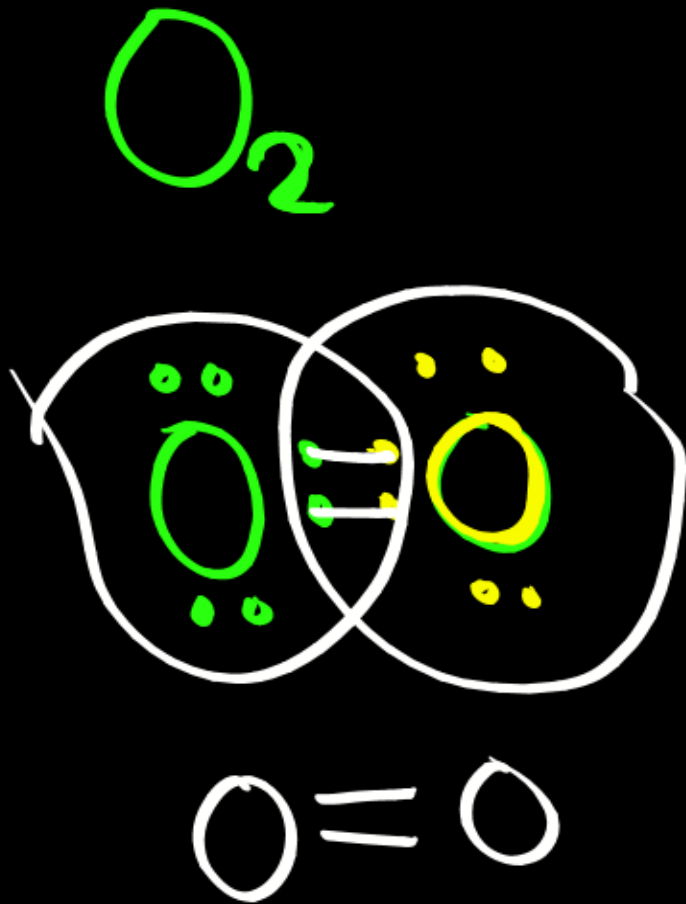
b. स्टील

c. गन मेटल

d. उपधातु

Q.23. ऑक्सीजन के दो परमाणुओं के बीच कितने आबंध पाए जाते हैं ?

$O \rightarrow 2, 6$



a. एक $\rightarrow H_2, Cl_2$

b. दो

c. तीन $\rightarrow N_3$

d. कोई आबंध नहीं

Q.24 निम्नलिखित में कौन सही है ?

वाशिंग सोडा
घाविका सोडा
सोडा एश
↳ Na_2CO_3

a. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

b. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

c. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

d. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Q.25. निम्नलिखित में से किसे चाकू से कटा जा सकता है ?

Na K Li
(जली)

a. लिथियम

b. कैल्सियम

c. कॉपर

d. आयरन

Q.26. निम्न में से किस हाइड्रोकार्बन में तीन आबंध होते हैं ?

C_nH_{2n+2} एल्केन $\rightarrow C-C$
 C_2H_4 एल्कीन $\rightarrow C=C$
 C_nH_{2n-2} एल्काइन $\rightarrow C\equiv C$

a. CH_4 मथेन

b. C_2H_6 एथेन

c. C_3H_4 प्रोपाइन

d. C_3H_8 प्रोपेन

Q.27. कर्वोसिलिक ग्रुप प्रतिकारक कौन है ?

कार्बोसिलिक

a. $-\text{CHO}$

b. $>\text{CO}$

c. $-\text{COOH}$

d. $-\text{O}-$

Q.28. निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक अभिक्रियाशील है ?

↑ इष्टतम
K // सबसे अधिक
Na
Ca
Mg
Al
Zn
Fe

- a. Cu
 - b. Hg
 - c. Ag
 - d. Au
- Cu
Hg
Ag
Au

K > Na > Ca > Mg > Al > Zn > Fe > Cu > Hg > Ag > Au
सोना सबसे कम

Q.29. प्रकृति में पृथ्वी पर ऊर्जा का मुख्य स्रोत है –

a. कोयला

b. सूर्य

c. पानी

d. लकड़ी

Q.30. नीला थोथा (तृतीय) का रासायनिक सूत्र क्या है ?

a. $\text{CuSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

b. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

c. $\text{CuSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$

d. $\text{CuSO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

✓ Q.31. निम्नलिखित में कौन लवण है ?

NaCl

a. HCl → अम्ल

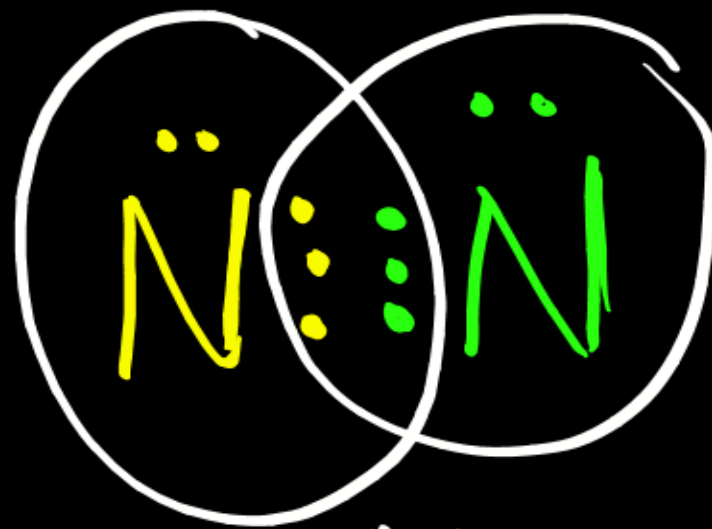
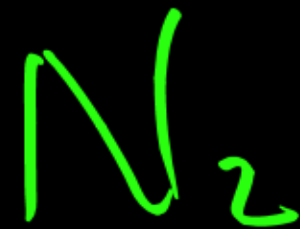
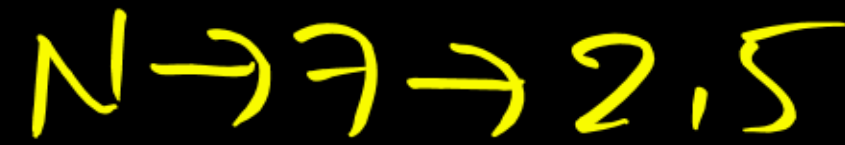
b. NaOH

✓ c. K₂SO₄

d. NH₄OH

सिल

Q.32. नाइट्रोजन अणु में कितने सहसंयोजक बंधन होते हैं ?



a. 1

b. 2

c. 4

d. 3

Q.33. संगमरमर का रासायनिक सूत्र क्या है ?

a. CaCO_3

b. $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

c. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

d. $\text{Mg}(\text{CO}_3)_2$

✓ Q.34. चीनी का रासायनिक सूत्र क्या है ?

a. CH_3COOH

b. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

c. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

d. CH_3CHO

Q.35. सोडियम कार्बोनेट के जलीय घोल में मिथाइल ऑरेंज का घोल मिलाने पर घोल का रंग परिवर्तित होकर कैसा हो जाता है ?

a. पीला

b. लाल

c. हरा

d. नीला

मिथाइल ऑरेंज
इंडिकेटर
→ आम्ल → लाल

क्षार → पीला

Q.36. सोडियम कार्बोनेट का अणु सूत्र है –

a. Na_2CO_3

b. NaHCO_3

c. Na_2CO_2

d. NaCl

Q.37. कार्बोनिल समूह को सूचित किया जाता है ?

a. $-\text{CHO}$ द्वारा

b. $-\text{COOH}$ द्वारा

c. $-\text{CO}$ द्वारा

d. $-\text{COCl}_2$ द्वारा

कार्बोक्सिलिक
समूह

$-\text{OH} \rightarrow$ एल्कोहॉल

एल्डिहाइड

Q.38. इथाइल अल्कोहल का अणु सूत्र है ?

→ एथेनाल

एथेन → C_2H_6

एथिल → C_2H_5OH
एथाइल एथेनाल

a. $CH_3 OH$

b. C_2H_5OH

c. C_2H_6OH

d. C_2H_2OH

Q.39. निम्न में से कौन आयनिक यौगिक है ?

धातु + अधातु

a. CH₄ ×

b. CO₂ ×

c. CaCl₂

d. NH₃

Q.40. आवर्त सारणी के शून्य समूह का तत्व है ?

इतिरूपे तत्व

a. H

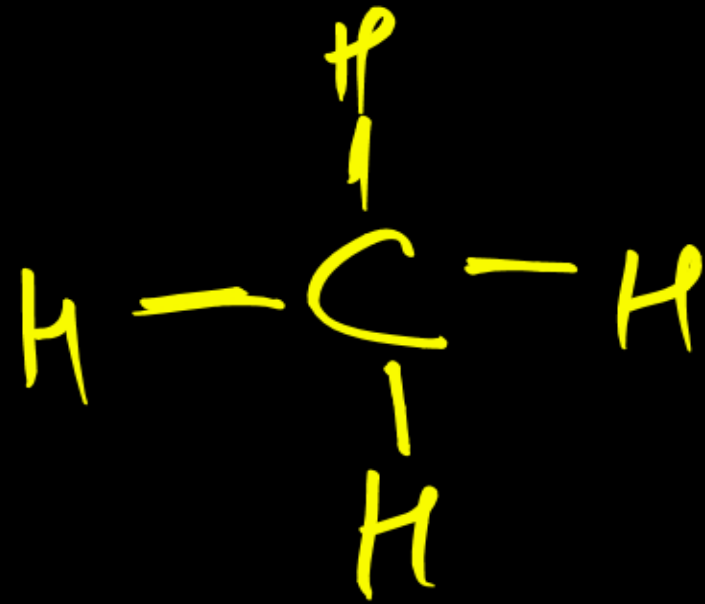
b. He

c. CO₂

d. Cl₂

Q.41. मिथेन में कितने सह-संयोजन बंधन होते हैं ?

CH₄



a. 2

b. 4

c. 6

d. 8

Q.42. कौन विद्युत का सर्वोत्तम सुचालक है ?

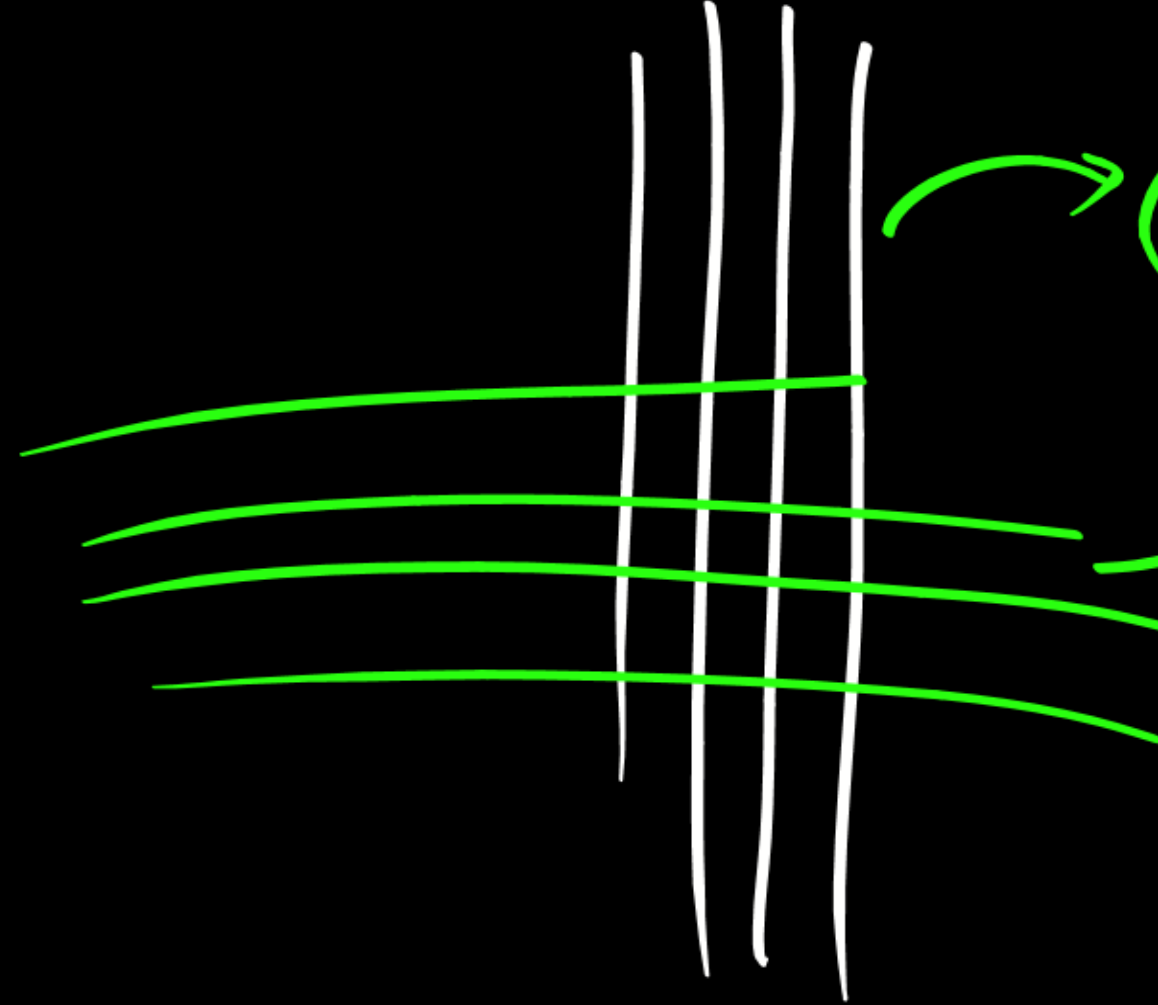
a. Cu

b. Ag

c. Al

d. Fe

Q.43. आवर्त सारणी के उदग्र स्तम्भों को कहा जाता है ?



a. वर्ग

b. आवर्त

c. अपररूप

d. इनमे से कोई नहीं

सही है

✓ Q.44. निम्नांकित में कौन उपधातु है ?

a. Fe

b. Cu

c. Ni

d. Sb

Si, Ge, Ga

Q.45. पीतल है ?

तांबा + जस्ता

a. धातु

b. अधातु

c. मिश्रधातु

d. उपधातु

Q.46. अम्लीय विलयन का pH मन होता है ?

a. 7

b. 7 से कम

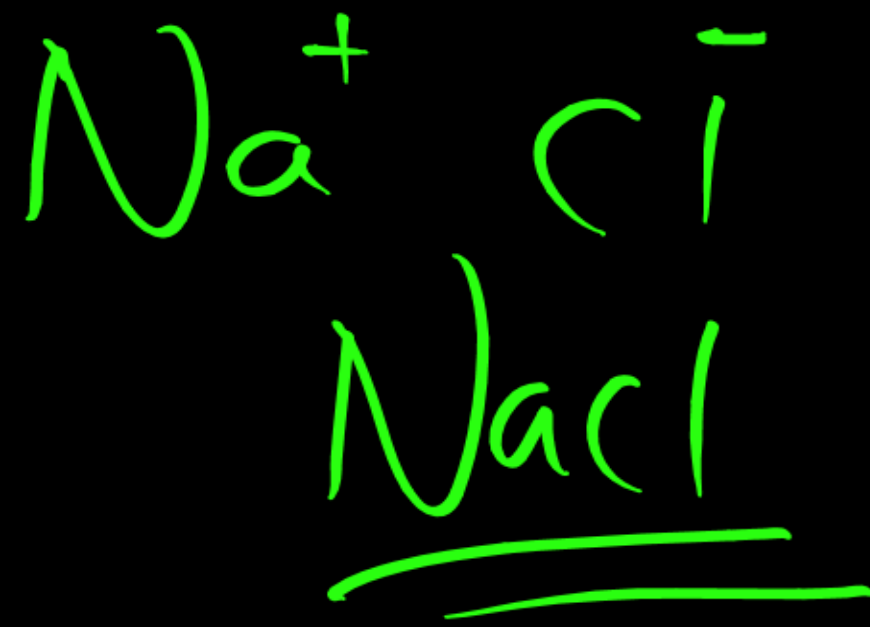
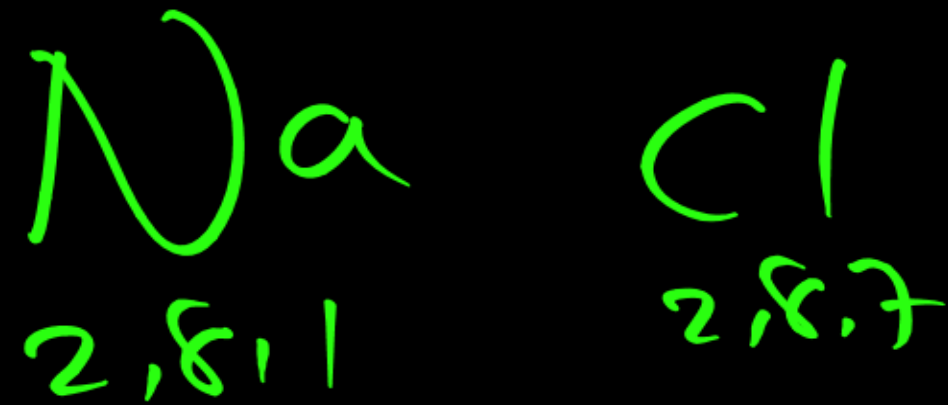
c. 7 से अधिक

d. इनमें से कोई नहीं

✓ Q.47. सरलतम हाइड्रोकार्बन है ?

- a. मेथेन CH₄
- b. इथेन
- c. प्रोपेन
- d. ब्यूटेन

Q.50. इलेक्ट्रान के स्थानांतरण से बने यौगिक कहलाते हैं ?



a. सहसंयोजी

b. वैद्युत संयोजी

c. कार्बनिक

d. इनमे कोई नहीं

Q.51. कार्बन हाइड्रोजन से संयोज कर बनाता है ?

a. आयनिक यौगिक

b. हाइड्रोकार्बन

c. हैलोजेन

d. अम्लराज

Q.52. आवर्त सारणी के प्रथम वर्ग के सदस्य हैं ?

a. अम्लीय धातु

b. क्षारीय धातु

c. अक्रिय गैस

d. मिश्रधातु

Q.53. वायुमंडल में CO₂ गैस की उपस्थिति है ?

$N_2 \rightarrow 78\%$

$O_2 \rightarrow 21\%$

a. 0.01%

b. 0.05%

c. 0.03%

d. 0.02%

Q.54. NaOH है ?

कार्बोसोडा

a. अम्ल

b. क्षार

c. लवण

d. इनमें कोई नहीं

Q.55. 1 Pm (पीकोमीटर) बराबर होता है –

$$\underline{\underline{10^{-12} \text{ m}}}$$

$$1 \text{ नैनो मीटर} \rightarrow 10^{-9} \text{ m}$$

a. 10-12 m

b. 10-10 m

c. 10+12 m

d. 10-6 m

Q.56. उपचयन वह प्रक्रिया है जिसमे –

- a. ऑक्सीजन का योग
- b. हाइड्रोजन का वियोग
- c. इलेक्ट्रॉन का त्याग
- d. सभी

Q.57. विद्युत अपघटन में इलेक्ट्रॉन मुक्त होता है –

a. एनोड पर

b. कैथोड पर

c. दोनों पर

d. इनमें से कोई नहीं

✓ Q.58. सक्रियता श्रेणी में सबसे अधिक क्रियाशील धातु है –

K Na

a. Au

b. Na

c. Hg

d. Cu

Q.59. पारे का अयस्क है-

A1

मौख

a. बॉक्साइट

b. हेमाटाइट

c. मैग्नेटाइट

d. सिनेबार

Q.60. एक अणुसूत्र परन्तु विभिन्न संरचना सूत्र वाले यौगिक
कहलाते है:-

a. बहुलक

b. अपरूप

c. समावयवी

d. कोई नहीं

Q.61. निम्नांकित में कौन प्रबल अम्ल है ?

a. H_2SO_4 ✓

b. HCl ✓

c. HNO_3 ✓

d. सभी

Q.62. आधुनिक आवर्त सारणी में क्षैतिज कतारों की संख्या होती है-

a. 18

b. 7

c. 16

d. 10

Q.63. निम्नलिखित में किस विलयन का उपयोग दीवारों की सफेदी करने के लिए किया जाता है ?

a. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

b. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

c. $\text{Na}(\text{OH})$

d. $\text{Na}(\text{HCO}_3)$



(aq) उपर्युक्त रसायनिक अभिक्रिया है ?

- a. संयोजन अभिक्रिया
- b. वियोजन अभिक्रिया
- c. द्वि स्थापन अभिक्रिया
- d. इनमे से कोई नहीं

Q.65. निम्नलिखित में से कौन-सा बुझा हुआ चूना है ?

a. CaO

b. Ca(OH)_2

c. CaCO_3

d. Ca

Q.66. लवण Na_2CO_3 का जलीय विलयन का pH है –

a. 7

b. 7 से अधिक

c. 7 से कम

d. इनमे से कोई नहीं

Q.67. 'बॉक्साइट' किस धातु का महत्वपूर्ण अयस्क है ?

a. ताँबा

b. जस्ता

c. एल्युमिनियम

d. लोहा

Q.68. लोहा एवं इस्पात को जंग से सुरक्षित रखने के लिए उन पर
किस धातु की पतली परत चढ़ायी जाती है ?

a. ताँबा

b. चाँदी

c. सोना

d. जिंक

Q.69. किस रासायनिक यौगिक को गर्म करने पर 'प्लास्टर ऑफ़ पेरिस' प्राप्त किया जा सकता है ?

जिप्सम



a. विरंजक चूर्ण

b. जिप्सम

c. चूना पत्थर

d. कच्चा चूना

Q.70. प्रोपेनोन में उपस्थित प्रकार्यात्मक समूह है –

प्रोपेनोन + $\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_5$
डिस्टीन

a. $-\text{OH}$

b. $-\text{CHO}$

c. $-\text{CO}$

d. $-\text{COOH}$

Q.71. ऐसिटिक अम्ल का IUPAC नाम है –



इसिटिक अम्ल

फॉर्मिक अम्ल

a. ऐथेनाइक अम्ल

b. मेथेनाइक अम्ल

c. प्रोपेनोन

d. इनमे से कोई नहीं

Q.72. विद्युत अपघटनी परिष्करण में अशुद्ध धातु को बनाया जाता है –

a. एनोड

Ashudh

Anode

b. कैथोड

c. अपघट्य

d. इनमे सभी

शुद्ध



Q.73. 'अष्टक सिद्धांत' को किसने स्थापित किया ?

त्रिभुज

a. डॉबेराइनल

b. न्यूलैंड्स

c. मेन्डेलिफ

d. हेनरी मोज्ले

Q.74. आधुनिक आवर्त नियम के अनुसार, तत्वों का गुण धर्म -

- a. परमाणु द्रव्यमान का आवर्त फलन है
- b. परमाणु संख्या का आवर्त फलन है
- c. परमाणु साइज का आवर्त फलन है
- d. परमाणु आयतन का आवर्त फलन है

Q.75. निम्नलिखित में कौन-सा आयन लाल लिटमस विलयन को नीला कर सकता है ?

a. H^+

b. OH^-

c. Cl^-

d. O_2^-

Q.76. निम्नलिखित में से कौन-सा बुझा हुआ चूना है ?

a. CaO

b. Ca(OH)₂

c. CaCO₃

d. Ca



ऊपर दी गयी रासायनिक अभिक्रिया की प्रकार क्या है ?

a. संयोजन अभिक्रिया

✓ b. विस्थापन अभिक्रिया

c. द्विविस्थापन अभिक्रिया

d. वियोजन अभिक्रिया

**Q.78. कोई विलयन नीले लिटमस पत्र को लाल कर देता है, इसका
pH संभवतः होगा**

a. 5

b. 7

c. 8

d. 10

Q.88. ऑक्सजेलीक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत निम्नलिखित में कौन है ?

शिट्रिक

← a. संतरा

b. टमाटर

एसिटिक

← c. सिरका

टारट्रिक

← d. इमली

✓ Q.89. निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक अभिक्रियाशील धातु है ?

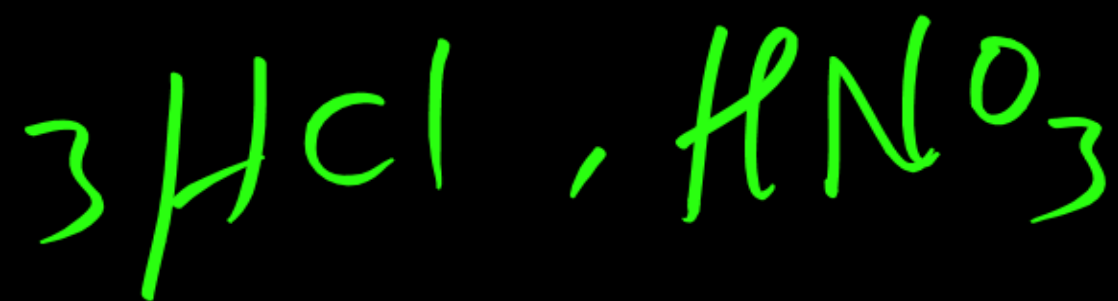
a. Mg

b. Ca

c. Na

✓ d. K

Q.89. ऐक्वा रेजिया (रॉयल जल) किस अनुपात में सान्द्र हाइड्रोक्लोरिक
अम्ल एवं सान्द्र नाइट्रिक अम्ल का ताजा मिश्रण होता है ?



a. 3 : 2

b. 2 : 3

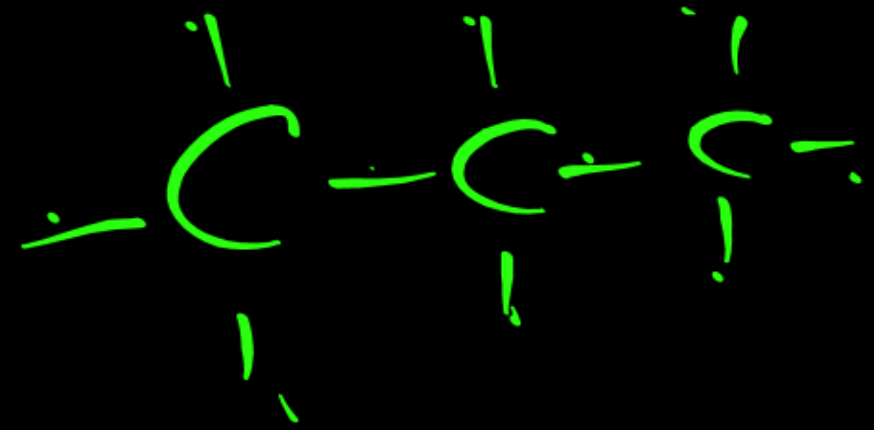
c. 3 : 1

d. 1 : 3

Q.90. -CHO का प्रकार्यात्मकता समूह निम्नलिखित में कौन है ?

- a. कीटोन
- b. कार्बोक्सिलिक अम्ल
- c. एल्कोहॉल
- d. एल्डहाइड

Q.91. प्रोपेन का आण्विक सूत्र C_3H_8 है, इसमें –



a. 7 यह संयोजक आबंध है

b. 8 यह संयोजक आबंध है

c. 9 यह संयोजक आबंध है

d. 10 यह संयोजक आबंध है

Q.92. आधुनिक आवर्त सारणी में बाईं से दाईं ओर जाने पर

परमाणु साइज-

Li Be B C

a. बढ़ता है

b. घटता है

c. अपरिवर्तित होता है

d. इनमे से कोई नहीं

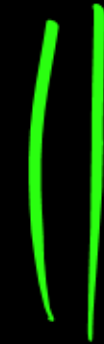
Q.93. आधुनिक आवर्त सारणी में कितने उधर्व स्तंभ है –

a. 7

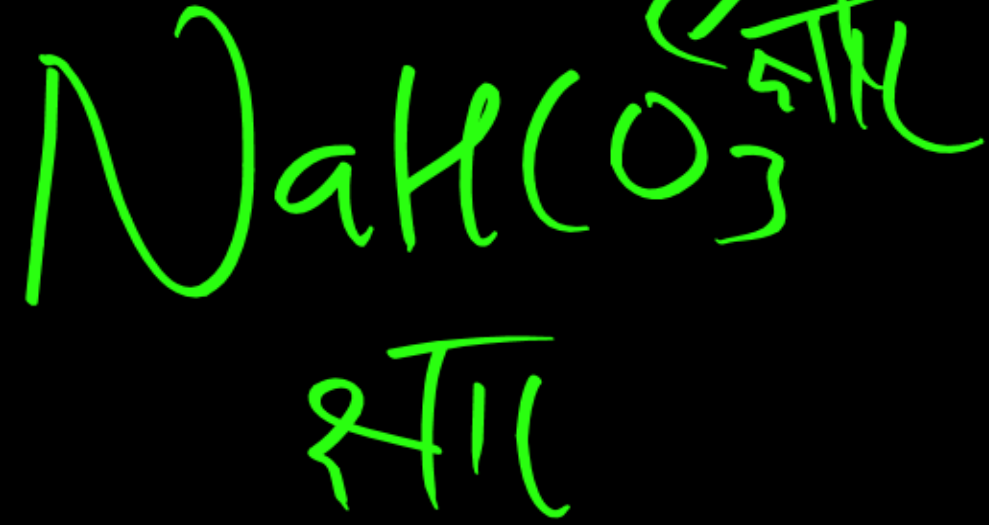
b. 9

c. 15

d. 18



Q.94. एक छात्र जाँच परखनली में लिए गये सोडियम बाइकार्बोनेट के तनु विलयन में सार्वभौम सूचक की कुछ बूँद मिलाता है, तो निम्नलिखित में कौन-सा रंग दिखेगा ?



a. नीला

b. हरा

c. नारंगी

d. पीला

Q.95. जब मैग्निशियम फीता को जलाया जाता है, तो उत्पन्न आग
की लौ होती है -

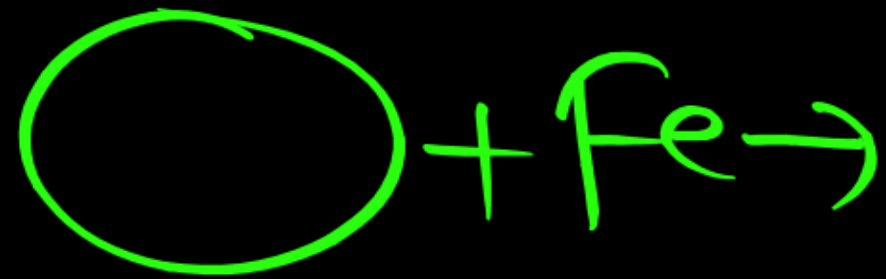
a. पीली

b. नीली

c. चमकीला ऊजला

d. लाल

Q.96. एक जाँच परखनली में लिए 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 -

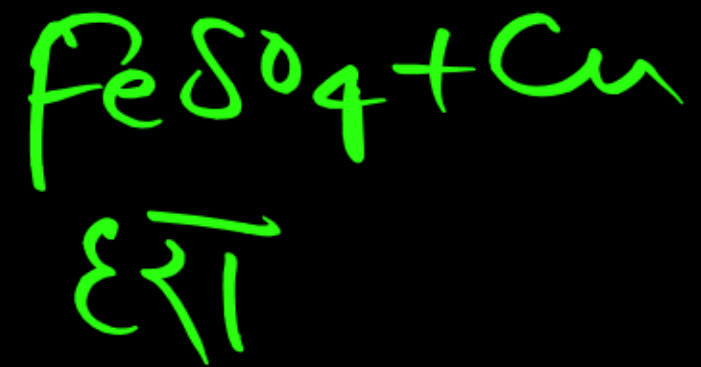
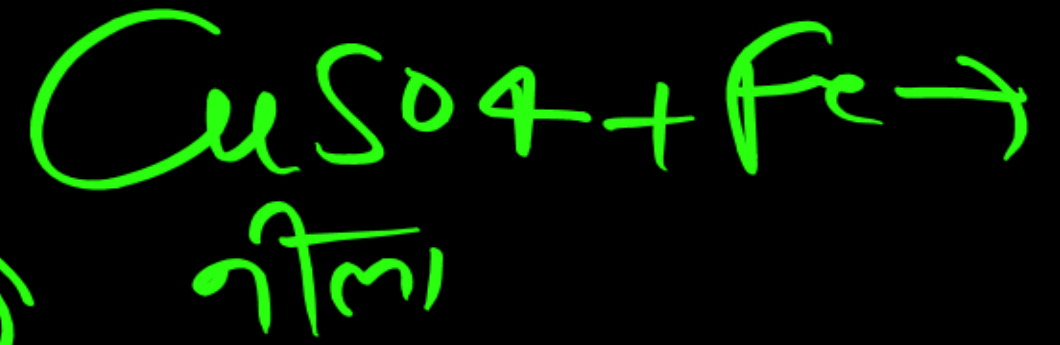


a. ZnSO_4

b. CuSO_4

c. FeSO_4

d. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$



Q.97. ग्लूकोज के एक अणु में ऑक्सीजन के कितने परमाणु होते हैं ?



a. 4

b. 6

c. 8

d. 12

Q.98. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का हास कहलाता है

a. उपचयन

b. अपचयन

c. संक्षारण

d. इनमे से कोई नहीं

Q.99. विरंजक चूर्ण का रासायनिक सूत्र है –

a. Ca(OH)_2

b. CaOCl_2

c. CaCO_3

d. $\text{Ca(HCO}_3)_2$

Q.100. कौन-सा पदार्थ लाल लिटमस को नीला कर देता है ?

a. अम्ल

b. क्षार

c. लवण

d. इनमे से कोई नहीं

KOH →
पर्वल अम्ल
का उदाहरण है।

6:30 PM
12 PM