Teachingninja.in

Latest Govt Job updates

Private Job updates

Free Mock tests available

Visit - teachingninja.in

MP HSTET
Varg-1

Previous Year Paper
11 Mar, 2023 Shift 2

Teachingninja.in

MPESB 2023

High School Teacher Eligibility Test- 2023 - Reports

Testdate 11 Mar 2023

TestSlot Shift 2

Submit

Q.No: 1 Select the most appropriate word to fill in the blank.
2648483

I wasn't even ___________ at all that he was ill.

A **cruel**

B **broad**

C **brave**

D **aware**

Correct Ans : **D**

Subject : **Gen. English H-23**

Q.No: 2 Select the synonym of the given word.
2648762

INARTICULATE

A **fluent**

B **inevitable**

C **eloquent**

D **incoherent**

Correct Ans : **D**

Subject : **Gen. English H-23**

Q.No: 3 Select the antonym of the given word.
2648779

SOBER

A **cheerful**

B **agitated**

C **serious**

D **calm**

Correct Ans : **B**

Subject : **Gen. English H-23**

Teachingninja.in

Q.No: 4 **2648799** Select the antonym of the given word.

WEAKNESS

A **illness**

B **strength**

C **bravery**

D **disability**

Correct Ans : **B**

Subject : **Gen. English H-23**

Q.No: 5 **2648819** Select the incorrectly spelt word.

A **explain**

B **except**

C **expire**

D **experenice**

Correct Ans : **D**

Subject : **Gen. English H-23**

Q.No: 6 **2650290** निम्नलिखित में से दिए गए वाक्य में किस चिन्ह का प्रयोग नही किया गया है?

तुलसीदास ने सत्य कहा है, "पराधीन सपनेहु सुख नाहीं

A **अल्पविराम चिन्ह**

B **अवतरण चिन्ह**

C **अर्द्धविराम चिन्ह**

D **पूर्ण विराम चिन्ह**

Correct Ans : **C**

Subject : **Gen. Hindi H-23**

Q.No: 7 **2650314** निम्नलिखित में से किस वाच्य मे सकर्मक क्रिया के ही वाक्य होते है अकर्मक क्रिया के नहीं?

A **भाववाच्य**

B **कर्मवाच्य**

C **क्रियावाच्य**

D **कर्तृवाच्य**

Correct Ans : **B**

Subject : **Gen. Hindi H-23**

Q.No: 8 **2650323** निम्नलिखित में से किस लोकोक्ति का अर्थ "बुद्धि शारीरिक शक्ति से अधिक श्रेष्ठ होती है" हैं?

A **अधजल गगरी छलकत जाए**

B **अक्ल बड़ी या भैंस**

Teachingninja.in

C **अब पछताए होत क्या जब चिड़िया चुग गई खेत**

D **अंधी पीसे कुत्ता खाये**

Correct Ans : **B**

Subject : **Gen. Hindi H-23**

Q.No: 9 निम्नलिखित में से कौन-सा लोकोक्ति का प्रचलित रूप है?
2650394

A **खेत खाये गदहा, मार खाये जोलहा।**

B **खेत खाये जोलहा मार खाये चूहा।**

C **भेत खाये गदहा, सार खाये जोलहा।**

D **खेत खाये चूहा, मार खाये दोहा।**

Correct Ans : **A**

Subject : **Gen. Hindi H-23**

Q.No: 10 नीचे दिया गया निम्नलिखित मे से किस काल का है?
2650450

मै अभी खाना खा कर आया हूँ।

A **हेतुहेतुमद् भूत**

B **सामान्य भूत**

C **सम्भाव्य भविष्यत काल**

D **आसन्न भूत**

Correct Ans : **D**

Subject : **Gen. Hindi H-23**

Q.No: 11 निम्नलिखित में से किस लोकोक्ति/मुहावरे का अर्थ थोड़ी पूँजी पर झूठा दिखावा करना होता है?
2650499

A **डूबते को तिनके का सहारा।**

B **तुम डाल-डाल तो मैं पात-पात।**

C **तेल देखो, तेल की धार देखो।**

D **डेढ़ पाव आटा पुल पर रसोई।**

Correct Ans : **D**

Subject : **Gen. Hindi H-23**

Q.No: 12 अभिव्यक्ति को सुगम, सुबोध, स्पष्ट और सुलझे हुए सम्प्रेषण के लिए जिन भाषा उपकरणों की आवश्यकता होती है, उन्हे निम्नलिखित में से क्या कहते है?
2650500

A **अपादान कारक विभक्ति**

B **परसर्ग चिन्ह**

C **छेका अलंकार**

D **विराम चिन्ह**

Correct Ans : **D**

Subject : **Gen. Hindi H-23**

Teachingninja.in

Q.No: 13 निम्नलिखित में से कौन-सा शब्द दीर्घ संधि का नही है?
2650579

A **कोणार्क**

B **विद्यार्थी**

C **यद्यपि**

D **पृथ्वीश**

Correct Ans : **C**

Subject : **Gen. Hindi H-23**

Q.No: 14 In India, the Project Tiger was started in _____.
2650158

भारत में, प्रोजेक्ट टाइगर को _____ में शुरू किया गया था।

1979

A

1979

1973

B

1973

1992

C

1992

1982

D

1982

Correct Ans : **B**

Subject : **Gen. Gnowledge & Current Affairs MH23**

Q.No: 15 Which of the following scientific law states that the potential difference (voltage) across an ideal conductor is proportional to the current flowing through it?
2650183

निम्नलिखित में से कौन-सा वैज्ञानिक नियम यह बताता है कि एक आदर्श सुचालक में विभवान्तर (वोल्टेज) इसके माध्यम से बहने वाली धारा के समानुपाती होती है?

Snell's Law

A

स्नेल का नियम

Kirchhoff's Law

B

किरचॉफ का नियम

C **Ohm's law**

Teachingninja.in

ओम का नियम

Conductance Law

D

चालकत्व का नियम

Correct Ans : **C**

Subject : **Gen. Gnowledge & Current Affairs MH23**

Q.No: 16 Chhatarpur District is bounded by ____________ state to the north.
2651174

छतरपुर जिला उत्तर में ____________ राज्य से घिरा है

Chhattisgarh

A

छत्तीसगढ़

Uttar Pradesh

B

उत्तर प्रदेश

Maharashtra

C

महाराष्ट्र

Jharkhand

D

झारखंड

Correct Ans : **B**

Subject : **Gen. Gnowledge & Current Affairs MH23**

Q.No: 17 Which Indian startup has won the Earthshot Prize 2022?
2652069

किस भारतीय स्टार्टअप ने अर्थशॉट पुरस्कार 2022 जीता है?

Udaan

A

Udaan

Kheyti

B

Kheyti

Nykaa

C

Nykaa

Teachingninja.in

Groww

D

Groww

Correct Ans : **B**

Subject : **Gen. Gnowledge & Current Affairs MH23**

Q.No: 18 **2653541**

In the following equation, select correct combination of mathematical signs to replace A and balance the equation.

187 A 136 A 32 A 61 A 17

निम्नलिखित समीकरण में, A को प्रतिस्थापित करने और समीकरण को संतुलित करने के लिए गणितीय चिह्नों के सही संयोजन का चयन करें।

187 A 136 A 32 A 61 A 17

+, -, ×, =

A

+, -, ×, =

÷, ×, =, ×

B

÷, ×, =, ×

−, ÷, +, =

C

−, ÷, +, =

÷, ×, =, -

D

÷, ×, =, -

Correct Ans : **D**

Subject : **Gen. Reasoning & Numerical ability MH 23**

Q.No: 19 **2653805**

Simplify: $166 + 30 \div 6 - 7 \times 2$

सरल कीजिए: $166 + 30 \div 6 - 7 \times 2$

155

A

155

145

B

145

C **100**

Teachingninja.in

100

157

D

157

Correct Ans : **D**

Subject : **Gen. Reasoning & Numerical ability MH 23**

Q.No: 20 **2653806**

Simplify: $40 - (60 + 66 \div 11)$

सरल कीजिए: $40 - (60 - 66 \div 11)$

25

A

25

26

B

26

-26

C

-26

27

D

27

Correct Ans : **C**

Subject : **Gen. Reasoning & Numerical ability MH 23**

Q.No: 21 **2658215**

Read the following description and identify the stage of moral reasoning of Kohlberg.

Description: Children recognize that there is not just one right view that is handed down by the authorities. Different individuals have different viewpoints.

निम्न लिखित विवरण को पढ़िए और कोहलबर्ग के नैतिक तर्क के चरण की पहचान कीजिए।

विवरण: बच्चे मानते हैं कि केवल ऐसा एक मात्र सही दृष्टिकोण नहीं होता है जो अधिकांश आधिकारिक मतों से बताया जाता है। अलग-अलग व्यक्तियों के अलग-अलग दृष्टिकोण होते हैं।

Maintaining the social order

A

सामाजिक व्यवस्था बनाए रखना

B **Obedience and punishment orientation**

Teachingninja.in

Teachingninja.in

आज्ञाकारिता और दंड अभिविन्यास

Individualism and Exchange

C

व्यक्तिवाद और विनिमय

Social Contract and Individual Rights

D

सामाजिक अनुबंध और व्यक्तिगत अधिकार

Correct Ans : **C**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 22 **2658556** According to Stoddard, there are seven fundamental elements of Intelligence which don't include-

स्टोडर्ड के अनुसार, बुद्धि के सात मूलभूत तत्त्व हैं, जिनमें से कौन-सा शामिल नहीं है?

Difficulty

A

कठिनाई

Abstraction

B

मतिहीनता

Complexity

C

जटिलता

Simple

D

सरल

Correct Ans : **D**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 23 **2658576** DATB is a test done to measure the speed and accuracy level of a child in verbal, abstract and mechanical reasoning as well as numerical, spatial, and language abilities. All these are personal factors that affect learning and are collectively known as-

डीएटीबी (DATB) मौखिक, अमूर्त और यांत्रिक तर्क के साथ-साथ संख्यात्मक, स्थानिक और भाषा क्षमताओं में एक बच्चे की गति और सटीकता के स्तर को मापने के लिए किया जाने वाला एक परीक्षण है। ये सभी व्यक्तिगत कारक हैं, जो सीखने को प्रभावित करते हैं और सा मूहिक रूप से __________ के रूप में जाने जाते हैं।

Intelligence

A

बुद्धि

B **Aptitude**

Teachingninja.in

कौशल

Attitude and values

C

मनोदृष्टि और मूल्य

Self-conceptualization

D

आत्म-अवधारणा

Correct Ans : **B**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 24 Which one of these options refers to the stage of learning where the learner is an expert?
2658831

इनमें से कौन-सा विकल्प अधिगम के उस चरण को संदर्भित करता है जहाँशिक्षार्थी एक विशेषज्ञ होता है?

Associative stage

A

सहयोगी चरण (Associative stage)

Cognitive stage

B

संज्ञानात्मक चरण (Cognitive stage)

Conative stage

C

रचनात्मक चरण (Conative stage)

Autonomous stage

D

स्वायत्त चरण (Autonomous stage)

Correct Ans : **D**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 25 Which of the following activities must the teacher ask the students to do in class to promote socialisation?
2658878

समाजीकरण को बढ़ावा देने के लिए शिक्षक को निम्नलिखित में से कौन-सी गतिविधि कक्षा में छात्रों को करने के लिए कहना चाहिए?

Ask the students to play

A

विद्यार्थियों को खेलने के लिए कहें

Ask the students to work in groups and create a model

B

विद्यार्थियों को समूहों में काम करने और एक मॉडल बनाने के लिए कहें

Teachingninja.in

Tell the students to concentrate on the subject being taught

C

छात्रों को पढ़ाए जा रहे विषय पर ध्यान केंद्रित करने के लिए कहें

Check if the students are cooperating with each other

D

जाँचें कि क्या छात्र एक दूसरे के साथ सहयोग कर रहे हैं

Correct Ans : **B**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 26 Which of the following is not a characteristic of progressive education?
2658885

निम्न में से कौन-सा प्रगतिशील शिक्षा की विशेषता नहीं है?

It allows active participation of the children in the learning process

A

यह सीखने की प्रक्रिया में बच्चों की सक्रिय भागीदारी की अनुमति देता है

Parents are considered as the primary teachers

B

माता-पिता को प्राथमिक शिक्षक माना जाता है

Collaborative learning is used for developing social values and skills

C

सहयोगात्मक शिक्षा का उपयोग सामाजिक मूल्यों और कौशलों के विकास के लिए किया जाता है

Knowledge is given by lectures and assignments

D

ज्ञान व्याख्यान और कार्य द्वारा दिया जाता है

Correct Ans : **D**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 27 Which of the following should not be included in a good lesson plan?
2658952

निम्नलिखित में से किसे एक अच्छी पाठ योजना में शामिल नहीं किया जाना चाहिए?

Lesson Objectives

A

पाठ उद्देश्य (Lesson Objectives)

Learning activities

B

शिक्षण गतिविधियाँ (Learning activities)

C **Assignments**

Teachingninja.in

कार्य (Assignments)

Rote-learning activities

D

रॉट-लर्निंग गतिविधियाँ (Rote-learning activities)

Correct Ans : **D**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 28 **2658999** Who manipulated Piaget's theory of moral development by the incorporation of "choice to be considered" principle?

पियाजे के नैतिक विकास के सिद्धांत (moral development by the incorporation) में "चॉइस टू बी कंसीडर" केसिद्धांत को शामिल करके किसने हेर-फेर किया?

Kohlberg

A

कोहलबर्ग

Piaget

B

पियाजे

Jung

C

युंग

Vygotsky

D

वाइगोत्स्की

Correct Ans : **A**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 29 **2659006** Which of the following motivational theories is based on the learning outcomes?

निम्नलिखित में से कौन-सा प्रेरणा सिद्धांत अधिगम के परिणामों पर आधारित है?

Drive theory

A

ड्राइव सिद्धांत

Incentive theory

B

प्रोत्साहन सिद्धांत

C **Expectancy theory**

Teachingninja.in

प्रत्याशा सिद्धांत

Arousal theory

D

उत्तेजना सिद्धांत

Correct Ans : **C**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 30 Which of the following is at the core of Perception?
2659516

निम्नलिखित में से कौन अवधारणा के मूल में है?

Sensation

A

संवेदना

Fatigue

B

थकान

Attention

C

ध्यान

Motivation

D

प्रेरणा

Correct Ans : **A**

Subject : **Pedagogy H-23**

Q.No: 31 Which of the following has the maximum number of atoms?
2654497

निम्नलिखित में से किसमें परमाणुओं की अधिकतम संख्या है?

18 gm H_2O

A

18 gm H_2O

16 gm O_2

B

16 gm O_2

C 4.4 gm CO_2

Teachingninja.in

4.4 gm CO_2

16 gm CH_4

D

16 gm CH_4

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 32 The number of significant figures in 0.0101 is
2654498

निम्न में कितने सार्थक अंक हैं: 0.0101

3

A

3

2

B

2

4

C

4

5

D

5

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 33 Number of molecules presents in 1 ml of water is
2654499

1 मिलीलीटर जल में अणुओं की संख्या होती है:

1

A

1

1000

B

1000

C 3.3×10^{22}

Teachingninja.in

3.3×10^{22}

6.02×10^{20}

D

6.02×10^{20}

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 34 How many atoms are there in one mole of carbon?
2654500

कार्बन के एक मोल में कितने परमाणु होते हैं?

6.023×10^{23} atoms of C

A

6.023×10^{23} कार्बन के परमाणु

6.023×10^{23} atoms of O.

B

6.023×10^{23} आक्सीजन के परमाणु

18.1×10^{23} molecule of CO_2

C

18.1×10^{23} कार्बन डाई आक्साईड के अणु

3 gram atoms of CO_2

D

3 ग्राम कार्बन डाई आक्साईड के अणु

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 35 Which of the following methods of expressing concentration is independent of temperature?
2654501

निम्न में से सांद्रता मापने की कौन सी विधि तापमान पर निर्भर नहीं करती है?

Molarity

A

मोलरता

Molality

B

मोललता

C **Normality**

Teachingninja.in

नोरमलता

Formality

D

फोरमलता

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 36 One gram mole of a gas at NTP occupies 22.4 liters as volume this fact was derived from
2654502

किसी गैस का एक ग्राम मोल में एनटीपी पर 22.4 लीटर आयतन होता है यह नियम क्या है?

Law of gases volume

A

गैसों के आयतन का नियम

Avogadros hypothesis

B

आवोगाद्रो परिकल्पना

Virgilious hypothesis

C

वर्जीलियस परिकल्पना

Dalton's atomic theory

D

डाल्टन का परमाणु सिद्धांत

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 37 The largest number of molecules is in-
2654503

निम्न में से किस में अधिकतम संख्या में अणु हैं

54 g of nitrogen peroxide

A

54 ग्राम नाइट्रोजन पेरोक्साइड

28 gram of carbon dioxide

B

28 ग्राम कार्बन डाइऑक्साइड

36 gram of water

C

36 ग्राम पानी

Teachingninja.in

46 gram of methyl alcohol

D

46 ग्राम मिथाइल अल्कोहल

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 38 **2654504** Which out of the following is not a homogeneous mixture?

निम्नलिखित में से कौन सा समांगी मिश्रण नहीं है?

Air

A

वायु

Brass

B

ब्रास

Solution of sugar in water

C

चीनी का पानी में विलयन

Smoke

D

धुंआ

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 39 **2654505** The compound has the empirical formula $C_2H_3O_2$ its vapour density is 59 it's molecular formula will be-

किसी योगिक का मूलानुपाती सूत्र $C_2H_3O_2$ है तथा वाष्प घनत्व 59 है तो उस का अणु सूत्र होगा-

$C_2H_3O_2$

A

$C_2H_3O_2$

$C_4H_6O_4$

B

$C_4H_6O_4$

C $C_6H_9O_6$

Teachingninja.in

$C_6H_9O_6$

$C_8H_{12}O_8$

D

$C_8H_{12}O_8$

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 40 **2654506** In $\frac{1}{2}Al_2O_3$, 27 gram of Al (Atomic mass of Al = 27) will react with oxygen equal to-

$\frac{1}{2}Al_2O_3$ में, 27 ग्राम एल्यूमिनियम (परमाणु भार 27) कितने ग्राम ऑक्सीजन से क्रिया करेगा?

24 gram

A

24 ग्राम

8 gram

B

8 ग्राम

40 gram

C

40 ग्राम

10 gram

D

10 ग्राम

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 41 **2654507** The percentage of nitrogen in urea is about

यूरिया में नाइट्रोजन की प्रतिशत मात्रा होती है-

46.6

A

46.6

18.4

B

18.4

C **85.2**

Teachingninja.in

85.2

28.8

D

28.8

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 42 **2654508**

The prefix 10^{18} is:

10^{18} का पूर्वलग्न है-

Giga

A

गीगा

Exa

B

एक्सा

Mega

C

मेगा

Neno

D

नेनो

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 43 **2654509**

Dulong and petits law is valid only for

डुलोंग और पेटिट्स कानून मान्य है

Metal

A

केवल धातु के लिए

Non-metals

B

गैर धातु

C **Gaseous metals**

Teachingninja.in

गैसीय धातु

Solid elements

D

ठोस तत्व

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 44 **2654510** The number of atoms of helium in 100 amu of H_e (atomic weight of H_e is 4) is

H_e के 100 amu में हीलियम के परमाणुओं की संख्या (H_e का परमाणु भार 4 है) है

25

A

25

100

B

100

50

C

50

$100 \times 6 \times 10^{-23}$

D

$100 \times 6 \times 10^{-23}$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 45 **2654511** At Absolute Temperature scale -10° Celsius is

निरपेक्ष तापमान पैमाने पर -10 डिग्री सेल्सियस है

283 K

A

283 K

310 K

B

310 K

C **263 K**

Teachingninja.in

263 K

290 K

D

290 K

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 46 **2654512** The temperature of a gas in a closed container is 27 degree celsius if the temperature is raised to 327 degree Celsius the pressure exerted is-

किसी बंद पात्र में एक गैस का तापमान 27 डिग्री सेल्सियस है यदि ताप 327 डिग्री सेल्सियस बढ़ा दिया जाए तो दाब पर क्या प्रभाव पड़ेगा-

Reduced to half

A

आधा हो जाएगा

Reduced to one third

B

$\frac{1}{3}$ **हो जाएगा**

Doubled

C

दो गुना हो जाएगा

Cannot be calculated from the given information

D

दी गई जानकारी से ज्ञात नही होगा

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 47 **2654513** at constant temperature the pressure of V ml of a dry gas was increased from 1 atm to 2 atm the new volume will be

स्थिर पर ताप पर किसी गैस के V मिली का दाब एक एटीएम से दो एटीएम बढ़ा देने पर नया आयतन क्या होगा?

$\frac{V}{2}$

A

$\frac{V}{2}$

B **2V**

Teachingninja.in

2V

V2

C

V2

$\frac{V}{4}$

D

$\frac{V}{4}$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 48 Real gases approach ideal behaviour at
2654514

एक वास्तविक गैस आदर्श व्यवहार कब दर्शाती है.

Low pressure and low temperature

A

निम्न दाब व निम्न ताप पर

Low pressure and high temperature

B

निम्न दाब व उच्च ताप पर

High pressure and low temperature

C

उच्च दाब व निम्न ताप पर

High pressure and high temperature

D

उच्च दाब व उच्च ताप पर

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 49 The van der waals equation accounts for:
2654515

वाण्डर वाल्स समीकरण निम्न में से किसके लिए है

The intermolecular forces only

A

केवल अंतर आणविक बल के लिए

B **The actual volume of the molecules only**

Teachingninja.in

अणुओं के वास्तविक आयतन के लिए

Both the intermolecular forces and the molecular volume

C

अंतर आणविक बल व वास्तविक आयतन दोनों के लिए

Neither the intermolecular forces nor the molecular volume

D

अंतर आणविक बल व वास्तविक आयतन दोनों के लिए नही

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 50 The compressibility factor for an ideal gas is
2654516

एक आदर्श गैस के लिए समपीड़िता गुणांक क्या होता है?

Unity at all temperatures

A

सभी तापमानों पर ईकाई

Unity at boyle's temperature

B

बॉयल तापमान पर ईकाई

Zero

C

शून्य

Decreases with pressure

D

दाब के साथ घटता है

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 51 According to kinetic theory of gases:
2654517

गैसों के अणु गति सिद्धांत के अनुसार-

Molecules attract each other

A

अणु एक दूसरे को आकर्षित करते है

Energy is lost during molecular collisions

B

आणविक टक्कर के दौरान उर्जा की हानि होती है

Teachingninja.in

Molecules possess appreciable volume

C

अणुओ के पास पर्याप्त आयतन होता है

Absolute Temperature is a measure of the kinetic energy of the molecules

D

परम ताप अणुओं की गतिज ऊर्जा की माप होता है

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 52 On heating a liquid its viscosity
2654518

किसी द्रव को गर्म करने पर उसकी श्यानता

Increases

A

बढ़ जाती है

Decreases

B

घटती है

Remains same

C

वही रहती है

Is reduced to zero

D

शून्य हो जाती है

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 53 At high altitudes the boiling point of water gets lowered because:
2654519

अधिक ऊंचाई पर पानी का क्वथनांक कम हो जाता है क्योंकि:

Temperature is low

A

तापमान कम होता है

Atmospheric pressure is low

B

वायुमण्डलीय दाब कम होता है

C **Atmospheric pressure is high**

Teachingninja.in

वायुमण्डलीय दाब अधिक होता है

Temperature is high

D

तापमान उच्च होता है

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 54 When the temperature is increased surface tension of water:
2654520

तापमान बढ़ने का जल के पृष्ठ तनाव पर क्या प्रभाव पड़ता है-

Decreases

A

घटता है

Increases

B

बढ़ता है

Remains constant

C

स्थिर रहता है

Shows irregular behaviour

D

अनियमित व्यवहार दर्शाता है

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 55 The luster of a metal is due to
2654521

किसी धातु की चमक का मुख्य कारण है-

Its chemical inertness

A

इसकी रासायनिक अक्रियाशीलता

Its high polishing

B

इसकी उच्च पॉलिशिंग

Its high density

C

इसका उच्च घनत्व है

Teachingninja.in

Presence of free electrons

D

मुक्त इलेक्ट्रॉनों की उपस्थिति

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 56 Electromagnetic radiation with maximum wavelength is-
2654526

अधिकतम तरंग दैर्ध्य वाला विद्युत चुम्बकीय विकिरण है-

Infrared

A

इन्फ्रारेड

Radio waves

B

रेडियो तरंगें

X rays

C

एक्स किरणें

Ultraviolet

D

पराबैंगनी

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 57 Calculate the standard free energy change for the reaction:
2654569

$2Ag + 2H^{+} \longrightarrow H_2 + 2Ag^{+}\ E^{0}(Ag^{+}/Ag) = +0.80V$

अभिक्रिया के लिए मानक मुक्त ऊर्जा परिवर्तन की गणना करें

$2Ag + 2H^{+} \longrightarrow H_2 + 2Ag^{+}\ E^{0}(Ag^{+}/Ag) = +0.80V$

+154.4 kJ

A

+154.4 kJ

-154.4 kJ

B

-154.4 kJ

C **+308.8 kJ**

Teachingninja.in

+308.8 kJ

-308.8 kJ

D

-308.8 kJ

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 58 **2654570** Zn gives H_2 gas with H_2SO_4 and HCl but not with HNO_3 because

Zn, H_2SO_4 और Hcl के साथ H_2SO_4गैस देता है लेकिन HNO_3 के साथ नहीं क्योंकि

Zn act as oxidizing agent when reacts with HNO_3

A

Zn जब HNO_3के साथ अभिक्रिया करता है तो ऑक्सीकारक के रूप में कार्य करता है

HNO_3 is weaker acid than H_2SO_4 and HCl

B

HNO_3 H_2SO_4और HCl से दुर्बल अम्ल है

in electrochemical series Zn is above hydrogen

C

विदृयुत रासायनिक श्रृंखला में Zn हाइड्रोजन से ऊपर है

NO_3^- is reduced in preference to hydronium ion

D

NO_3^- हाइड्रोनियम आयन से पहले अपचयित होता है

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 59 **2654571** A smuggler could not carry gold by depositing iron on the gold surface since

एक तस्कर सोने की सतह पर लोहा जमा करके सोना नहीं ले जा सकता था

gold is denser

A

सोना भारी है

Iron rust

B

लोहे पर जंग लग जाती है

C **Gold has higher reduction potential then iron**

Teachingninja.in

लोहे की तुलना में सोने की अपचयन क्षमता अधिक होती है

gold has lower reduction potential then iron

D

सोने की अपचयन क्षमता लोहे की तुलना में कम होती है

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 60 **2654572** The conductivity of a strong electrolyte

एक प्रबल विद्युत अपघटय की चालकता

increases slightly on dilution

A

तनुता पर थोडी बढ़ जाती है

decreases on dilution

B

तनुता पर घट जाती है

does not change with dilution

C

तनुता के साथ नहीं बदलती है

depends upon the density of the electrolyte

D

विद्युत अपघटय के घनत्व पर निर्भर करता है

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 61 **2654573** If 3 faradays of electricity is passed through the solutions of $AgNO_3$ $CuSO_4$ and $AuCl_3$ the molar ratio of the cations deposited at the cathodes will we

यदि $AgNO_3$ $CuSO_4$ तथा $AuCl_3$ के विलयनों में 3 फैराडे की विद्युत प्रवाहित की जाए तो कैथोड पर निक्षेपित धनायनों का मोलर अनुपात क्या होगा?

1:1:1

A

1:1:1

1:2:3

B

1:2:3

C **3:2:1**

Teachingninja.in

3:2:1

6:3:2

D

6:3:2

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 62 **2654574** If Zn^{2+}/ Zn electrode is diluted 100 times then the change in EMF is:

यदि Zn^{2+}/ Zn इलेक्ट्रोड को 100 बार तनु किया जाता है तो EMF में परिवर्तन होता है

increase of 59 mV

A

59 mV की वृद्धि

decrease of 59 mV

B

59 mV की कमी

increase of 29.5 mV

C

29.5 mV की वृद्धि

decrease of 29.5 mV

D

29.5 mV की कमी

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 63 **2654575** Which one of the following has highest dipole moment

निम्नलिखित में से किसका द्विध्रुव आघूर्ण सबसे अधिक है:

AsH_3

A

AsH_3

NH_3

B

NH_3

Teachingninja.in

PH_3

C

PH_3

SbH_3

D

SbH_3

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 64 **2654576**

Decomposition of NH_3 on the surface of tungston is a reaction of:

टंगस्टन की सतह पर NH_3 का अपघटन कैसी अभिक्रिया है-

Zero order

A

शून्य कोटी

First order

B

प्रथम कोटी

Second order

C

द्वितीय कोटी

Fractional order

D

भिन्नात्मक कोटी

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 65 **2654577**

Which of the following explains affect that the reactions of high molecularity are rare?

निम्न में से क्या बताता है कि उच्च आणविकता की प्रतिक्रियाएं दुर्लभ हैं?

The more the number of colliding particles the more is there weight and difficult it becomes to cross the barrier

A

जितना अधिक टकराने वाले कणों की संख्या होगी उनका भार उतना ही अधिक होता है और बाधा को पार करना मुश्किल हो जाता है

B **The activation energy for many body collisions becomes very large**

Teachingninja.in

अनेक अणुओ की टक्करों के लिए सक्रियण ऊर्जा बहुत अधिक हो जाती है

Many body collisions have low probability

C

अनेक अणुओ के टकराने की संभावना कम होती है

Many body collisions are not innergetically favoured

D

अनेक अणुओ का टकराव उर्जा के अनुसार संभव नहीं हैं

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 66
2654578

In the reaction A+ B ⟶ products keeping [A] constant if [B] is Doubled rate becomes double and keeping [B] constant if [A] is doubled rate becomes 4 times the order of reaction is

अभिक्रिया में A+ B ⟶ उत्पादों (A) को स्थिर रखने पर यदि (B) की दर दोगुनी हो जाती है और (B) को स्थिर रखने पर यदि (A) की दर दोगुनी हो जाती है तो अभिक्रिया की दर 4 गुना हो जाती है। अभिक्रिया की कोटी होगी -

1

A

1

2

B

2

3

C

3

4

D

4

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 67
2654579

The half-life of a first order reaction is 10 minutes if initial amount is 0.08 mole/litre and concentration at same instant is 0.01 mole/litre then t is equal to

प्रथम कोटि की अभिक्रिया का अर्द्ध आयु काल 10 मिनट है यदि प्रारंभिक मात्रा 0.08 मोल/लीटर है और उसी क्षण पर सांद्रता 0.01 मोल/लीटर है तो t बराबर है

10 minutes

A

10 मिनट

Teachingninja.in

30 minutes

B

30 मिनट

20 minutes

C

20 मिनट

40 minutes

D

40 मिनट

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 68
2654580

The rate of a gaseous reaction is given by the expression k [A] [B] if the volume of the reaction vessel is suddenly reduced to $\frac{1}{4}$th of the initial volume the reaction rate relating to original rate will be

एक गैसीय अभिक्रिया की दर k [A] [B], द्वारा दी गई है यदि अभिक्रिया के आयतन की मात्रा प्रारंभिक मात्रा के $\frac{1}{4}$ तक कम हो जाती है, तो मूल दर से संबंधित अभिक्रिया दर होगी-

$\frac{1}{10}$

A

$\frac{1}{10}$

$\frac{1}{8}$

B

$\frac{1}{8}$

8

C

8

16

D

16

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in

Q.No: 69 In a reaction $A \longrightarrow B$ the rate of reaction increases two times on increasing the concentration of the reactant four times then order of the reaction is
2654581

एक अभिक्रिया में $A \longrightarrow B$ अभिकारक की सांद्रता चार गुना बढ़ाने पर अभिक्रिया की दर दो गुना बढ़ जाती है, तो अभिक्रिया की कोटी है

0

A

0

2

B

2

$\frac{1}{2}$

C

$\frac{1}{2}$

4

D

4

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 70 Temperature coefficient of most of the reactions lies between?
2654582

अधिकांश अभिक्रियाओं का तापमान गुणांक किसके बीच होता है?

1and 3

A

1 और 3

2 and 3

B

2 और 3

1 and 4

C

1 और 4

2 and 4

D

2 और 4

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in

Q.No: 71
2654583
The reaction $2FeCl_3 + SnCl_2 \longrightarrow 2FeCl_2 + SnCl_4$ is an example of:

$2FeCl_3 + SnCl_2 \longrightarrow 2FeCl_2 + SnCl_4$ अभिक्रिया उदाहरण है:

First order reaction

A

प्रथम कोटि की अभिक्रिया

Second order reaction

B

द्वसरे कोटि की अभिक्रिया

Third order reaction

C

तीसरे कोटि की अभिक्रिया

Fractional order reaction

D

भिन्नात्मक कोटि अभिक्रिया

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 72
2654584
Unit of rate constant for zero order reaction is

शून्य कोटि की अभिक्रिया के लिए दर स्थिरांक की इकाई है-

mol $L^{-1}s^{-1}$

A

mol $L^{-1}s^{-1}$

s^{-1}

B

s^{-1}

mol^{-1} L s^{-1}

C

mol^{-1} L s^{-1}

mol^{-2} L^{-2} s^{-1}

D

mol^{-2} L^{-2} s^{-1}

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in

Q.No: 73 Activation energy of a reaction is determined by
2654585

एक प्रतिक्रिया की सक्रियण ऊर्जा किसके द्वारा निर्धारित की जाती है?

Plotting substrate time graph

A

दूरी समय ग्राफ से

Plotting rate time graph

B

दर समय ग्राफ से

Calculating rate constants at two different temperatures

C

दो अलग-अलग तापमानों पर दर स्थिरांक की गणना से

Calculating time

D

समय गणना से

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 74 Rate constant depends on
2654586

दर स्थिरांक किस पर निर्भर करता है-

Temperature

A

तापमान

Time

B

समय

Initial concentration

C

प्रारंभिक सांद्रता

Pressure

D

दाब

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in

Q.No: 75 The time taken for 90% of a first order reaction to complete is approximately?
2654587

प्रथम कोटि की अभिक्रिया के 90% को पूर्ण होने में लगभग कितना समय लगता है?

1.1 times that of half life

A

अर्द्ध आयु काल का 1.1 गुना

2.2 times that of half life

B

अर्द्ध आयु काल का 2.2 गुना

3.3 times that of half life

C

अर्द्ध आयु काल का 3.3 गुना

4.4 times that of half life

D

अर्द्ध आयु काल का 4.4 गुना

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 76 In Arrhenious plot intercept is equal to
2654588

अर्हनियस आरेख में अंतः खड के बराबर होता है

- Ea/R

A

- Ea/R

ln A

B

ln A

ln K

C

ln K

$\log_{10}a$

D

$\log_{10}a$

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 77 The reaction $H^+ + OH^- \longrightarrow H_2O$ is:
2654590

Teachingninja.in

$H^+ + OH^- \longrightarrow H_2O$ अभिक्रिया है-

Very slow

A

बहुत धीमी

Slow

B

धीमा

Fast

C

तेज

Moderate in speed

D

मध्यम गति

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 78 **2654592** Physical adsorption is essentially quite appreciable

भौतिक अधिषोषण होता है

At room temperature

A

कमरे के तापमान पर

At Higher temperature

B

उच्च तापमान पर

At lower temperature

C

कम तापमान पर

At very high temperature

D

अत्यधिक उच्च तापमान पर

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 79 **2654593** The random or zigzag motion of the colloidal particles in the dispersion medium is referred to as

परिक्षेपण माध्यम में कोलाइडल कणों की यादृच्छिक या टेढ़ी-मेढ़ी गति को कहा जाता है-

Teachingninja.in

Electro Osmosis

A

इलेक्ट्रो ऑस्मोसिस

Electrophoresis

B

वैद्युतकण संचलन

Brownian movement

C

ब्राउनियन गति

Tyndal effect

D

टिंडल प्रभाव

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 80 **2654598** Which of the following is a hydrophilic colloidal sol?

निम्न में से कौन सा द्रव स्नेही सॉल है

Barium sulphate solution

A

बेरियम सल्फेट विलयन

Arsenious sulphide solution

B

आर्सेनिक सल्फाइड विलयन

Starch sol

C

स्टार्च सोल

Silver iodide sol

D

सिल्वर आयोडाइड सोल

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 81 **2654641** The final temperature in an adiabatic expansion is

रुद्धोष्म प्रसार में अंतिम तापमान होता है-

A **Greater than the initial temperature**

Teachingninja.in

प्रारंभिक तापमान से अधिक

Same as the initial temperature

B

प्रारंभिक तापमान के समान

Half of the initial temperature

C

प्रारंभिक तापमान का आधा

Less than the initial temperature

D

प्रारंभिक तापमान से कम होता है

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 82 First law of thermodynamics is represented by the equation
2654642

ऊष्मा गतिकी का पहला नियम किस समीकरण द्वारा दर्शाया गया है

$\Delta E = Q+W$

A

$\Delta E = Q+W$

$\Delta E = Q - W$

B

$\Delta E = Q - W$

$W = Q + \Delta E$

C

$W = Q + \Delta E$

$Q = \Delta E + W$

D

$Q = \Delta E + W$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 83 Given that $C + O_2 \longrightarrow CO_2$. $\Delta H^0 = -x$ kJ
2654643
$2CO + O_2 \longrightarrow 2CO_2$. $\Delta H^0 = -y$ kJ
The enthalpy of formation of carbon monoxide will be.

Teachingninja.in

दिया गया है $C + O_2 \longrightarrow CO_2$. $\Delta H^0 = -x$ kJ

$2CO + O_2 \longrightarrow 2CO_2$. $\Delta H^0 = -y$ kJ

कार्बन मोनोऑक्साइड के बनने की एन्थैल्पी होगी|

y-2x

A

y-2x

$\frac{2x-y}{2}$

B

$\frac{2x-y}{2}$

$\frac{y-2x}{2}$

C

$\frac{y-2x}{2}$

2x-y

D

2x-y

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 84 Which of the following is not a state function?
2654644

निम्न में से कौन सा अवस्था फलन नहीं है?

G

A

G

E

B

E

W

C

W

H

D

H

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in

Q.No: 85 Two moles of an ideal gas expand isothermally and reversibly from 1 litre to 10 litre at 300 K the enthalpy change in kJ for the process is
2654645

एक आदर्श गैस के दो मोल 300 K पर 1 लीटर से 10 लीटर तक समतापीय और उत्क्रमणीय रूप से फैलते हैं, इस प्रक्रिया के लिए kJ में एन्थैल्पी परिवर्तन है-

11.4 kJ

A

11.4 kJ

- 11.4 kJ

B

- 11.4 kJ

0 kJ

C

0 kJ

4.8 kJ

D

4.8 kJ

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 86 The Standard Molar heat of formation of Ethane CO_2 and water are respectively -21.0, -94.1 and -68.3 kcal the Standard Molar heat of combustion of Ethane will be:
2654646

एथेन CO_2 और पानी के निर्माण की मानक संभवन ऊष्मा क्रमशः -21.0, -94.1 और -68.3 kcal है, एथेन के दहन की मानक मोलर ऊष्मा होगी-

-340 kcal

A

-340 kcal

-372 kcal

B

-372 kcal

162 kcal

C

162 kcal

183.5 kcal

D

183.5 kcal

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in

Q.No: 87 Potassium ferrocyanide is:
2654647

पोटेशियम फेरोसायनाइड है:

Normal salt

A

सामान्य लवण

Mixed salt

B

मिश्रित लवण

Complex salt

C

जटिल लवण

Double salt

D

द्विक लवण

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 88 The correct name for $[Cr(NH_3)_6]Cl_3$ is:
2654648

$[Cr(NH_3)_6]Cl_3$ के लिए सही नाम है:

Hexaaminechromium (III) chloride

A

हैक्साऐम्मीनक्रोमियम (III) क्लोराइड

Hexaaminechromium(II)chloride

B

हैक्साऐम्मीनक्रोमियम (II) क्लोराइड

Hexaammoniachromium(III)chloride

C

हैक्साअमोनियाक्रोमियम (III) क्लोराइड

Chromium (III) hexaammine chloride

D

क्रोमियम (III) हेक्सामाइन क्लोराइड

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 89 The hardness of water is measured by
2654649

Teachingninja.in

पानी की कठोरता किसके द्वारा मापी जाती है?

Distillation method

A

आसवन विधि

Conductivity method

B

चालकता विधि

EDTA method

C

EDTA विधि

Fractional distillation method

D

प्रभाजी आसवन विधि

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 90 **2654650** Which reagent can be used to identify Nickel ion?

निकिल आयन की पहचान के लिए किस अभिकर्मक का उपयोग किया जा सकता है?

Resorcinol

A

रेसोर्सेनॉल

Dimethyl-glyoxime

B

डाइमिथाइल-ग्लाइओक्साइम

Diphenyl benzidine

C

डाइ फेनिल बेंज़िडीन

Potassium ferrocyanide

D

पोटेशियम फेरोसाइनाइड

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 91 **2654651** Ziegler natta catalyst is an organometallic compound of the metal

जिगलर नाटा उत्प्रेरक किस धातु आयन का एक कार्बधात्विक यौगिक है?

Teachingninja.in

Iron

A

आयरन

Zirconium

B

जिरकोनियम

Rhodium

C

रोडियम

Titanium

D

टाइटेनियम

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 92 Which of the following is paramagnetic?
2654652

निम्न में से कौन अनुचुंबकीय है?

$[NiCO_4]^{2+}$

A

$[NiCO_4]^{2+}$

$[NiCl_4]^{2-}$

B

$[NiCl_4]^{2-}$

$[Ni\ (CN)_4]^{2-}$

C

$[Ni\ (CN)_4]^{2-}$

$[Co\ (NH_3)\ _6]^{3+}$

D

$[Co\ (NH_3)\ _6]^{3+}$

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 93 Which of the following is an organometallic compound?
2654653

निम्नलिखित में से कौन सा एक कार्बधात्विक यौगिक है?

Teachingninja.in

$Ti(C_2H_4)_4$

A

$Ti(C_2H_4)_4$

$Ti(OC_2H_5)$

B

$Ti(OC_2H_5)$

$Ti(OCOCH_3)_4$

C

$Ti(OCOCH_3)_4$

$Ti(OC_6H_5)_4$

D

$Ti(OC_6H_5)_4$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 94 Which one of the following ligands form a chelate?
2654654

निम्नलिखित में से कौन सा लिगैंड एक कीलेट बनाता है?

Acetate

A

एसीटेट

Oxalate

B

ऑक्सेलेट

Cyanide

C

साइनाइड

Ammonia

D

अमोनिया

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 95 According to postulates of Werner's theory for coordination compounds:
2654655

उपसहसंयोजन यौगिकों के वर्नर के सिद्धांत की अभिधारणाओं के अनुसार?

Teachingninja.in

Primary valency is ionizable

A

प्राथमिक संयोजकता आयनीकृत होती है

Secondary valency is ionizable

B

द्वितीयक संयोजकता आयनीकृत है

Primary and secondary both are nonionizable

C

प्राथमिक और द्वितीयक दोनों गैर. आयनीकृत हैं

Only primary valency is non ionizable

D

केवल प्राथमिक संयोजकता गैर. आयनीकृत है

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 96 **2654656** Which one is the complex of magnesium?

मैग्नीशियम का संकुल कौन सा है?

Hemocyanin

A

हेमोसायनिन

Chlorophyll

B

क्लोरोफिल

Carbonic anhydrase

C

कार्बोनिक एनहाइड्रेज

Vitamin B12

D

विटामिन B12

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 97 **2654657** A group of atoms can function as a ligand only when

परमाणुओं का एक समूह लिगेन्ड के रूप में तभी कार्य कर सकता है जब

A **It is a small molecule**

Teachingninja.in

यह एक छोटा अणु है

It has an unshared pair of electrons

B

इसमें इलेक्ट्रॉनों की एक साझा जोड़ी है

It is a negatively charged ion

C

यह एक ऋणावेशित आयन है

It is a positively charged ion

D

यह धनावेशित आयन है

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 98 Which of the following is not a complex compound ?
2654658

निम्न में से कौन जटिल यौगिक नहीं है

Potassium ferrocyanide

A

पोटेशियम फेरोसायनाइड

Potassium ferricyanide

B

पोटेशियम फेरिसायनाइड

Ferrous ammonium sulphate

C

फेरस अमोनियम सल्फेट

Cupraammoniumsulphate

D

क्यूप्रामोनियम सल्फेट

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 99 In the formation of $K_4[Fe (CN)_6]$ the hybridization involved is:
2654659

$K_4[Fe (CN)_6]$, के निर्माण में संकरण है -

A sp^2

Teachingninja.in

sp^2

d^2sp^3

B

d^2sp^3

d^3sp^2

C

d^3sp^2

dsp^2

D

dsp^2

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 100 When 2-chlorobutane is treated with alcoholic KOH the major product is
2654660

जब 2-क्लोरोब्यूटेन को एल्कोहलिक KOH से अभिकृत किया जाता है तो प्रमुख उत्पाद है

1-Butene

A

1- ब्यूटीन

2-Butene

B

2-ब्यूटीन

1- Butyne

C

1-ब्यूटाइन

2-Butyne

D

2-ब्यूटाइन

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 101 D.D.T is obtained by the action of concentrated H_2SO_4 on:
2654662

D.D.T सान्द्र H_2SO_4 की किस से क्रिया द्वारा प्राप्त किया जाता है-

A **Chloral and bromo benzene**

Teachingninja.in

क्लोरल और ब्रोमो बेंजीन

Chloral and chlorobenzene

B

क्लोरल और क्लोरोबेंजीन

Chlorine and benzene

C

क्लोरीन और बेंजीन

Chlorine and toluene

D

क्लोरीन और टालूईन

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 102 Iodoform is formed on warming iodine and sodium hydroxide with
2654664

आयोडीन और सोडियम हाइड्रॉक्साइड को किसके साथ गर्म करने पर आयोडोफॉर्म बनता है?

C_2H_5OH

A

C_2H_5OH

CH_3OH

B

CH_3OH

$CH_3CH_2CH_2OH$

C

$CH_3CH_2CH_2OH$

$CH_3CH_2CHOHCH_2CH_3$

D

$CH_3CH_2CHOHCH_2CH_3$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 103 What happens when CCl_4 is treated with $AgNO_3$?
2654665

क्या होता है जब CCl_4 की क्रिया $AgNO_3$ से की जाती है?

A NO_2 will be evolved

Teachingninja.in

NO_2 निकलेगी

A white ppt of AgCl will form

B

AgCl का एक सफेद अवक्षेप बनेगा

CCl_4 will dissolve in $AgNO_3$

C

$AgNO_3$ में CCl_4 घुल जाएगा

Nothing will happen

D

कुछ न होगा

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 104 S_N1 reaction of alkyl halides leads to:
2654670

S_N1 ऐल्किल हैलाइडों की अभिक्रिया किस से होता है:

Halogination

A

हेलोजनीकरण

Racemisation

B

रेसिमीकरण

Inversion of configuration

C

विन्यास का पलटना

Elimination

D

विलोपन

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 105 Fluorosis a bone disease is caused by the presence of
2654713

फ्लोरोसिस नामक अस्थि रोग किसकी उपस्थिति के कारण होता है?

A **Carbon monoxide in air**

Teachingninja.in

हवा में कार्बन मोनोऑक्साइड

Fluorides in water

B

फ्लोराइड्स पानी में

SO_2 in air

C

SO_2 हवा में

Pesticides in water

D

पानी में कीटनाशक

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 106 When a huge amount of sewage is dumped into a river the BOD will?
2654714

जब भारी मात्रा में सीवेज नदी में डाला जाता है तो BOD क्या करेगा?

Decrease

A

घटता है

Increase

B

बढ़ता है

Remain unchanged

C

अपरिवर्तित रहे

Increase and then decrease

D

बढ़ता है और फिर घटता है

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 107 Which of the following is produced by the action of ultraviolet light?
2654715

निम्नलिखित में से कौन सा पराबैंगनी प्रकाश की क्रिया द्वारा निर्मित होता है?

CO

A

CO

Teachingninja.in

SO_2

B

SO_2

O_3

C

O_3

NO_2

D

NO_2

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 108 **2654716** Among the following compounds which is not responsible for the depletion of the Ozone Layer?

निम्नलिखित यौगिकों में से जो ओजोन परत के क्षय के लिए जिम्मेदार नहीं है?

CH_4

A

CH_4

$CFCl_3$

B

$CFCl_3$

NO

C

NO

Cl_2

D

Cl_2

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 109 **2654717** A gas can expand from 100 ml to 250 ml under a constant pressure of 2 atm the work done by the gas is

एक गैस 2 वायुमंडल के स्थिर दाब पर 100 मिली से 250 मिली तक फैल सकती है, गैस द्वारा किया गया कार्य होगा।

A **30.38 joule**

Teachingninja.in

30.38 joule

25 joule

B

25 joule

5 k joule

C

5 k joule

16 joule

D

16 joule

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 110 **2654718** Entropy change involved in the conversion of 1 mol of liquid water at 373 K to Vapour at the same temperature will be ($\Delta H_{vap} = 2.257$ kJ/g)

समान ताप 373 K पर जल वाष्प के 1 मोल द्रव पानी में रूपांतरण में एन्ट्रापी परिवतेन होगा: ($\Delta H_{vap} = 2.257$ kJ/g)

0.119 kJ

A

0.119 kJ

0.109 kJ

B

0.109 kJ

0.129 kJ

C

0.129 kJ

0.120 kJ

D

0.120 kJ

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 111 **2654719** A process is taking place at constant temperature and pressure then:

एक प्रक्रिया स्थिर दाब व ताप पर हो रही है तो-

A $\Delta H = \Delta E$

Teachingninja.in

$\Delta H = \Delta E$

$\Delta H = T\Delta S$

B

$\Delta H = T\Delta S$

$\Delta H = 0$

C

$\Delta H = 0$

$\Delta S = 0$

D

$\Delta S = 0$

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 112 **2654720** For an endothermic reaction where ΔH represents the enthalpy of the reaction in kJ /mole, the minimum value for the energy of activation will be:

एक ऊष्माशोषी अभिक्रिया के लिए जहां ΔH अभिक्रिया की एन्थैल्पी का प्रतिनिधित्व करता है, सक्रियण ऊर्जा का न्यूनतम मान होगा-

Less than ΔH

A

ΔH से कम

0

B

0

More than ΔH

C

ΔH से अधिक

Equal to ΔH

D

ΔH के बराबर है

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 113 **2654721** The general outer electronic configuration of transition metals is

Teachingninja.in

संक्रमण धातुओं का सामान्य बाहरी इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है:

$ns^2 nd^{1-10}$

A

$ns^2 nd^{1-10}$

$ns^2 np^1 (n-1) d^{1-10}$

B

$ns^2 np^1 (n-1) d^{1-10}$

$ns^2 np^6 (n-1) d^{1-10}$

C

$ns^2 np^6 (n-1) d^{1-10}$

$ns^{0-2} (n-1) d^{1-10}$

D

$ns^{0-2} (n-1) d^{1-10}$

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 114 **2654722** In long form of the periodic table the properties of the elements are a periodic function of their

आवर्त सारणी के दीर्घ रूप में तत्वों के गुण आवर्त फलन होते हैं

Atomic size

A

परमाणु आकार

Ionization energy

B

आयनीकरण ऊर्जा

Atomic number

C

परमाणु संख्या

Atomic mass

D

परमाणु द्रव्यमान

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 115 **2654723** An element with atomic number 106 has been discovered which of the following electronic configurations will it possess

Teachingninja.in

परमाणु क्रमांक 106 वाले एक तत्व की खोज की गई है जिसमें निम्नलिखित में से कौन सा इलेक्ट्रॉनिक विन्यास होगा-

[Rn] $5f^{14}$ $6d^4$ $7s^2$

A

[Rn] $5f^{14}$ $6d^4$ $7s^2$

[Rn] $5f^{14}$ $6d^5$ $7s^1$

B

[Rn] $5f^{14}$ $6d^5$ $7s^1$

[Rn] $5f^{14}$ $6d^6$ $7s^0$

C

[Rn] $5f^{14}$ $6d^6$ $7s^0$

[Rn] $5f^{14}$ $6d^1$ $7s^2$ $7p^3$

D

[Rn] $5f^{14}$ $6d^1$ $7s^2$ $7p^3$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 116 In which of the following compounds does a ratio of anion size to cation size has the lowest value?
2654724

निम्नलिखित में से किस यौगिक में धन आयन व ऋण आयनं के आकार के अनुपात का मान सबसे कम है?

CsI

A

CsI

LiI

B

LiI

LiF

C

LiF

CsF

D

CsF

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 117 Which among the following species has the same number of electrons in its outer most as well as penaltimate shell?
2654725

Teachingninja.in

निम्नलिखित में से किस प्रजाति के सबसे बाहरी और उपान्तय कोष में इलेक्ट्रॉनों की संख्या समान है?

Mg^{2+}

A

Mg^{2+}

O^{2-}

B

O^{2-}

F^{-}

C

F^{-}

Ca^{2+}

D

Ca^{2+}

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 118 The statement that is not correct for periodic classification of elements is
2654726

तत्वों के आवर्ती वर्गीकरण के लिए जो कथन सही नहीं है, वह है

The properties of the elements are a periodic function of their atomic numbers

A

तत्वों के गुण उनके परमाणु क्रमांकों के आवर्ती फलन होते हैं

Nonmetallic elements are less in number then metallic elements

B

गैर धात्विक तत्वों की संख्या धात्विक तत्वों की तुलना में कम होती है

The first ionization energies of elements along a period do not vary in a regular manner with increase in atomic number

C

किसी आवर्त में तत्वों की प्रथम आयनन ऊर्जा परमाणु संख्या में वृद्धि के साथ नियमित रूप से परिवर्तित नहीं होती है

For transition elements the d subshells are filled with electrons monotonically with increase in atomic number

D

संक्रमण तत्वों के लिए d उपकोश परमाणु क्रमांक में वृद्धि के साथ पूर्ण रूप से इलेक्ट्रॉनों से भरे होते हैं

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 119 Which pair of atomic numbers represents s- block elements?
2654727

Teachingninja.in

परमाणु संख्या का कौन सा युग्म s-ब्लॉक तत्वों का प्रतिनिधित्व करता है?

7, 15

A

7, 15

6, 12

B

6, 12

3, 12

C

3, 12

9, 17

D

9, 17

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 120 **2654728** Which electronic configuration of an element has abnormally high difference between second and third ionization energy?

किसी तत्व के किस इलेक्ट्रॉनिक विन्यास में दूसरी और तीसरी आयनीकरण ऊर्जा के बीच असामान्य रूप से उच्च अंतर है?

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^1$

A

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^1$

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^1$

B

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^1$

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^2$

C

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^2$

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2$

D

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2$

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 121 **2654729** Which of the following species has the highest electron affinity?

Teachingninja.in

निम्न में से किस प्रजाति की इलेक्ट्रॉन बन्धुता सबसे अधिक है?

F^-

A

F^-

O

B

O

O^-

C

O^-

Na^+

D

Na^+

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 122 Eka aluminium and Eka Silicon are known as
2654730

एका एल्युमिनियम और एका सिलिकन को किस नाम से जाना जाता है?

Gallium and Germanium

A

गैलियम और जर्मेनियम

Aluminium and silicon

B

एल्यूमीनियम और सिलिकॉन

Iron and sulphur

C

आयरन और सल्फर

Magnesium and silicon

D

मैग्नीशियम और सिलिकॉन

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 123 Lanthanides are:
2654731

Teachingninja.in

लैंथेनाइड्स होते हैं:

14 elements in the 6 period from atomic number 90 to103 that are filling 4f sublevel

A

परमाणु क्रमांक 90 से 103 तक 6वें आवर्त में 14 तत्व जो 4f उपस्तर भर रहे हैं

14 elements in the 7th period from atomic number 90-103 that are filling 5 f sublevel

B

परमाणु क्रमांक 90-103 से 7वें आवर्त में 14 तत्व जो 5f उपस्तर भर रहे हैं

14 elements in the 6 period from atomic number 58 to 71 that are filling 4f sublevel

C

परमाणु क्रमांक 58 से 71 तक 6वें आवर्त में 14 तत्व जो 4f उपस्तर भर रहे हैं

14 elements in the 7th period from atomic number 58 to 71 that are filling 4f sublevel

D

परमाणु क्रमांक 58 से 71 तक 7वें आवर्त में 14 तत्व जो 4f उपस्तर भर रहे हैं

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 124 The highly metallic element will have the configuration of
2654732

अत्यधिक धात्विक तत्व का विन्यास होगा-

2, 8, 7

A

2, 8, 7

2, 8, 8, 1

B

2, 8, 8, 1

2, 8, 8, 5

C

2, 8, 8, 5

2, 8, 2

D

2, 8, 2

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 125 Which one of the following sets of Ions represents the collection of isoelectronic species?
2654734

आयनों का निम्नलिखित में से कौन सा समूह समइलेक्ट्रॉनिक प्रजातियों का प्रतिनिधित्व करता है?

A $K^+, Ca^{2+}, Sc^{3+}, Cl^-$

Teachingninja.in

$K^+, Ca^{2+}, Sc^{3+}, Cl^-$

$Na^+, Ca^{2+}, Sc^{3+}, Ti$

B

$Na^+, Ca^{2+}, Sc^{3+}, Ti$

$K^+, Cl^-, Mg^{2+}, Sc^{3+}$

C

$K^+, Cl^-, Mg^{2+}, Sc^{3+}$

$Na^+, Mg^{2+}, Al^{3+}, Cl^-$

D

$Na^+, Mg^{2+}, Al^{3+}, Cl^-$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 126 The first organic compound synthesized in the laboratory was
2654736

प्रयोगशाला में संश्लेषित पहला कार्बनिक यौगिक था:

Methane

A

मीथेन

Cane sugar

B

गन्ना चीनी

Acetic Acid

C

एसिटिक एसिड

Urea

D

यूरिया

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 127 Which of the following compounds contains more than one kind of hybridized carbon?
2654737

निम्नलिखित में से किस यौगिक में एक से अधिक प्रकार के संकरित कार्बन हैं?

A $CH_3CH_2CH_2CH_3$

Teachingninja.in

$CH_3CH_2CH_2CH_3$

$CH_3CH{=}CHCH_3$

B

$CH_3CH{=}CHCH_3$

$CH_2{=}CH\text{-}CH{=}CH_2$

C

$CH_2{=}CH\text{-}CH{=}CH_2$

$CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$

D

$CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 128 **2654742** Which of the following reaction intermediates contain three pairs of electrons in the valence shell of the reactive carbon?

निम्नलिखित में से किस अभिक्रिया मध्यवर्ती में अभिक्रियाशील कार्बन के संयोजकता कोष में तीन जोड़े इलेक्ट्रॉन होते हैं?

Carbocation

A

कार्ब धन आयन

Carbanion

B

कार्ब ऋण आयन

Free radical

C

मुक्त मूलक

Carbine

D

कार्बाइन

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 129 **2654785** A compound with molecular mass 180 is acylated with CH_3COCl to get a compound with molecular mass 390 the number of amino groups present per molecule of the former compound is:

Teachingninja.in

आणविक द्रव्यमान 180 के एक यौगिक को CH_3COCl के साथ अभिक्रिया से आणविक द्रव्यमान 390 का एक यौगिक प्राप्त होता है. पूर्व यौगिक के प्रति अणु में मौजूद अमीनो समूहों की संख्या होगी-

2

A

2

5

B

5

4

C

4

6

D

6

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 130 **2654786** Considering the basic strength of amines in aqueous solution which one has the smallest pK_b value?

ऐमीन की क्षारक क्षमता को ध्यान में रखते हुए जलीय विलयन में ऐमीन जिसका न्यूनतम pK_b मान होता है:

$(CH_3)_2NH$

A

$(CH_3)_2NH$

CH_3NH_2

B

CH_3NH_2

$(CH_3)_3N$

C

$(CH_3)_3N$

$C_6H_5NH_2$

D

$C_6H_5NH_2$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in

Q.No: 131 The first use of quantum theory to explain the structure of atom was made by:
2654787

परमाणु की संरचना की व्याख्या करने के लिए क्वांटम सिद्धांत का पहला प्रयोग किसके द्वारा किया गया था

Heisenberg

A

हाइजेनबर्ग

Bohr

B

बोहर

Plank

C

प्लांक

Einstein

D

आइंस्टीन

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 132 An organic compound C_3H_9N(A) when treated with nitrous acid gave an alcohol and N_2 gas. A on warming with $CHCl_3$ and caustic Potash gave C which on reduction gave isopropyl methylamine. Predict the structure of A:
2654788

एक कार्बनिक यौगिक C_3H_9N (A) को नाइट्रस अम्ल के साथ अभिकृत करने पर एक अल्कोहल और N_2 गैस प्राप्त होती है। A ने $CHCl_3$ और कास्टिक पोटाश के साथ गर्म करने पर C दिया, जिसे अपचयित करने पर आइसोप्रोपिल मिथाइलमाइन प्राप्त हुआ। A की संरचना है

$(CH_3)_2CHNH_2$

A

$(CH_3)_2CHNH_2$

$CH_3CH_2NHCH_3$

B

$CH_3CH_2NHCH_3$

$(CH_3)_3N$

C

$(CH_3)_3N$

D $CH_3CH_2CH_2NH_2$

Teachingninja.in

$CH_3CH_2CH_2NH_2$

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 133 **2654789** Which of the following will be a most stable diazonium salt $RN_2^+X^-$?

निम्नलिखित में से कौन सा सबसे स्थिर डायएज़ोनियम लवण होगा $RN_2^+X^-$?

$CH_3 N_2^+X^-$

A

$CH_3 N_2^+X^-$

$C_6H_5 N_2^+X^-$

B

$C_6H_5 N_2^+X^-$

$CH_3CH_2 N_2^+X^-$

C

$CH_3CH_2 N_2^+X^-$

$C_6H_5CH_2 N_2^+X^-$

D

$C_6H_5CH_2 N_2^+X^-$

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 134 **2654790** In the Haffmann bromamide reaction the number of moles of NaOH and Br_2 used per mole of amine produced are:

हाफमैन ब्रोमामाइड प्रतिक्रिया में उत्पादित अमीन के प्रति मोल NaOH और Br_2 के मोल्स की संख्या होती है:

4 moles of NaOH and one mole of Br_2

A

NaOH के 4 मोल और Br_2 के एक मोल

1 mole of NaOH and one mole of Br_2

B

NaOH का 1 मोल और Br_2 का एक मोल

C 4 moles of NaOH and two moles of Br_2

Teachingninja.in

NaOH के 4 मोल और Br_2 के दो मोल

2 moles of NaOH and two moles of Br_2

D

2 मोल NaOH और दो मोल Br_2

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 135 **2654791** Nitration of aniline in a strong acidic medium also gives m- nitro aniline because:

प्रबल अम्लीय माध्यम में एनीलीन नाइट्रीकरण से m- नाइट्रो एनीलीन भी देता है क्योंकि-

In spite of substituents nitro group always goes to only m-position

A

प्रतिस्थापन के बावजूद नाइट्रो समूह हमेशा केवल m-स्थिति में जाता है

In electrophilic substitution reactions amino group is meta directing

B

इलेक्ट्रोफिलिक प्रतिस्थापन अभिक्रियाओं में अमीनो समूह मेटा डायरेक्टिंग है

In absence of subsequents nitro group always goes to meta position

C

अनुगामी के अभाव में नाइट्रो समूह हमेशा मेटा स्थिति में जाता है

In acidic medium, aniline is present as anilinium ion

D

अम्लीय माध्यम में ऐनिलीन ऐनिलिनियम आयन के रूप में उपस्थित होता है

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 136 **2654792** Which of the following is an example of aldohexose?

निम्न में से कौन सा एल्डोहेक्सोज का उदाहरण है

Ribose

A

रिबोस

Fructose

B

फ्रुक्टोज

C **Sucrose**

Teachingninja.in

सुक्रोज

Glucose

D

ग्लूकोज

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 137 **2654793** The linkage which holds various amino acid units in primary structure of proteins is

बंध जो प्रोटीन की प्राथमिक संरचना में विभिन्न अमीनो अम्ल इकाइयों को जोड़ता है

Glycoside linkage

A

ग्लाइकोसाइड बंध

Peptide linkage

B

पेप्टाइड बंध

Ionic linkage

C

आयनिक बंध

Hydrogen linkage

D

हाइड्रोजन बंध

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 138 **2654794** When hemiacetal reacts with alcohol the product is:

जब हेमीएसिटल अल्कोहल के साथ अभिक्रिया करता है तो उत्पाद होता है-

Di hemiacital

A

डाई हेमीएसिटल

Alcohol

B

अल्कोहल

Peptide

C

पेप्टाइड

D **Acetal**

Teachingninja.in

एसीटल

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 139 Alpha helix refers to:
2654795

अल्फा हेलिक्स निम्न में होता है:

Primary structure of proteins

A

प्रोटीन की एक प्राथमिक संरचना

Secondary structure of proteins

B

प्रोटीन की द्वितीयक संरचना

Tertiary structure of proteins

C

प्रोटीन की तृतीयक संरचना

Quaternary structure of proteins

D

प्रोटीन की चतुर्धातुक संरचना

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 140 Nucleic acids are polymers of
2654796

न्यूक्लिक अम्ल किसके बहुलक हैं

Nucleotides

A

न्यूक्लियोटाइड्स

Nucleosites

B

न्यूक्लियोसाइट्स

Nuclei of heavy metals

C

भारी धातुओं के नाभिक

Proteins

D

प्रोटीन

Correct Ans : **A**

Teachingninja.in

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 141 **2654797** Invert sugar is:

अनुवर्त शर्करा है-

Variety of cane sugar

A

गन्ना की शर्करा की एक किस्म

Optically inactive form of sugar

B

शर्करा का वैकल्पिक रूप से निष्क्रिय रूप

Mixture of glucose and Fructose in equimolar proportion

C

ग्लूकोज और फ्रुक्टोज का सममोलर अनुपात में मिश्रण

Mixture of glucose and galactose

D

ग्लूकोज और गैलेक्टोज का मिश्रण

Correct Ans : **C**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 142 **2654798** Which of the following is an example of globular protein?

निम्न में से कौनसा गोलाकार प्रोटीन का उदाहरण है?

Myosin

A

मायोसिन

Collagen

B

कोलेजन

Fibroin

C

फाइब्रोइन

Hemoglobin

D

हीमोग्लोबिन

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in

Q.No: 143 **2654799** Which one of the following is not a protein?

निम्न में से कौनसा एक प्रोटीन नहीं है?

Wool

A

ऊन

D. N. A.

B

डीएनए

Nail

C

नाखून

Hair

D

बाल

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 144 **2654800** Glucose molecule reacts with X number of molecules of phenylhydrazine to yield Osazone the value of x is:

ग्लूकोज अणु फेनिलहाइड्राजीन के X अणुओं की संख्या के साथ अभिक्रिया करके ओसजोन उत्पन्न करता है, x का मान है:

3

A

3

2

B

2

1

C

1

4

D

4

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 145 **2654801** With which of the following disease is vitamin K associated?

Teachingninja.in

विटामिन K निम्नलिखित में से किस रोग से संबंधित है?

Rickets

A

रिकेट्स

Coagulating property of blood

B

रक्त का जमाव गुण

Scurvy

C

स्कर्वी

Sore throat

D

गले में खराश

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 146 **2654802** Ergocalciferol is name of vitamin:

एर्गोकैल्सिफेरॉल किस विटामिन का नाम है-

A

A

A

B

B

B

C

C

C

D

D

D

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 147 **2654803** Insulin belongs to the category of

इंसुलिन किस श्रेणी से संबंधित है?

A **Peptide hormones**

Teachingninja.in

पेप्टाइड हार्मोन

Vitamins

B

विटामिन

Amine hormone

C

अमीन हार्मोन

Steroid hormone

D

स्टेरॉयड हार्मोन

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 148 Which of the vitamins given below is water soluble?
2654804

नीचे दिए गए विटामिनों में से कौन सा पानी में घुलनशील है?

Vitamin C

A

विटामिन C

Vitamin D

B

विटामिन D

Vitamin E

C

विटामिन E

Vitamin K

D

विटामिन K

Correct Ans : **A**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 149 Which of the following statements is not correct?
2654806

निम्नलिखित में से कौन सा कथन सही नहीं है?

Insulin maintenance sugar level in the blood of a human body

A

इंसुलिन मानव शरीर के रक्त में शर्करा के स्तर को बनाए रखता है

Teachingninja.in

Blood protein thrombin and fibrinogen are involved in blood clotting

B

रक्त प्रोटीन थ्रोम्बिन और फाइब्रिनोजेन रक्त के थक्के जमने में शामिल होते हैं

Ovalbumin is a simple food reserve in egg white

C

ओवलब्यूमिन अंडे की सफेदी में एक साधारण खाद्य भंडार है

Denaturation makes the protein more active

D

विकृतीकरण प्रोटीन को अधिक सक्रिय बनाता है

Correct Ans : **D**

Subject : **Chemistry H 23**

Q.No: 150 The element which forms oxides in all oxidation States + 1 to +5 is?
2654808

+1 से +5 तक सभी ऑक्सीकरण अवस्थाओं में ऑक्साइड बनाने वाला तत्व है:

P

A

P

N

B

N

As

C

As

Sb

D

Sb

Correct Ans : **B**

Subject : **Chemistry H 23**

Teachingninja.in