





SCIENCE

Science ... Ab Hogi Asaan

BY NIHARIKA RATHORE

Use Code **Y431** for max 77%
Discount





 **DAILY QUIZ**

 **ASK DOUBT**

 **VIDEOS**

 **STUDY NOTES**



PAID CLASS 


PDF/EBOOKS 

SUCCESS GUIDE 

JOB ALERT 

ADDA247 APPLICATION

DOWNLOAD WITH GIVEN LINK



ok...say those
3 magical
words na. i
have to sleep
now



NCERT IS
MUST.

1. Which one of the following is not a mixture—
निम्नलिखित में से कौन-सा एक मिश्रण नहीं है-

- (a) air/वायु
- (b) mercury/पारा
- (c) milk/दूध
- (d) cement/सीमेंट

Answer: [b]

Explanation:

2. Among the given nutrients. Milk is a poor source of

दिए गए पोषक तत्वों के बीच। दूध का खराब स्रोत है

- (a) calcium/कैल्शियम
- (b) protein/प्रोटीन
- (c) carbohydrate/कार्बोहाइड्रेट
- (d) vitamin C/विटामिन सी

Answer: [d]

Explanation:

3. Oxygen and ozone are.
ऑक्सीजन और ओजोन हैं

- (a) allotropes/एलोट्रोप्स
- (b) isomers/आइसोमर
- (c) isotopes/आइसोटोप
- (d) isobars/आइसोबार्स

Answer: [a]

Explanation:

4. Which of the following is an element ?
निम्नलिखित में से कौन सा तत्व है?

- (a) alumina/एल्यूमिना
- (b) brass/पीतल
- (c) graphite/सीसा
- (d) silicon/सिलिकॉन

Answer: [d]

Explanation:

5. Which one of the following mixture is homogeneous ?

निम्नलिखित में से कौन सा मिश्रण सजातीय है?

- (a) starch and sugar/स्टार्च और चीनी
- (b) methanol and water/मेथनॉल और पानी
- (c) graphite and charcoal/ग्रेफाइट और चारकोल
- (d) calcium carbonate and calcium bicarbonate
कैल्शियम कार्बोनेट और कैल्शियम बाइकार्बोनेट

Answer: [b]

Explanation:

6. Which one of the following substances does not have a melting point

निम्नलिखित में से किस पदार्थ का गलनांक नहीं होता है

- (a) bromine/ब्रोमिन
- (b) sodium chloride/सोडियम क्लोराइड
- (c) mercury/पारा
- (d) glass/कांच

Answer: [d]

Explanation:

7. How many electrons are there in Na^+
 Na^+ में कितने इलेक्ट्रॉन होते हैं

- (a) 1**
- (b) 10**
- (c) 11**
- (d) 12**

Answer: [b]

Explanation:

8. Which one among the following is the heaviest ?
निम्नलिखित में से कौन सबसे भारी है?

- (a) 1 mole of water molecules/1 मोल पानी के अणु
- (b) 1 mole of ammonia molecules/1 मोल अमोनिया अणु
- (c) 1 mole of sodium atoms/1 मोल सोडियम परमाणु
- (d) 1 mole of hydrogen molecules/1 मोल हाइड्रोजन अणु

Answer: [c]

Explanation:

9. How many moles are there in 140 g of Si (atomic mass of silicon is 28)

140 ग्राम Si में कितने मोल होते हैं (सिलिकॉन का परमाणु द्रव्यमान 28 है)

(a) 5

(b) 10

(c) 28

(d) 140

Answer: [a]

Explanation:

10. Which one of the following elements is the poorest conductor of heat?

निम्नलिखित में से कौन सा तत्व ऊष्मा का सबसे कुचालक है?

- (a) sodium
- (b) lead
- (c) zinc
- (d) mercury

Answer: [b]

Explanation:

11. What is the elements present in urea
यूरिया में कौन-कौन से तत्व पाए जाते हैं?

- (a) C, H, O
- (b) C, N, O
- (c) C, N, H
- (d) C, O, N, H

Answer: [d]

Explanation:

12. An element X forms an oxide XO_3 . What is the valency of X?

एक तत्व X एक ऑक्साइड बनाता है XO_3 । X की संयोजकता क्या है?

(a) 1

(b) 2

(c) 3

(d) 6

Answer: [d]

Explanation:

13. What is the number of P atoms in one mole of P_4 ?

P_4 के एक मोल में P परमाणुओं की संख्या कितनी है?

- (a) 1.504×10^{23}
- (b) 6.023×10^{23}
- (c) 1.209×10^{24}
- (d) 2.409×10^{24}

Answer: [d]

Explanation:

14. Consider the following statements. Equivalent weight of the compound is the weight of it that combines with or displaces directly

निम्नलिखित कथनों पर विचार करें। यौगिक का समतुल्य भार उसका भार है जो सीधे जुड़ता है या विस्थापित होता है

1. 1.008 part by weight of hydrogen/1.008 भाग हाइड्रोजन के भार के अनुसार
2. 16 parts by weight of nitrogen/नाइट्रोजन के भार के अनुसार 16 भाग
3. 35.45 part by weight of chlorine/क्लोरीन के भार से 35.45 भाग

Which of the statements given above are correct?

ऊपर दिए गए कथनों में से कौन-से सही हैं?

(a) 1, 2 and 3

(b) 1 and 2

(c) 2 and 3

(d) 1 and 3

Answer: [d]

Explanation:

15. Consider the following elements—

निम्नलिखित तत्वों पर विचार करें-

1. Copper/ताँबा

2. Gold/सोना

3. Platinum/प्लैटिनम

4. Silver/चाँदी

Which of the above elements exists free in nature?

उपरोक्त में से कौन सा तत्व प्रकृति में स्वतंत्र रूप से मौजूद है?

(a) 1 and 2

(b) 2 and 3

(c) 1, 2 and 4

(d) 3 and 4

Answer: [b]

Explanation:

16. Which one of the following laws explain the formation of carbon monoxide and carbondioxide from carbon and oxygen

निम्नलिखित में से कौन सा नियम कार्बन और ऑक्सीजन से कार्बन मोनोऑक्साइड और कार्बन डाइऑक्साइड के निर्माण की व्याख्या करता है

- (a) Law of conservation of mass/द्रव्यमान के संरक्षण का नियम
- (b) Law of multiple proportion/एकाधिक अनुपात का नियम
- (c) Law of reciprocal proportions/पारस्परिक अनुपात का नियम
- (d) Law of definite proportions/निश्चित अनुपात का नियम

Answer: [b]

Explanation:

17. Cathode rays are/कैथोड किरणें हैं

- (a) electromagnetic wave/विद्युत चुम्बकीय तरंग**
- (b) stream of α -particle/एक कण की धारा**
- (c) stream of electrons/इलेक्ट्रॉनों की धारा**
- (d) radiations/विकिरण**

Answer: [c]

Explanation:

Q18. Cathode rays have/कैथोड किरणें होती हैं

- (a) mass only/केवल द्रव्यमान**
- (b) charge only/केवल चार्ज**
- (c) no mass and no charge
कोई द्रव्यमान और कोई शुल्क नहीं**
- (d) mass and charge both/द्रव्यमान और आवेश दोनों**

Answer: [d]

Explanation:

19. Neutron was discovered by
न्यूट्रॉन की खोज की थी

- (a) J. J. Thomson/जे जे थॉमसन
- (b) Chadwick/चैडविक
- (c) Rutherford/रदरफोर्ड
- (d) Priestley/प्रिस्टली

Answer: [b]

Explanation:

20. The discovery of neutron became very late because

न्यूट्रॉन की खोज बहुत देर से हुई क्योंकि

- (a) it is present in nucleus/यह नाभिक में मौजूद है
- (b) it is a fundamental particle/यह एक मौलिक कण है
- (c) it does not move/यह हिलता नहीं है
- (d) it does not carry any charge/यह कोई चार्ज नहीं लेता है

Answer: [b]

Explanation:

21. The fundamental particles present in equal numbers in neutral atoms are
उदासीन परमाणुओं में समान संख्या में उपस्थित मूल कण हैं

- (a) protons and electrons/प्रोटॉन और इलेक्ट्रॉन
- (c) protons and neutrons/प्रोटॉन और न्यूट्रॉन
- (b) neutrons and electrons/न्यूट्रॉन और इलेक्ट्रॉन
- (d) protons and positrons/प्रोटॉन और पॉज़िट्रॉन

Answer: [a]

Explanation:

22. The absolute value of charge on electron was determined by

इलेक्ट्रॉन पर आवेश का निरपेक्ष मान किसके द्वारा निर्धारित किया जाता है?

- (a) J. J. Thomson/जे जे थॉमसन
- (b) R. A. Millikan/आर. ए. मिलिकानी
- (c) Rutherford/रदरफोर्ड
- (d) Chadwick/चैडविक

Answer: [b]

Explanation:

23. Mass of electron is
इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान है

- (a) $1.66 \times 10^{-24} \text{ g}$
- (b) $6.023 \times 10^{-23} \text{ g}$
- (c) $9.1 \times 10^{-28} \text{ g}$
- (d) $9.1 \times 10^{-25} \text{ g}$

Answer: [c]

Explanation:

24. Rutherford's α -scattering experiment related to the size of the

रदरफोर्ड का एक प्रकीर्णन प्रयोग के आकार से संबंधित है

- (a) nucleus/नाभिक
- (b) atom/परमाणु
- (c) electron/इलेक्ट्रॉन
- (d) neutron/न्यूट्रॉन

Answer: [a]

Explanation:

THANK
YOU!

Like, 
Share,
Subscribe!