



CHEMISTRY

BOOKS - ARIHANT CHEMISTRY (HINDI)

द्रव्य-प्रकृति एवं व्यवहार

वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. वह तत्व जो प्रकृति में नहीं पाया जाता है

A. Pt

B. K

C. Zn

D. Pm

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

2. $CaCO_3$ का जल में विलयन है

A. समांगी मिश्रण

B. विषमांगी मिश्रण

C. स्थिर क्वाथी मिश्रण

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से कौन-सा सबसे अधिक पाया जाने वाला धात्विक तत्व है?

A. ऐल्युमिनियम

B. आयरन

C. गोल्ड

D. सिल्वर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. बेरियम कार्बोनेट है

A. यौगिक

B. मिश्रण

C. तत्व

D. मिश्र-धातु

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

5. सबसे अधिक पाई जाने वाली गैस है

A. नाइट्रोजन

B. ऑक्सीजन

C. हीलियम

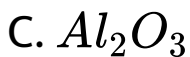
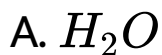
D. कार्बन डाइऑक्साइड

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्न में से सबसे अधिक पाया जाने वाला यौगिक है



D. वायु

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

7. वह धातु जो कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में पाई जाती है

A. Hg

B. Ga

C. (a) और (b) दोनों

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

8. जर्मन सिल्वर है

A. तत्व

B. मिश्रण

C. मिश्र-धातु

D. यौगिक

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्न में कौन-सा यौगिक है?

A. काँच

B. जल गैस

C. सी.एन.जी.

D. प्लास्टर ऑफ पेरिस

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

10. ओजोन है

A. तत्व

B. मिश्रण

C. मिश्र-धातु

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

11. असत्य तथ्य है

A. ओजोन यौगिक है

B. विलयन एक समांगी मिश्रण है

C. CO_3^{2-} आयन का तुल्यांकी भार $M/2$ है

D. पदार्थ का अणुभार अभिक्रिया के अनुसार नहीं

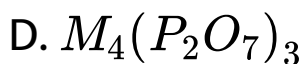
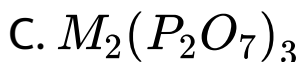
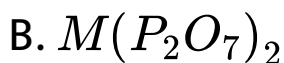
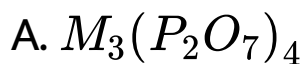
बदलता

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

12. किसी धातु के नाइट्रेट का सूत्र $M(NO_3)_3$ है, इसके पाइरोफॉस्फेट का सूत्र है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्न में से कौन-सा यौगिक है?

A. ओजोन

B. संगमरमर

C. डायमण्ड

D. क्विक सिल्वर

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

14. असत्य तथ्य है

- A. जर्मेनियम अर्द्धचालक होता है
- B. स्टील मिश्र-धातु है
- C. ग्रेफाइट तत्व है
- D. सिलिकेट में बेसिक इकाई Si_2O_3 है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

15. जल यौगिक है, क्योंकि

- A. यह ठोस, द्रव या गैस के रूप में पाया जाता है
- B. इसमें हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन होती है
- C. इसमें दो भिन्न तत्व रासायनिक बन्धों द्वारा जुड़े रहते हैं
- D. यह रासायनिक रूप से सामान्य पदार्थ में परिवर्तित किया जा सकता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्न में से कौन-सा न तो तत्व है और न यौगिक?

A. वायु

B. जल

C. मर्करी

D. सोडियम क्लोराइड

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

17. आयरन का शुद्धतम रूप है

A. श्वेत ढलवाँ लोहा

B. ढलवाँ लोहा

C. इस्पात

D. पिटवाँ लोहा

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

18. गैसीय अवस्था में कण गति कर सकते हैं

A. केवल एक दिशा में

B. निश्चित पथ पर

C. लगभग सभी दिशाओं में

D. केवल ऊपर तथा नीचे की ओर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

19. निम्न में से कौन यौगिक है?

A. शर्करा को आवेशित करने के बाद बचा काला ठोस

B. नाइट्रोजन गैस

C. वायु

D. कार्बन डाइऑक्साइड

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्न में से कौन-सा द्रव्य नहीं है?

A. काँच

B. लकड़ी

C. वायु

D. प्रकाश

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

21. निम्न में से कौन-सा समांगी मिश्रण नहीं है?

A. O_2 तथा NN_2 का मिश्रण

B. पीतल

C. जल में शर्करा का विलयन

D. दूध

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

22. निम्न में से कौन-सा तत्व नहीं है?

A. डायमण्ड

B. ग्रेफाइट

C. ओजोन

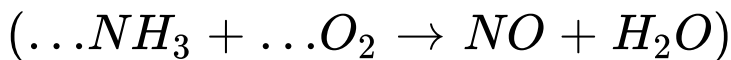
D. सिलिका

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

23. 6.8 ग्राम अमोनिया के साथ क्रिया करने के लिए कितने मोल ऑक्सीजन की आवश्यकता होगी?



A. 5

B. 2.5

C. 1

D. 0.5

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

24. बर्फ के टुकड़ों को दो बराबर टुकड़ों में तोड़ने पर, फिर आगे तोड़ने पर, बार-बार तोड़ने पर बर्फ का वह सबसे छोटा टुकड़ा जो इस विभाजन से बनता है, कहलाता है

A. एक परमाणु

B. एक अणु

C. कण

D. एक क्रिस्टल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

25. तत्व के प्रतीक के बारे में बताया

A. बॉयल ने

B. डाल्टन ने

C. बर्जीलियस ने

D. लेवोशिए ने

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

26. एक शुद्ध पदार्थ के दो या दो से अधिक तत्वों को निश्चित अनुपात में मिलाने से बनने वाले को कहते हैं

A. तत्व

B. मिश्रण

C. विलयन

D. यौगिक

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

27. कैल्सियम फॉस्फाइड का एक मोल, जल की अधिकता के साथ क्रिया करके बनाता है

- A. एक मोल फॉस्फीन
- B. दो मोल फॉस्फोरिक अम्ल
- C. दो मोल फॉस्फीन
- D. एक मोल फॉस्फोरस पेन्टाऑक्साइड

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

28. पारे (Hg) का लैटिन भाषा में नाम है

A. एयुरम

B. अरजिनटम

C. हाइड्रोजेरिमय

D. फेरियम

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

29. $2O_2$ का अर्थ है

A. ऑक्सीजन के 2 परमाणु

B. ऑक्सीजन के 2 अणु

C. ऑक्सीजन के 4 परमाणु

D. ऑक्सीजन के 4 अणु

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

30. मैग्नीशियम को वायु में गर्म करने पर मिलता है

A. $MgCO_3$

B. MgO

C. $Mg(HCO_3)_2$

D. $MgSO_4$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

31. परमाणु के नाभिक में होते हैं

A. केवल प्रोटॉन

B. केवल न्यूट्रॉन

C. प्रोटॉन तथा न्यूट्रॉन

D. प्रोटॉन, न्यूट्रॉन तथा इलेक्ट्रॉन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

32. एक तत्व का परमाणु क्रमांक 19 तथा परमाणु भार 39 है। उसमें न्यूट्रॉनों की संख्या होगी

A. 19

B. 20

C. 39

D. 58

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

33. कैल्सियम-40 परमाणु में प्रोटॉनों तथा इलेक्ट्रॉनों की संख्या का मान क्रमशः होता है

A. 20,20, 20

B. 18, 22, 18

C. 22, 18, 22

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

34. एक तत्व का परमाणु भार 45 तथा परमाणु क्रमांक 21

है। परमाणु में इलेक्ट्रॉन तथा न्यूट्रॉन होंगे

A. 21, 21

B. 24,21

C. 21,45

D. 21, 24

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

35. परमाणु क्रमांक बराबर होता है

A. न्यूट्रॉनों की संख्या के

B. इलेक्ट्रॉनों की संख्या के

C. प्रोटॉनों तथा न्यूट्रॉनों की संख्या के योग

D. इलेक्ट्रॉनों तथा न्यूट्रॉनों की संख्या के योग

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

36. परमाणु के नाभिक में स्थित प्रोटॉनों तथा न्यूट्रॉनों की संख्या का योग कहलाता है

A. द्रव्यमान संख्या

B. परमाणु संख्या

C. परमाणु भार

D. तुल्यांकी भार

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

37. इलेक्ट्रॉन की संहति होती है हाइड्रोजन नाभिक की

A. $\frac{1}{2}$

B. $\frac{1}{18}$

C. $\frac{1}{85}$

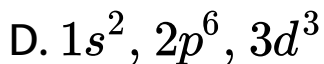
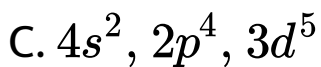
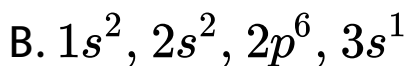
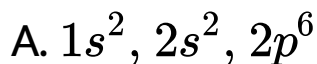
D. $\frac{1}{1850}$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

38. परमाणु क्रमांक 11 वाले तत्व का विन्यास होगा



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

39. ${}_{92}U^{238}$ में न्यूट्रॉनों की संख्या है

A. 92

B. 238

C. 146

D. 330

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

40. CO_2 अणु के कुल इलेक्ट्रॉनों की संख्या होती है

A. 11

B. 22

C. 33

D. 44

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

41. किसी तत्व का परमाणु क्रमांक 17 है। उसके नाभिक में प्रोटॉनों की संख्या है

A. 17

B. 18

C. 10

D. 7

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

42. परमाणु संख्या का आविष्कार किया था

A. चैडविक ने

B. मोजले ने

C. गोल्डस्टीन ने

D. रदरफोर्ड ने

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

43. इलेक्ट्रॉन के आविष्कारक का नाम था

A. बॉयल

B. चार्ल्स

C. जे.जे. थॉमसन

D. गोल्डस्टीन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

44. सल्फर का परमाणु क्रमांक 16 और परमाणु भार 32 है।

S^{2-} में इलेक्ट्रॉनों और प्रोटॉनों की संख्या है

A. 16,16

B. 14,16

C. 18,18

D. 18,16

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

45. निम्न में से किसी तत्व की सामान्य संयोजकता 2 है।

उसका परमाणु क्रमांक होगा

A. 13

B. 14

C. 16

D. 18

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

46. परमाणु को सर्वप्रथम किसने विभाजित किया?

A. डाल्टन ने

B. जे.जे. थॉमसन ने

C. बेकुरल ने

D. थामस ग्राह्मा ने

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

47. किसी तत्व का परमाणु क्रमांक 19 है, उसके बाहरी कोश

में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होगी

A. 1

B. 2

C. 7

D. 9

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

48. किसी तत्व के समस्थानिकों में अन्तर होता है, उसके परमाणु के

A. प्रोटॉनों की संख्या में

B. न्यूट्रॉनों की संख्या में

C. परमाणु क्रमांक में

D. इलेक्ट्रॉनों की संख्या में

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

49. Mn का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है

A. 2,8,8,7

B. 1, 8, 14,1

C. 2, 8, 13,2

D. 2, 8, 12,3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

50. क्रोमियम का परमाणु क्रमांक 24 है। उसका इलेक्ट्रॉनिक विन्यास होगा

A. 2, 8, 13, 1

B. 2, 8, 14

C. 2,8,12,2

D. 2, 8, 10,4

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

51. परमाणु क्रमांक 22 वाले तत्व की बाहरी कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होती है

A. 1

B. 2

C. 3

D. 14

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

52. किसी तत्व की परमाणु संख्या 86 है तो अन्तिम कोश में कितने इलेक्ट्रॉन होंगे तथा कितनी कक्षाएँ होंगी?

A. 8,6

B. 8,7

C. 4,6

D. 7,7

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

53. प्रोटॉन पर धनावेश का मान इलेक्ट्रॉन के आवेश का होता

है

A. आधा

B. दोगुना

C. समान

D. कोई सम्बन्ध नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

54. कॉपर (परमाणु क्रमांक 29) के तीसरे कोश में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होती है

A. 18

B. 17

C. 15

D. 2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

55. किसी अवयव की परमाणु संख्या 20 है। इसकी संयोजकता है

A. 4

B. 3

C. 1

D. 2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

56. यदि किसी नाभिकीय अभिक्रिया में द्रव्यमान क्षति Δm हो, तो उससे उत्सर्जित ऊर्जा को निम्न प्रकार से ज्ञात किया जा सकता है

A. $E = \frac{1}{2} \Delta m v^2$

B. $E = \Delta mc^2$

C. $E = \Delta m^2 c$

D. $\Delta E = (\Delta mc^2)$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

57. न्यूट्रॉन की खोज करने वाले वैज्ञानिक का नाम है

A. टॉमसन

B. रदरफोर्ड

C. चैडविक

D. बोहर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

58. हाइड्रोजन बम आधारित है

A. नाभिकीय विखण्डन पर

B. नाभिकीय संलयन पर

C. इलेक्ट्रॉनों की संख्या की कमी पर

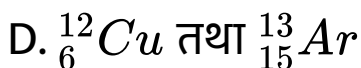
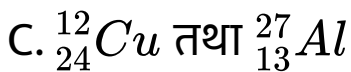
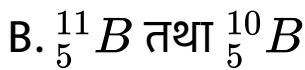
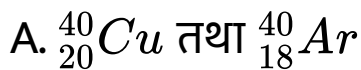
D. इलेक्ट्रॉनों की संख्या की अधिकता पर

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

59. निम्न में समभारिक है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

60. परमाणु नाभिक में से किसके निकलने पर परमाणु संख्या तथा द्रव्यमान संख्या अपरिवर्तित रहती है?

- A. α - किरणें
- B. β - किरणें
- C. γ - किरणें
- D. न्यूट्रॉन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

61. तत्वों को संक्षिप्त रूप में प्रदर्शित करने का ज्ञान दिया

A. बर्जीलियस ने

B. न्यूटन ने

C. शीले ने

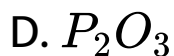
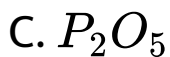
D. प्रीस्टले ने

Answer: A



उत्तर देखें

62. फॉस्फेट मूलक होता है

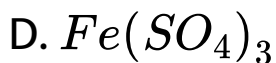
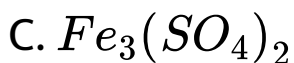
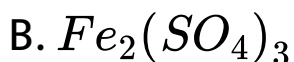
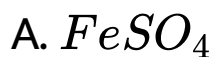


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

63. फेरिक सल्फेट का अणुसूत्र है

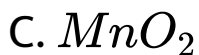
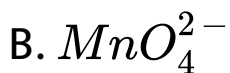
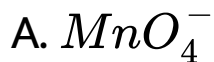


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

64. परमैंगनेट का सूत्र होता है



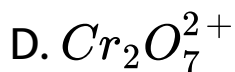
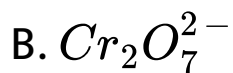
D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

65. डाइक्रोमेट का सूत्र होता है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

66. रासायनिक समीकरण लिखने में (↓) चिन्ह प्रतीक है

- A. गैसीय अवस्था का
- B. अवक्षेप का
- C. सान्द्र विलयन का
- D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

67. $CaCO_3$ में कैल्सियम की प्रतिशतता है

A. 20 %

B. 40 %

C. 12 %

D. 48 %

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

68. 200 ग्राम $CaCO_3$ को तेज गर्म करने पर जो CaO की मात्रा प्राप्त होती है उसकी अभिक्रिया हेतु जल के द्रव्यमान की आवश्यकता होगी

A. 200 ग्राम

B. 112 ग्राम

C. 36 ग्राम

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

69. सूत्र, जो किसी पदार्थ के एक अणु में उपस्थित विभिन्न तत्वों के परमाणुओं की वास्तविक संख्या को व्यक्त करता है, कहलाता है

A. मूलानुपाती सूत्र

B. सरल सूत्र

C. अणुसूत्र

D. संरचना सूत्र

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

70. निम्नलिखित में से कौन-सी बात रासायनिक समीकरण से ज्ञात नहीं होती है ?

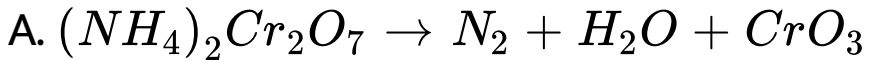
- A. गैसों का आयतनात्मक अनुपात
- B. अभिकारकों एवं उत्पादों का भारात्मक उत्पाद
- C. ऊष्मा का अवशोषण या उत्पादन
- D. अभिक्रिया के पूर्ण होने का समय

Answer: D

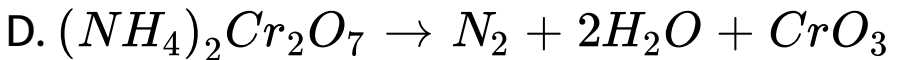


वीडियो उत्तर देखें

71. $(NH_4)_2Cr_2O_7$ को गर्म करने पर नाइट्रोजन, जल तथा क्रोमिक ऑक्साइड प्राप्त होता है। अभिक्रिया का सन्तुलित समीकरण है



B.



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

72. MgO में धातु की प्रतिशतता है

($Mg = 24$, $O = 16$)

A. 30 %

B. 40 %

C. 50 %

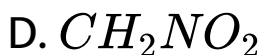
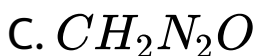
D. 60 %

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

73. एक कार्बनिक यौगिक के मात्रात्मक आकलन पर निम्न आँकड़े प्राप्त हुए। C= 20%, H= 6.66%, N= 46.67% तथा O= 26.67% यौगिक का सरलतम सूत्र होगा

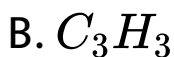
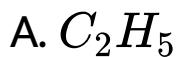


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

74. एक हाइड्रोकार्बन का मूलानुपाती सूत्र CH है। इसका वाष्प घनत्व 39 है। यौगिक का अणुसूत्र होगा



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

75. 7 ग्राम ताँबे को पर्याप्त सान्द्र H_2SO_4 में मिलाकर गर्म किया जाता है, तो मानक ताप एवं दाब पर SO_2 का प्राप्त आयतन होगा

(Cu = 63, S = 32, O = 16)

- A. 64 लीटर
- B. 23 लीटर
- C. 22.4 लीटर
- D. 2.5 लीटर

Answer: D



उत्तर देखें

76. 0.535 ग्राम शुद्ध नौसादर चूने के साथ क्रिया करके NTP पर कितने आयतन अमोनिया देगा?

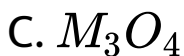
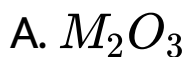
- A. 112 मिली
- B. 224 मिली
- C. 336 मिली
- D. 448 मिली

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

77. ग्राम धातु को ऑक्सीजन में गर्म करने पर उसका 2.752 ग्राम ऑक्साइड प्राप्त होता है। यदि धातु का परमाणु भार 238 हो, तो ऑक्साइड का मूलानुपाती सूत्र होगा

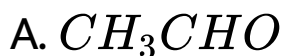


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

78. एक कार्बनिक यौगिक में H= 6.67%,C= 40% तथा शेष ऑक्सीजन है जिसके 0.6 ग्राम का NTP पर आयतन 224 cm^3 है, का सूत्र है

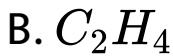
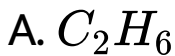


Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

79. सामान्य ताप एवं दाब पर 1.12 लीटर स्थान घेरने वाले गैसीय हाइड्रोकार्बन के नमूने को पूर्णतया जलाने पर 2.2 ग्राम CO_2 तथा 1.8 ग्राम H_2O बनते हैं। हाइड्रोकार्बन का अणुसूत्र होगा



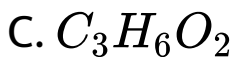
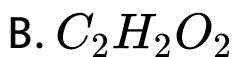
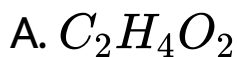
D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



उत्तर देखें

80. एक कार्बनिक यौगिक में C, H तथा O हैं। इसका प्रतिशत संगठन C = 40%, H = 6.6% तथा शेष ऑक्सीजन है। यदि अणु में ऑक्सीजन परमाणु 2 है, तो आणविक सूत्र होगा



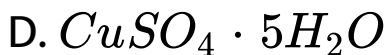
D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

81. क्रिस्टलीय नीला थोथा निम्न सूत्र द्वारा प्रदर्शित किया जाता है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

82. लूनार कॉस्टिक का रासायनिक नाम है

- A. सिल्वर नाइट्रेट
- B. सोडियम हाइड्रॉक्साइड
- C. पोटैशियम हाइड्रॉक्साइड
- D. कैल्सियम हाइड्रॉक्साइड

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

83. किसी प्रयोग में लेड के ऑक्साइड को तश्तरी में हाइड्रोजन की धारा की उपस्थिति में गर्म करके लेड में परिवर्तित करने में निम्न मापें ली गईं

(i) तश्तरी का भार = 10.20 ग्राम

(ii) तश्तरी+ लेड का ऑक्साइड = 17.37 ग्राम

(iii) तश्तरी लेड का भार = 16.41 ग्राम

(Pb = 207, O = 16)

प्रयोग में लाया गया ऑक्साइड है

A. PbO

B. PbO_2

C. Pb_3O_4

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: B



उत्तर देखें

84. एक तनु नाइट्रिक अम्ल में 20% अम्ल (pure acid) है जो 10 ग्राम $CaCO_3$ को घोल देता है, तो अम्ल की मात्रा होगी

(Ca = 40, C = 12, O = 16, N = 14)

A. 315 ग्राम

B. 63.0 ग्राम

C. 50 ग्राम

D. 12.6 ग्राम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

85. मर्करी का प्रतीक है

A. Si

B. Hg

C. S

D. M

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें