



CHEMISTRY

BOOKS - SHIVALAL AGARWAL AND CO CHEMISTRY (HINDI)

रसायन विज्ञान की मूलभूत अवधारणा

वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. जल का मोलर द्रव्यमान है-

A. 14

B. 18

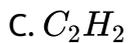
C. 44

D. 10

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

2. एक कार्बनिक यौगिक का मूलानुपाती सूत्र CH_2 है। यौगिक के एक मील का द्रव्यमान 42 ग्राम है। इसका आण्विक सूत्र है-



Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

3. शुद्ध जल की मोलरता है-

A. 18

B. 50

C. 55.6

D. 100

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. 80.25 ग्राम सल्फर में मोल संख्या ($S=32$) है.-

A. 2.5

B. 32

C. 5

D. 10

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. 16 ग्राम ऑक्सीजन गैस में आणुओं की संख्या है-

A. 6.022×10^{23}

B. 3.011×10^{23}

C. 12.044×10^{23}

D. 1.55×10^{23}

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. मोल का आकिक मान है -

A. 6.022×10^{23}

B. 60.22×10^{20}

C. 6.023×10^{23}

D. 6.023×10^{21}

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

रिक्त स्थानी की पूर्ति

1. एक मोल ऑक्सीजन गैस में अणुओं की संख्या है

 वीडियो उत्तर देखें

2. रसायन विज्ञान का जनक को कहा जाता है।

 वीडियो उत्तर देखें

3. शुद्ध जल की मोलरताहोती है।

 वीडियो उत्तर देखें

4. किसी गैस के एक ग्राम मोल में अणुओं की वास्तविक संख्याहोती है

 वीडियो उत्तर देखें

5. 1000 ग्राम विलायक में उपस्थित विलेय के मोलों की संख्याकहलाती है।

 वीडियो उत्तर देखें

6. रासायनिक यौगिक में उसके अवयवी तत्वों की मात्राओं का अनुपात सदैवरहता है।

 वीडियो उत्तर देखें

7. $1dm^3$ cm^3 के बराबर है।

 वीडियो उत्तर देखें

8.ताप जो सेल्सियस एवं फेरनहाइट स्केल में समान होता है।

 वीडियो उत्तर देखें

सत्य असत्य

1. 1 ग्राम = 6.023×10^{23}

 वीडियो उत्तर देखें

2. अणु, पदार्थ का वह सूक्ष्मतम कण है जो स्वतन्त्र अवस्था में रह सकता है।

 वीडियो उत्तर देखें

3. रासायनिक समीकरण में रासायनिक सूत्रों की सहायता से रासायनिक परिवर्तन दर्शाया जाता है।

 वीडियो उत्तर देखें

4. रासायनिक अणुसूत्र = (मूलानुपाती सूत्र)/n

 वीडियो उत्तर देखें

5. 100 ग्राम विलयन में उपस्थित विलेय की ग्राम में मात्रा मोलरता कहलाती है।

 वीडियो उत्तर देखें

6. फॉस्फोरस की सूक्ष्मतम इकाई P_4 है।

 वीडियो उत्तर देखें

एक शब्द वाक्य में उत्तर

1. रासायनिक सूत्र, जो यौगिक में उपस्थित परमाणु तथा उनकी संख्या दर्शाता है, उसे क्या कहते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

2. यौगिक की परिभाषा लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

3. गुणित अनुपात का नियम देने वाले वैज्ञानिक का नाम लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

4. नियम 'समान ताप तथा दाब पर समस्त गैसों के समान आयतन में अणुओं की संख्या समान होती है' किसने प्रतिपादित किया था ?

 वीडियो उत्तर देखें

5. एक मोल की परिभाषा दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

6. 4 मोल CH_2 का भार लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

अति लघु उत्तरीय प्रश्न

1. पदार्थ की मात्रा व तापक्रम का SI मात्रक व प्रतीक लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

2. रसायन विज्ञान किसे कहते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

3. कैंसर के लिए उपयुक्त दो प्रमुख दवाओं के नाम लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

4. रासायनिक संयोग के नियमों के नाम लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

5. आवोगाद्रो नियम क्या है?

 वीडियो उत्तर देखें

6. मोल संकल्पना क्या है? या मोल क्या है?

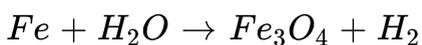
 वीडियो उत्तर देखें

7. इन समीकरणों को सन्तुलित कीजिए-



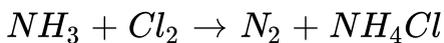
 वीडियो उत्तर देखें

8. इन समीकरणों को सन्तुलित कीजिए-



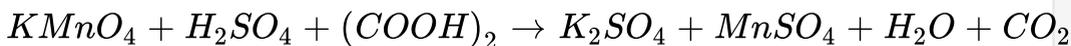
 वीडियो उत्तर देखें

9. इन समीकरणों को सन्तुलित कीजिए-



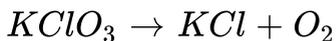
 वीडियो उत्तर देखें

10. इन समीकरणों को सन्तुलित कीजिए-



 वीडियो उत्तर देखें

11. इन समीकरणों को सन्तुलित कीजिए-



 वीडियो उत्तर देखें

12. इन समीकरणों को सन्तुलित कीजिए-



 वीडियो उत्तर देखें

लघु उत्तरीय प्रश्न

1. द्रव्यमान का S.I. मात्रक क्या है? इसे किस प्रकार परिभाषित किया जाता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

2. रसायनशास्त्र का महत्व इन कार्य क्षेत्र में लिखो-

स्वास्थ्य रक्षा

 वीडियो उत्तर देखें

3. रसायनशास्त्र का महत्व इन कार्य क्षेत्र में लिखो-

औद्योगिक क्षेत्र



वीडियो उत्तर देखें

4. रसायनशास्त्र का महत्व इन कार्य क्षेत्र में लिखो-

कृषि क्षेत्र



वीडियो उत्तर देखें

5. रसायनशास्त्र का महत्व इन कार्य क्षेत्र में लिखो-

खाद्य पदार्थ।



वीडियो उत्तर देखें

6. परमाणु और अणु में अन्तर स्पष्ट कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

7. रासायनिक समीकरण क्या हैं ? संतुलित करने की अनुमान विधि उदहारण सहित समझाइए।

 उत्तर देखें

8. डाल्डन के परमाणु सिद्धान्त की प्रमुख अवधारणाएँ लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

9. डाल्डन के परमाणुवाद के मुख्य बिन्दु लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

10. द्रव्य के संरक्षण का नियम लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

11. दूरव्य के संरक्षण के नियम की पुष्टि हेतु प्रयोग लिखिए।

 उत्तर देखें

12. स्थिर अनुपात का नियम उदाहरण देकर स्पष्ट कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

13. गणित अनुपात का निचम लिखिए। (2018) नाइट्रोजन के ऑक्साइडों की उद्धरण देकर समझाइये।

 उत्तर देखें

14. गुणित अनुपात के नियम की उदाहरण सहित व्याख्या कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

15. रासायनिक संयोग के नियमों के नाम लिखिए एवं तुल्यानुपात के नियम को उदाहरण सहित समझाइए।

 उत्तर देखें

16. गे-लुसैक का नियम उदाहरण सहित समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

17. इन यौगिकों के मूलानुपाती सूत्र लिखिए-



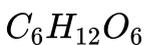
 वीडियो उत्तर देखें

18. इन यौगिकों के मूलानुपाती सूत्र लिखिए-



 वीडियो उत्तर देखें

19. इन यौगिकों के मूलानुपाती सूत्र लिखिए-



 वीडियो उत्तर देखें

20. इन यौगिकों के मूलानुपाती सूत्र लिखिए-



 वीडियो उत्तर देखें

21. सीमान्त अभिकर्मक क्या है ?

 वीडियो उत्तर देखें

22. मूलानुपाती सूत्र एवं अणुसूत्र को उदाहरण देकर समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

दीर्घ उत्तरीय प्रश्न

1. रासायनिक समीकरण के लाभ लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

आकिक प्रश्न

1. 10 ग्राम कैल्सियम क्बोनेट को NTP पर गर्म करने से कार्बन डाइ-ऑक्साइड का कितना आयतन (लीटर में) प्राप्त होगा ?

 वीडियो उत्तर देखें

2. 11 ग्राम CO_2 में निम्न की गणना कीजिए-

CO_2 की मोल संख्या

 वीडियो उत्तर देखें

3. 11 ग्राम CO_2 में निम्न की गणना कीजिए-

CO_2 के अणुओं की संख्या

 वीडियो उत्तर देखें

4. KCl के 0.1 मोल द्रव्यमान की गणना कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

5. एक कार्बनिक यौगिक में कार्बन 61% और हाइड्रोजन 11.88% है। यौगिक का मूलानुपाती सूत्र ज्ञात कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

6. एक कार्बनिक यौगिक में C=40%, H=6.66% और O=53.34% है, तो यौगिक का मूलानुपाती सूत्र ज्ञात कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

7. 50 ग्राम कैल्सियम कार्बोनेट से पूर्ण रूप से अभिक्रिया करने के लिए 20% हाइड्रोजन क्लोराइड के कितने भार की आवश्यकता पड़ेगी ?

 वीडियो उत्तर देखें

8. ग्राम में द्रव्यमान की गणना कीजिए -

एक परमाणु गंधक |



वीडियो उत्तर देखें

9. ग्राम में द्रव्यमान की गणना कीजिए -

एक अणु जल।



वीडियो उत्तर देखें

10. एक लीटर जल में उसके अणुओं की संख्या ज्ञात कीजिये



वीडियो उत्तर देखें

11. पोटैशियम नाइट्रेट को गर्म करने पर कितने ग्राम ऑक्सीजन उत्पन्न होगी? समीकरण भी लिखिए [K=39,N=14,O=16]



वीडियो उत्तर देखें