



CHEMISTRY

BOOKS - ARIHANT PUBLICATION

JHARKHAND

विलयन

उदाहरण

1. किसी पदार्थ के संतृप्त विलयन के 2.72 ग्राम के वाष्पन से 0.72 ग्राम अवक्षेप प्राप्त हुआ। पदार्थ की विलेयता ज्ञात

कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

2. सोडियम क्लोराइड के 250 मिली विलयन में सोडियम क्लोराइड के 5.85 ग्राम घुले हैं। इस विलयन की नॉर्मलता ज्ञात कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

3. 100cm^3 विलयन, जिसे 5.85 ग्राम NaCl को जल में घोलकर प्राप्त किया गया, की मोलरता कितनी होगी?



वीडियो उत्तर देखें

4. 80 ग्राम विलायक में 10 ग्राम NaOH घुल सकता है, विलयन की मोललता की गणना कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

5. 5% सोडियम क्लोराइड के विलयन में सोडियम क्लोराइड तथा जल का मोल प्रभाज ज्ञात कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

1. विलयन, जिसमें अधिक विलेय नहीं घोला जा सकता, उसे कहा जाता है

- A. संतृप्त विलयन
- B. असंतृप्त विलयन
- C. अतिसंतृप्त विलयन
- D. तनु विलयन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्न में अतिस्थायी अवस्था निरूपित करता है

A. एक तनु विलयन

B. एक असंतृप्त विलयन

C. संतृप्त विलयन

D. अतिसंतृप्त विलयन

Answer: C



उत्तर देखें

3. मोलरता प्रदर्शित होती है

A. ग्राम/ली से

B. ली/मोल से

C. मोल/ली से

D. मोल/1000 ग्राम से

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

4. मोलल विलयन वह है जिसमें विलेय का 1 मोल होता है

A. विलायक के 1000 ग्राम में

B. विलायक के एक लीटर में

C. विलयन के एक लीटर में

D. विलयन के 22.4 लीटर में

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

5. नॉर्मलता का निरूपण है

A. मोल/ली

B. ग्राम-तुल्यांक/ली

C. मोल/1000 ग्राम

D. ग्राम/ली

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

6. N तथा $\frac{1}{10}N$ विलयन का अर्थ क्रमशः तथा

है।

A. डेसीनॉर्मल तथा डेकानॉर्मल विलयन

B. नॉर्मल तथा डेसीनॉर्मल विलयन

C. डेकानॉर्मल तथा डेसीनॉर्मल विलयन

D. नॉर्मल तथा डेकानॉर्मल विलयन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. किसी विलयन की मोललता बराबर है

A. _____

B. _____

C. _____

D. _____

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

8. किसी पदार्थ की विलेयता किस कारक के द्वारा प्रभावित नहीं होती?

A. ताप

B. तनु विलयन

C. विलेय के कणों का आकार

D. दाब

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

9. 100 मिली में 4 ग्राम NaOH है, इस विलयन की नॉर्मलता

है

A. 0.1

B. 1.0

C. 4.0

D. 0.4

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. 500 मिली में 50 ग्राम सल्फ्यूरिक अम्ल वाले विलयन की नॉर्मलता है

A. 2.04N

B. 0.49N

C. 0.98N

D. 0.35N

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

11. वह विलयन जिसमें विलेय पदार्थ की मात्रा संतृप्त विलयन की अपेक्षा अधिक होती है, उसे कहा जाता है

A. संतृप्त विलयन

B. असंतृप्त विलयन

C. अतिसंतृप्त विलयन

D. तनु विलयन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

12. H_3PO_4 के 1 M विलयन की नॉर्मलता क्या है?

A. 0.5N

B. 1.0N

C. 2.0N

D. 3.0N

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

13. 2 M सल्फ्यूरिक अम्ल की नॉर्मलता है

A. 2N

B. 4N

C. N/2

D. N/4

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

14. 2.3 M सल्फ्यूरिक अम्ल की नॉर्मलता है

A. 0.46N

B. 0.23 N

C. 2.3N

D. 4.6N

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

15. $0.2NH_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$ के 500 मिली विलयन को तैयार करने के लिए $H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$ का कितना भार चाहिए?

A. 126 ग्राम

B. 12.6 ग्राम

C. 63 ग्राम

D. 6.3 ग्राम

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

16. 0.2 N Na_2CO_3 विलयन की मोलरता होगी

A. 0.05M

B. 0.2M

C. 0.1 M

D. 0.4M

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

17. पानी के 180 ग्राम में मोलों की संख्या है

A. 1

B. 10

C. 18

D. 100

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. शुद्ध पानी की मोलरता है

A. 55.6

B. 50

C. 100

D. 18

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

19. 3 मोलर विलयन के 1000 मिली में KCl के मोलों की संख्या

A. 1

B. 2

C. 3

D. 1.5

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

20. 10.6 ग्राम/500 मिली Na_2CO_3 के विलयन की मोलरता है

A. 0.2M

B. 2M

C. 20M

D. 0.02M

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. 250 मिली विलयन में 1 ग्राम NaOH वाले विलयन की मोलरता है

A. 0.1 M

B. 1 M

C. 0.01M

D. 0.001M

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

22. एक विलयन के 2 लीटर में 9.8 ग्राम H_2SO_4 है।

विलयन की मोलरता है

A. 0.1 M

B. 0.05M

C. 0.2M

D. 0.01 M

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

23. 3 ग्राम लवण (जिसका अणुभार 30 है) 250 ग्राम पानी में घोला गया, इस विलयन की मोललता है

A. 0.3m

B. 0.4m

C. 0.2m

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

24. निम्न में से विलयन का जो गुण ताप पर निर्भर नहीं करता है, वह है

- A. मोलरता
- B. मोललता
- C. नॉर्मलता
- D. घनत्व

Answer: B



उत्तर देखें

25. सिल्वर क्लोराइड की सोडियम क्लोराइड विलयन में विलेयता समान ताप पर उसकी जल में विलेयता से कम होती है। इसका कारण है

A. जल अतिअल्प आयनित होता है

B. सोडियम क्लोराइड पूर्ण आयनित हो जाता है

C. सम-आयन प्रभाव

D. सोडियम क्लोराइड सिल्वर क्लोराइड से अभिक्रिया नहीं करता है

Answer: C



26. 0.006 मोल NaCl की 100 मिली विलयन में मोलरता
है

A. 0.6

B. 0.06

C. 0.006

D. 0.0006

Answer: B

