

12TH CLASS CHEMISTRY PREVIOUS YEAR OBJECTIVE

2023 BOARD EXAM

[WATCH NOW](#)



सोडियम ऑक्साइड में सोडियम की कोऑर्डिनेशन संख्या कितनी है ?

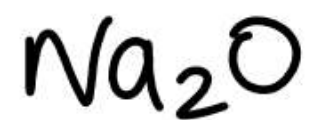
2012 board exam

a. 6

~~b. 4~~

c. 8

d. 2



निम्नलिखित में कौन अक्रिस्टलीय ठोस पदार्थ है?

a. हीरा

b. ग्रेफाइट

~~c. काँच~~

d. साधारण नमक

2013 board exam



निम्नलिखित में कौन बेरवादार ठोस है?

a. ग्रेफाइट

b. क्वार्ट्ज ग्लास

c. क्रोम एलम

d. सिलिकन कार्बाइड

अक्रिस्टल

2017 board exam



bcc इकाई सेल में मुक्त खाली स्थान का प्रतिशत है-

a. 32%

b. 34%

c. 28%

d. 30%

$$P.E = 68\%$$

$$32\%$$

2018 board exam



निम्नलिखित में कौनसे जोड़े में क्रमशः चतुष्फलकीय वाँयड और अष्टफलकीय वाँयड होता है?

2018 board exam

a. bcc & fcc

b. hcp & sc

c. hcp & ccp

d. bcc & hcp



hcp मे पैकिंग प्रभाज होता है-

a. 0.68

b. 0.74

c. 0.54

d. 0.50

2018 board exam



रवादार ठोस कौन है?

क्रिस्टल

- a. हीरा
- b. काँच
- c. रबर
- d. इनमे से सभी

2020 board exam



क्रिस्टल होते है-

a. 4

b. 5

c. 3

d. 7

2019 board exam



परासरण दाब निम्नलिखित में से किस समीकरण द्वारा व्यक्त होते हैं?

2020 board exam

~~a. $P = CRT$~~

b. $P = \frac{CT}{R}$

c. $P = \frac{RC}{T}$

d. $P = \frac{RT}{C}$

$\cancel{PV = nRT}$

$PV = nRT$

$P = \frac{n}{V} RT$

$P = CRT$



आदर्श विलयन का निम्न में से कौन गुण है?

a. यह राउल्ट के नियम का पालन करता है।

→ आदर्श

b. यह राउल्ट के नियम का पालन नहीं करता है।

→ वास्तविक/अनादर्श

c. उपरोक्त दोनों

d. इनमें से कोई नहीं

2020 board exam



0.1M Ba(NO₂)₂ घोल का वांट हॉफ गुणक 2.74 है तो विघटन स्तर है-

2018 board exam

a. 91.3%

b. 87%

c. 100%

d. 74%



एक घोल जिसका परासरण दाब 300 केल्विन पर 0.0821 वायुमंडल है।
इस घोल का सांद्रण क्या होगा ?

2017 board exam

- a. 0.66 M
- b. 0.32 M
- c. 0.066 M
- d. 0.033 M



निम्नलिखित जलीय घोल में किस का कथनांक अधिकतम होगा ?

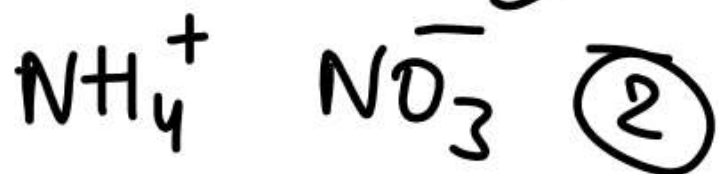
2017 board exam

a. 1.0 M NaOH

b. 1.0 M Na₂SO₄

c. 1.0 M NH₄NO₃

d. 1.0 M KNO₃



$$\Delta T_b = i K_b C_m$$

↓
वास्तविक गुणक



किसी विलयन के 200 mL में 2 ग्राम NaOH घुले हैं। विलयन की मोलरता क्या है?

2015 board exam

- a. 0.25 M
- b. 0.5 M
- c. 5 M
- d. 10 M

$$\begin{aligned} M &= \frac{n}{V} \\ &= \frac{w}{m \times V} \\ &= \frac{2}{40 \times 200} \times 1000 \\ &= \frac{2}{80} \\ &= 0.25 \end{aligned}$$



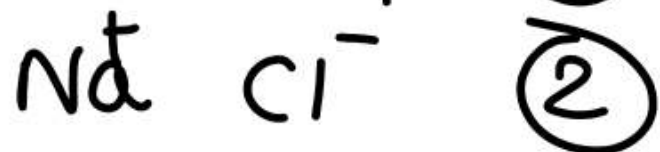
निम्नलिखित में किसका हिमांक अवनमन अधिकतम होगा ?

2009, 2017
board exam

a. K_2SO_4



b. $NaCl$



c. यूरिया

d. ग्लूकोज

X
X
साहसंयोजक)

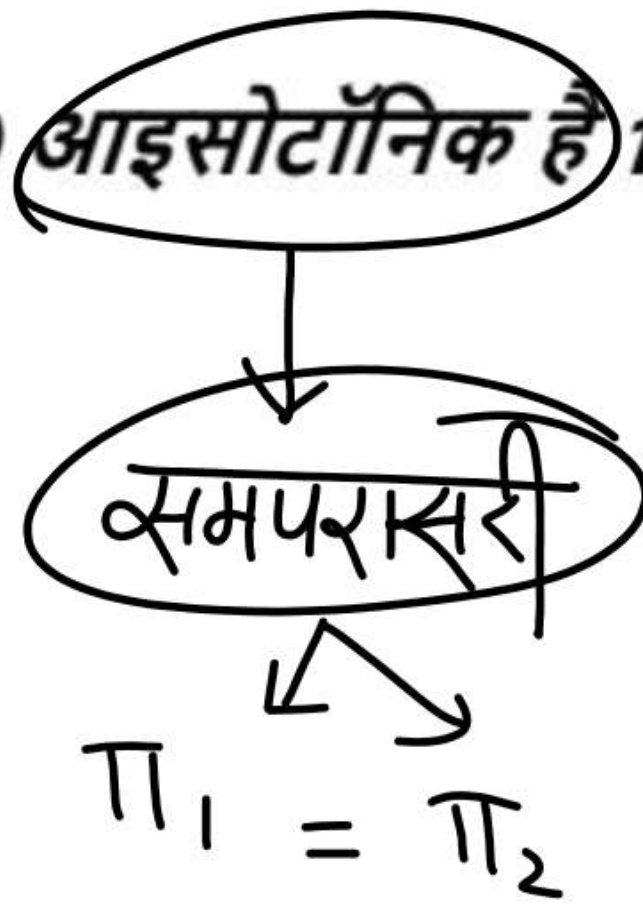
$$\Delta T_f = i K_f C_m$$



5% केन-सुगर (अणु-भार = 342) आइसोटॉनिक है 1% घोल X के साथ। X का अणुभार कितना है?

2012 board exam

- a. 34.2
- b. 171.2
- c. 68.4
- d. 136.8



निम्नलिखित में कौन-सा अणुसंख्य गुणधर्म नहीं है ?

2010 board exam

- a. हिमांक का अवनमन ✓
- b. प्रकाशिय क्रियाशीलता
- c. वाष्प दाब का आपेक्षिक अवनमन ✓
- d. कथनांक का उन्नयन ✓



234.2 ग्राम चीनी के घोल में 34.2 ग्राम चीनी है। घोल का मोलल सांद्रण क्या होगा ?

2011 board exam

- a. 0.1
- b. 0.5
- c. 5.5
- d. 55

चीनी = 34.2 g
पानी = 200 g
मोललता = ?



निम्नलिखित में कौन तापमान के द्वारा प्रभावित होता है?

2011 board exam

a. मोलरता

b. मोललता

c. मोल प्रभाज

d. नॉर्मलता

$$M = \frac{n}{V}$$

