



BOARD ZONE

PREVIOUS YEAR QUESTIONS

CHAPTERWISE

(हिंदी माध्यम)

CLASS 12 रसायन विज्ञान

**राजस्थान बोर्ड में पिछले 10 वर्षों
में पूछे गए सभी प्रश्न**

- सभी प्रश्न **CHAPTERWISE**
- **BASED ON RATIONALISED NCERT 2023-24**
- **ERRORLESS PDF**
- **FOR RBSE EXAMINATION 2023-24**

Maniesh Kr Sah

7541948871



@boardzone

विलयन

CHAPTER-1

1. 5g NaOH को 500mL जल में घोला गया है। विलयन की मोलरता ज्ञात कीजिए। [1M] (RBSE 2013)
2. एक प्रोटीन के 0.2 L विलयन में 1.26g प्रोटीन है। 300 K पर इस विलयन का परासरण दाब 2.57×10^{-3} bar पाया गया। प्रोटीन के मोलर द्रव्यमान का परिकलन कीजिए। [2M]
[R=0.083 L bar mol⁻¹ K⁻¹] (RBSE 2013)
3. (a) (i) जल वाष्प दाब का क्या होगा यदि एक चम्मच चीनी उसमें डाल दी जाये ?
(ii) बृहदणुओं के मोलर द्रव्यमान ज्ञात करने के लिये कौन - सा अणुसंख्य गुणधर्म उपयुक्त है ?
(b) क्या क्वथनांक का उन्नयन समान होगा यदि 0.1 मोल सोडियम क्लोराइड या 0.1 मोल चीनी को 1 लीटर जल में विलेय किया जाए ? समझाइए।
(c) क्या हम स्थिर क्याथी मिश्रण के यौगिकों को प्रभाजी आसवन द्वारा पृथक कर सकते हैं ? समझाइए। [3M] (RBSE 2014)
4. विलयन की मोललता ज्ञात करने का सूत्र लिखिए। [1M] (RBSE 2015)
5. 400K ताप पर किसी विलयन का परासरण दाब 0.0821 वायुमंडल है। विलयन की सान्द्रता मोल / लीटर में ज्ञात कीजिए। [R=0.0821 L bar mol⁻¹ K⁻¹] [2M] (RBSE 2015)
6. मोल अंश ज्ञात करने का सूत्र लिखिए। [1M] (RBSE 2016)
7. बेन्जीन में एथेनोइक अम्ल के लिए वान्ट हॉफ गुणांक का मान कितना होगा ? [1M] (RBSE 2016)
8. कच्चे आम को सान्द्र लवणीय विलयन में रखे जाने पर क्या होता है ? [1M] (RBSE 2016)
9. (a) रुधिर में ऑक्सीजन की कम सान्द्रता से पर्वतारोही कमजोर हो जाते हैं एवं स्पष्टतया सोच नहीं पाते
(i) इस विशिष्ट दशा को क्या कहते हैं ? नाम लिखिए।

(ii) इस स्थिति का कारण स्पष्ट कीजिए।

(ब) 30 ग्राम एथेनोइक अम्ल 100 ग्राम जल में है। एथेनोइक अम्ल की जल में मोललता ज्ञात कीजिए। [1+1=2M] (RBSE 2017)

10. परासरण दाब की परिभाषा लिखिए। [1M]

(RBSE 2018, RBSE 2023, RBSE 2020)

11. (a) सामान्यतया ताप बढ़ाने पर गैसों की द्रवों में विलेयता घटती है, कारण दीजिये।

(b) 5 % (w/v) NaCl के 200 mL विलयन बनाने हेतु कितने ग्राम NaCl की आवश्यकता होगी ?
[1+1=2M] (RBSE 2018)

12. स्थिर क्वाथी मिश्रण क्या होते हैं ? [1M]

(RBSE 2019)

13. परासरण दाब की परिभाषा लिखिए। [1M]

(RBSE 2020, RBSE 2018, RBSE 2023)

14. 27 ° C ताप पर यूरिया के 0.01 M विलयन का परासरण दाब ज्ञात कीजिये।

[R=0.0821 L bar mol⁻¹ K⁻¹] [2M]

(RBSE 2020)

15. क्लोरोफॉर्म तथा ऐसीटोन के विलयन द्वारा राउल्ट के नियम से ऋणात्मक विचलन प्रदर्शित करने का कारण समझाइए। [1.5M]

(RBSE 2022)

16. 5g NaOH को जल में घोलकर बनाए गए 250 mL विलयन की मोलरता की गणना कीजिए। [1.5M]

(RBSE 2022)

17. एक प्रोटीन के 300 mL जलीय विलयन में 1.25 g प्रोटीन उपस्थित है। 300 K पर इस विलयन का परासरण दाब 2.50×10^{-3} bar पाया गया। प्रोटीन के मोलर द्रव्यमान की गणना कीजिए। [1.5M]

(R=0.083 L bar mol⁻¹ K⁻¹)

(RBSE 2022)

18. जलीय विलयन में विलेय के पूर्ण वियोजन के लिए वान्ट हॉफ कारक (i) के अधिकतम मान वाला यौगिक है। [1M]

(RBSE 2022)

(a) KCl

(b) NaCl

(c) K_2SO_4

(d) $MgSO_4$

19. एथिलीन ग्लाइकॉल का 35% (V/V) विलयन वाहनों के इंजन को ठण्डा करने के काम आता है। इसमें जल का आयतन मिलीलीटर में ज्ञात कीजिए। [1.5M]

(RBSE 2023)

20. परासरण की परिभाषा लिखिए। समुद्री जल के विलवणीकरण में प्रयुक्त विधि का नाम लिखिए। [1.5M]

(RBSE 2023)

CLASS 12 CHEMISTRY

CHAPTERWISE PYQ 2013-2023

(HIN & ENG)

- AVAILABLE FOR BOTH MEDIUM (HINDI & ENGLISH)
- सभी प्रश्न CHAPTERWISE
- BASED ON RATIONALISED NCERT 2023-24
- ERRORLESS PDF
- FOR RBSE EXAMINATION 2023-24

RS 30 /-

WhatsApp
7541948871

