BOARD ZONE

RBSE

CHAPTERWISE PYQ

विज्ञान

2013 - 2026

PREVIOUS YEARS' QUESTIONS

Class 10

Chapterwise Questions | Board Exam Focused | Smart Practice Better Scores

विज्ञान

अध्याय पृष्ठ संख्या

1. रासायनिक अभिक्रियाएँ एवं समीकरण----------02-06
2. अम्ल, क्षार एवं लवण----------07-11
3. धातु एवं अधातु----------12-15
4. कार्बन एवं उसके यौगिक----------16-20
5. जैव प्रक्रम ----------21-25
6. नियंत्रण एवं समन्वय----------26-29
7. जीव जनन कैसे करते हैं ----------30-32
8. अनुवांशिकता ----------33-34
9. प्रकाश - परावर्तन एवं अपवर्तन----------35-41
10. मानव नेत्र एवं रंगबिरंगा संसार----------42-44
11. विद्युत----------45-53
12. विद्युत धारा के चुंबकीय प्रभाव----------54-57
13. हमारा-पर्यावरण----------58-60

01

रासायनिक अभिक्रियाएँ एवं समीकरण

[खंड – अ]

बहुविकल्पी प्रश्न: -

1.

दिये गये चित्रानुसार उपरोक्त अभिक्रिया में बनने वाली गैस X को पहचानिये । [1M]

(अ) O_2 (ब) CO_2 (स) H_2 (द) O_3

(RBSE 2022)

2. $Fe + H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + H_2$ उपरोक्त अभिक्रिया के संतुलित समीकरण में Fe का गुणांक होगा - [1M]

(अ) 1 (ब) 2 (स) 3 (द) 4

(RBSE 2024)

3. अभिक्रिया : $2PbO_{(s)} + C_{(s)} \rightarrow 2\ Pb_{(s)} + CO_{2(g)}$

कथन : (i) सीसा उपचयित हो रहा है । (ii) कार्बन डाइऑक्साइड उपचयित हो रहा है।

(iii) कार्बन उपचयित हो रहा है। (iv) लेड ऑक्साइड अपचयित हो रहा है ।

4. उपरोक्त अभिक्रिया के लिए सत्य कथन है - [1M]

अ) i) और ii) ब) केवल i) स) केवल ii) द) iii) और iv)

(RBSE 2025)

5. बिना बुझे चूने का रासायनिक सूत्र है: [1M]

अ) CaO ब)$Ca(OH)_2$ स) $CaCO_3$ द)$Ca(HCO_3)_2$

(RBSE 2026)

6. $Fe(s)+H_2O_{(l)} \rightarrow Fe_3O_{4(l)}+H_{2(g)}$ संतुलित समीकरण में लोहे (Fe) का गुणांक होगा: [1M]
अ) 3 ब) 2 स) 1 द) 4
(RBSE 2026)

रिक्त स्थान भरें:-

7. लेड नाइट्रेट के ऊष्मीय वियोजन से प्राप्त नाइट्रोजन युक्त गैस का नाम_____है। [1M]
(RBSE 2024)

8. मैग्नीशियम रिबन का वायु में दहन करने पर बने यौगिक का नाम_____है । [1M]
(RBSE 2025)

अति लघु उत्तरीय प्रश्न:-

9. $FeSO_4 \xrightarrow{\text{ऊष्मा}} Fe_2O_3 + SO_3 + Z$ समीकरण में Z को पहचानिये : [1M]
(RBSE 2013)

10. विस्थापन एवं द्वि-विस्थापन अभिक्रिया में एक अन्तर लिखिये । [1M]
(RBSE 2013, 2014)

11. मेथेन के दहन का संतुलित समीकरण लिखिये । [1M]
(RBSE 2013)

12. $2Mg + O_2 \longrightarrow ?$
उपरोक्त अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए । [1M]
(RBSE 2017)

13. $CuO + H_2 \xrightarrow{\text{तापन}} Cu + H_2O$
उपरोक्त अभिक्रिया में अपचयित होने वाले अभिकारक का नाम लिखिए। [1M]
(RBSE 2023)

14. $CaO + H_2O \rightarrow [x] + \text{ऊष्मा}$
उपरोक्त अभिक्रिया में $[x]$ का रासायनिक नाम लिखिए। [1M]
(RBSE 2025)

[खंड – ब]

लघु उत्तरीय प्रश्न:-

15. (अ) रेडॉक्स अभिक्रिया का एक उदाहरण दीजिए । [2M]
(ब) जल के वैद्युत अपघटन का नामांकित चित्र बनाइए ।
(RBSE 2014)

16. प्रत्येक का एक उदाहरण देते हुए संयोजन अभिक्रिया एवं वियोजन अभिक्रिया लिखिए । [2M]
(RBSE 2015, 2016, 2023)

17. संयोजन अभिक्रिया किसे कहते हैं? बिन बुझे चूने व जल की संयोजन अभिक्रिया लिखिए। [2M]
(RBSE 2015, 2016, 2023)

18. निम्नलिखित रासायनिक समीकरणों में -

$$C + O_2 \longrightarrow CO_2 _____ (i)$$

$$2H_2O \xrightarrow{\text{विधयुतधारा}} 2H_2 + O_2 - - - - - - - (ii)$$

अ) रासायनिक समीकरण (i) तथा (ii) को पहचानकर उसका प्रकार लिखिए।
ब) समीकरण (i) तथा (ii) में कोई एक अन्तर लिखिए। [2M]
(RBSE 2019)

19. मैग्नीशियम रिबन का वायु में दहन कर वॉच ग्लास में इक्कठे होने वाले उत्पाद के नाम सहित नामांकित चित्र बनाइए। [2M]
(RBSE 2022)

20. ऊष्माशोषी और ऊष्माक्षेपी अभिक्रियाओं को परिभाषित कीजिए । [2M]
(RBSE 2022)

21. लैड नाइट्रेट के तापन से नाइट्रोजन डाइऑक्साइड गैस के उत्सर्जन को प्रदर्शित करने के लिए व्यवस्थित उपकरण को चित्रित कीजिए। [2M]
(RBSE 2025)

[खंड – स]

दीर्घ उत्तरीय प्रश्न:-

22. क्या होता है जब - [3M]

i) $CuSO_4(aq) + Fe(s) \longrightarrow ?$

ii) $Zn(s) + H_2SO_4(l) \longrightarrow ?$

iii) $Na(s) + O_2(g) \longrightarrow ?$

(RBSE 2013)

23. (अ) विस्थापन अभिक्रिया किसे कहते हैं ? (RBSE 2013) [3M]

(ब) निम्न अभिक्रियाओं में A को पहचानिए :

(i) $Zn + CuSO_4 \longrightarrow A + Cu$

(ii) $Na_2SO_4 + BaCl_2 \longrightarrow A + 2NaCl.$

(RBSE 2014)

24. अभिक्रिया $CuO + H_2 \longrightarrow Cu + H_2O$ में किस पदार्थ का ऑक्सीकरण एवं किस पदार्थ का अपचयन हो रहा है ? इस प्रकार की अभिक्रिया का एक अन्य उदाहरण दीजिए । [3M]
(RBSE 2015)

25. रेडॉक्स अभिक्रिया किसे कहते हैं? अभिक्रिया $ZnO + C \longrightarrow Zn + CO$ में किस पदार्थ का उपचयन एवं किसका अपचयन हो रहा है? [3M]
(RBSE 2014, 2016)

26. (अ) वसायुक्त खाद्य पदार्थों को विकृतगंधिता से बचाने के लिये क्या किया जाता है ?
(ब) $CuO + H_2 \longrightarrow Cu + H_2O$
उपरोक्त अभिक्रिया में किस पदार्थ का उपचयन हो रहा है व किसका अपचयन ? [3M]
(RBSE 2017)

27. i) ऑक्सीकरण (उपचयन) अभिक्रिया को उदाहरण सहित समझाइये ।
ii) निम्नलिखित रासायनिक समीकरण को संतुलित कीजिए।

$$NH_3 + CuO \longrightarrow Cu + N_2 + H_2O$$

[3M]
(RBSE 2022)

28. i) अपचयन अभिक्रिया को उदाहरण सहित समझाइये ।
ii) निम्नलिखित रासायनिक समीकरण को संतुलित कीजिए ।

$$NaOH + H_2SO_4 \longrightarrow Na_2SO_4 + H_2O$$

$[2 + 1 = 3M]$
(RBSE 2022)

29. निम्नलिखित में से प्रत्येक को एक उदाहरण देकर समझाइए - [3M]
i) संयोजन अभिक्रिया
ii) वियोजन अभिक्रिया
(RBSE 2015, 2016, 2023)

30. i) $Pb_{(s)} + CuCl_{2(aq)} \rightarrow [X] + Cu_{(s)}$ उपरोक्त अभिक्रिया में [X] का रासायनिक सूत्र और नाम लिखिए।

ii) वियोजन (अपघटन) अभिक्रियाओं को संयोजन अभिक्रियाओं के विपरीत क्यों कहा जाता है? कारण लिखिए।
[3M]
(RBSE 2026)

31. i) $6CO_{2(aq)} + 12H_2O_{(l)} \xrightarrow[\text{sunlight}]{\text{chlorophyll}} [X] + 6O_{2(aq)} + 6H_2O_{(l)}$ उपरोक्त अभिक्रिया में [X] का रासायनिक सूत्र और नाम लिखिए।

ii) जल के विद्युत अपघटन के दौरान कार्बन इलेक्ट्रोड [Y] पर हाइड्रोजन गैस निकलती है। [Y] का नाम लिखिए।

[3M]
(RBSE 2026)

[खंड – द]

अति दीर्घ उत्तरीय प्रश्न:-

32. (i) कोयले के दहन से प्राप्त गैस का नाम लिखिए । [4M]
(ii) कॉपर (II) ऑक्साइड + हाइड्रोजन ⟶ कॉपर + जल
उपरोक्त शब्द-समीकरण के लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए ।
(iii) कॉपर के कॉपर ऑक्साइड में उपचयन के प्रदर्शन के लिए व्यवस्थित उपकरण को चित्रित कीजिए ।
(RBSE 2024)

33. (i) अपचयन को परिभाषित कीजिए ।
(ii) आयरन + कॉपर सल्फेट ⟶ आयरन सल्फेट + कॉपर
उपरोक्त शब्द-समीकरण के लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए ।
(iii) कॉपर सल्फेट के विलयन में डूबी, लोहे की कीलों की अभिक्रिया के प्रदर्शन के लिए व्यवस्थित उपकरण को चित्रित कीजिए । [4M]
(RBSE 2024)

BOARD ZONE

BOARD ZONE

RBSE 2026 TOPPERS

30+ STUDENTS SCORED 90% & ABOVE

EXCELLENCE. DEDICATION. SUCCESS.

TANISHA JAIN

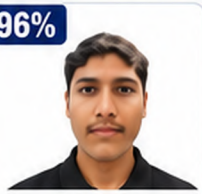
ADITYA RAJ CHOHAN

SIMMI CHOUDHARY

Proudly Dedicated by Students!

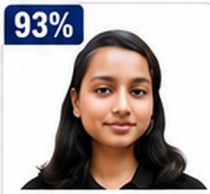
30+ STUDENTS SCORED MORE THAN 90%

MUSTAFA BHAILA

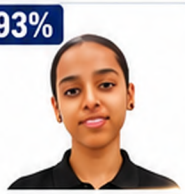


GAURANSH

MITHLESH KR. JHA

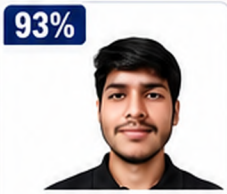


RAKSHITA

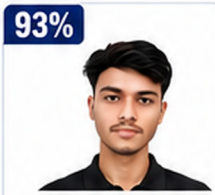


VINITA RATHORE

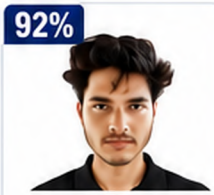
KHUSHBU BISHNOI



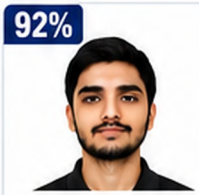
PRAHLAD YADAV



BHAVY DAMOR

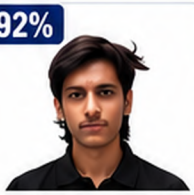


ANUJ SAINI

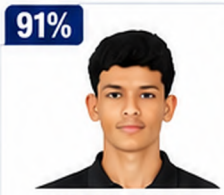


VISHAL SAIN

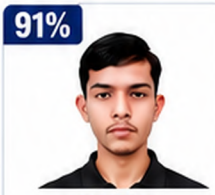
GOURAV NAWANI



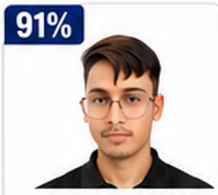
KHUSHAL LABANA



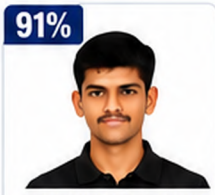
VARUN LOHAR



ASHISH

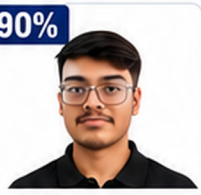


ANKIT SHARMA

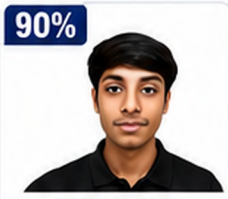


KOUSHIK UPADHYAY

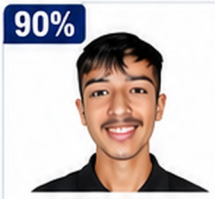
TAVISH MOHAMMAD



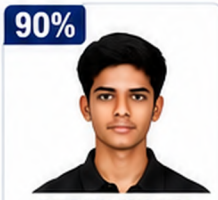
PARTH CHITTORA



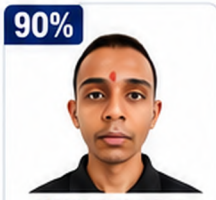
SANJOG JAIN



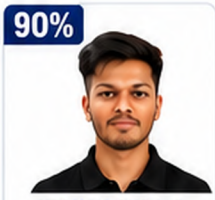
ARMAN ALI



RIDDISH SHARMA



MONIL PRAJAPAT



KESHAV GURJAR

ENDLESS RESULTS MORE...

~ Results Claimed by Students ~

BOARD ZONE · WHERE LEGACY MEETS LEARNING