BOARD ZONE

RBSE

CHAPTERWISE PYQ

विज्ञान

2013 - 2025

Class 10

विषय

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	42-45
11.	विद्युत	46-53
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 ।

उपरोक्त अभिक्रिया के लिए सत्य कथन है -
अ) i) और ii)
ब) केवल i)
स) केवल ii)
द) iii) और iv)

[1M]
(RBSE 2025)

रिक्त स्थान भरें:-

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

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

अति लघु उत्तरीय प्रश्न:-

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

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

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

9. $2Mg + O_2 \longrightarrow ?$
उपरोक्त अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए । [1M]
(RBSE 2017)

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

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

[खंड – ब]

लघु उत्तरीय प्रश्न:-

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

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

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

15. 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)

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

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

18. 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:-

19. 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)

20. (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)

21. 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)

22. 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)

23. (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)

24. 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)

25. 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)

26. निम्नलिखित में से प्रत्येक को एक उदाहरण देकर समझाइए - [3M]

27. i) संयोजन अभिक्रिया
ii) वियोजन अभिक्रिया

(RBSE 2015, 2016, 2023)

[खंड – द]

अति दीर्घ उत्तरीय प्रश्न:-

28. (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)

29. (i) अपचयन को परिभाषित कीजिए ।

(ii) आयरन + कॉपर सल्फेट ⟶ आयरन सल्फेट + कॉपर

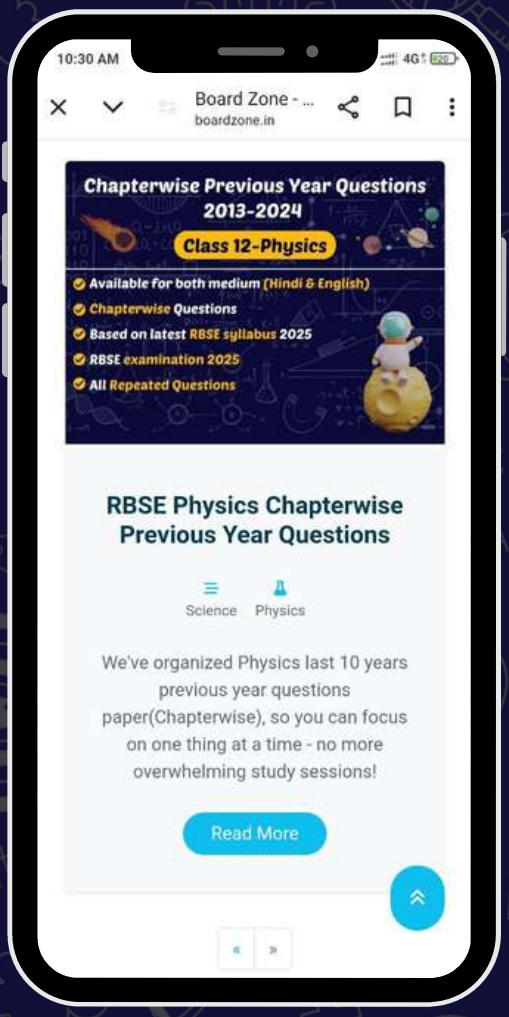
उपरोक्त शब्द-समीकरण के लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए ।

(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

राजस्थान बोर्ड की तैयारी के लिए आज ही हमारे YouTube चैनल Board Zone और Website BoardZone.in से जुड़ें।



- Chapter-wise PYQ
- Handwritten Notes
- MCQ
- Blue Print
- Model Paper
- Strategy
- etc

921-6765-400

Join Channel For Free Study Materials

TELEGRAM YOUTUBE WEBSITE