

रासायनिक अभिक्रियाएँ एवं समीकरण कक्षा 10 विज्ञान पाठ 1 वस्तुनिष्ठ प्रश्न उत्तर | Chemical Reactions and Equations class 10 mcq with answers | class 10th science chapter-1 VVI Objective for board exam And Download PDF free of Cost with ReadEsy Education Content provider company.

यहाँ कक्षा 10 NCERT पाठपुस्तक विज्ञान (Science) के पाठ 1 रासायनिक अभिक्रियाएँ एवं समीकरण से बनाने वाले सभी महत्वपूर्ण वस्तुनिष्ठ प्रश्न (VVI Objective Questions) का संकलन किया गया है। इसे पढ़ने के बाद, आप बोर्ड परीक्षा में 'रासायनिक अभिक्रियाएँ एवं समीकरण ' पाठ से पूछे गए objective question को सही कर सकते हैं। आप यहाँ से class 10th के सभी NCERT पाठ्यपुस्तक के objective question और मॉडल पेपर भी आसानी से प्राप्त कर सकते हैं।

रासायनिक अभिक्रियाएँ एवं समीकरण Question Answer

1. जब धातुएँ जल के साथ अभिक्रिया करेंगी तो कौन सी गैस उत्सर्जित होगी? [18 (C)]

- (a) ऑक्सीजन
- (b) कार्बन डाई - ऑक्साइड
- (c) हाइड्रोजन
- (d) नाइट्रोजन

Answer- c

2. $Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$

ऊपर दी गयी अभिक्रिया किस प्रकार की है?

- (a) संयोजन अभिक्रिया
- (b) द्विविस्थापन अभिक्रिया
- (c) विघोजन अभिक्रिया
- (d) विस्थापन अभिक्रिया

Answer- d

3. लौह- चूर्ण पर तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल डालने से क्या होता है?

- (a) हाइड्रोजन गैस एवं आयरन क्लोराइड बनता है ।
- (b) क्लोरीन गैस एवं आयरन हाइड्रॉक्साइड बनता है ।
- (c) कोई अभिक्रिया नहीं होती है ।
- (d) आयरन लवण एवं जल बनता है ।

Answer- a

4. श्वसन किस प्रकार की अभिक्रिया है? [16 (A)]

- (a) उपचयन
- (b) संयोजन
- (c) अपचयन
- (d) ऊष्माशोषी

Answer- a

5. $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ किस प्रकार की अभिक्रिया है ? [16 (A) II]

- (a) उपचयन
- (b) अपचयन
- (c) उदासीनीकरण
- (d) रेडॉक्स

Answer- b

6. इलेक्ट्रॉन के स्थानान्तरण से बनेयौगिक कहलाते हैं: [16 (A) II]

- (a) सहसंयोजी
- (b) वैद्युत संयोजी
- (c) कार्बनिक
- (d) कोई नहीं

Answer- b

7. नीचे दी गयी अभिक्रिया में कौन - सा कथन सही है ?



- (a) कॉपर का ऑक्सीकरण
- (b) कॉपर का अवकरण
- (c) कॉपर का नाइट्रेशन
- (d) 'a' और 'b' दोनों

Answer- a

8. सिल्वर क्लोराइड का रंग क्या है ? [14 (C)]

- (a) श्वेत
- (b) पीला
- (c) हरा
- (d) काला

Answer- a

9. समीकरण $\text{CaCO}_3(\text{s}) \xrightarrow{\text{ऊष्मा}} \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$ किस प्रकार का समीकरण है? [14 (A)]

- (a) वियोजन
- (b) संयोजन
- (c) उभयगामी
- (d) प्रतिस्थापन

Answer-a

10. शाक - सब्जियों को विघटित होकर कम्पोस्ट बनना किस अभिक्रिया का उदाहरण है? [17 (A)]

- (a) ऊष्माशोषी

- (b) ऊष्माक्षेपी
- (c) उभयगामी
- (d) प्रतिस्थापन

Answer- b

11. निम्न में से कौन - सा उत्पाद लेड नाइट्रेड को गर्म करने पर प्राप्त होता है ? [14 (A) I]

- (a) O₂
- (b) NO₂
- (c) NO₂ और N₂
- (d) NO₂ और O₂

Answer- d

12. निम्न में से कौन सही है ? [14 (A) II]

- (a) Na₂CO₃ . 5H₂O
- (b) Na₂CO₃ . 10H₂O
- (c) Na₂CO₃ . 7H₂O
- (d) Na₂CO₃ . 2H₂O

Answer- b

13 लोहा से जिंक को लेपित करने की क्रिया को कहते हैं: [13 (C), 21 (A) I]

- (a) संक्षारण
- (b) गैल्वनीकरण
- (c) पानी चढ़ाना
- (d) विद्युत अपघटन

Answer- b

14. जस्ता तथा तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया के फलस्वरूप निम्न में से कौन - सा गैस बनता है? [12 (C)]

- (a) CO₂
- (b) N₂
- (c) H₂
- (d) SO₂

Answer- c

15. कोई तत्व ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया कर उच्च गलनांक वाला यौगिक निर्मित करती है। यह यौगिक जल में विलेय है, यह तत्व हो सकता है- [12 (A)]

- (a) Ca
- (b) C
- (c) Si
- (c) Fe

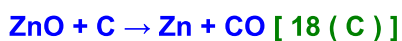
Answer- a

16. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में अपघटन की अभिक्रिया कौन है?

- (a) NaOH + HCl → NaCl + H₂O
- (b) NH₄CNO → H₂NCONH₂
- (c) 2KClO₃ → 2KCl + 3O₂
- (d) H₂ + I₂ → 2HI

Answer- c

17. नीचे दी गई अभिक्रिया के संबंध में कौन - सा कथन सत्य है?



- (a) कार्बन उपचयित हो रहा है
- (b) ZnO उपचयित हो रहा है

- (c) कार्बन अपचयित हो रहा है ।
(d) कार्बन मोनो - ऑक्साइड उपचयित हो रहा है ।

Answer- a

18. निम्नलिखित में से कौन संयोजन अभिक्रिया है?

- (a) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
(b) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{ऊष्मा}} \text{CaO} + \text{CO}_2$
(c) $2\text{Cu} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{तापन}} 2\text{CuO}$
(d) इन में से कोई नहीं

Answer- a

19. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में से कौन विस्थापन अभिक्रिया है? [19 (C) , 21 (A)]

- (a) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
(b) $\text{CaO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
(c) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
(d) $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

Answer- c

20. लौह चूर्ण पर तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया में क्या होता है?

- (a) हाइड्रोजन गैस एवं आयरन क्लोराइड बनता है ।
(b) क्लोरीन गैस एवं आयरन हाइड्रॉक्साइड बनता है ।
(c) कोई अभिक्रिया नहीं होती है ।
(d) आयरन लवण एवं जल बनता है ।

Answer- a

रासायनिक अभिक्रिया एवं समीकरण NCERT

21. निम्नलिखित में से कौन एक अपघटन अभिक्रिया का उदाहरण नहीं है?

- (a) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- (b) $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- (c) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- (d) मानव शरीर में भोजन का पचना

Answer- c

22. निम्नलिखित में से कौन एक रेडॉक्स अभिक्रिया है?

- (a) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- (b) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- (c) $\text{CaO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- (d) $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

Answer- c

23. निम्नलिखित में से कौन एक दहन अभिक्रिया है?

- (a) जल का उबलना
- (b) मोम का पिघलना
- (c) पेट्रोल का जलना
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- c

24. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का योग (वृद्धि) कहलाता है? [19 (A) II , 20 (A) I]

- (a) अपचयन
- (c) संक्षारण
- (b) उपचयन

(d) इनमें से कोई नहीं

Answer- b

25 निम्नलिखित कथनों में कौन असत्य है?

- (a) ऑक्सीकरण में ऑक्सीजन किसी पदार्थ से जुटते हैं
- (b) अवकरण में हाइड्रोजन किसी पदार्थ से जुटते हैं
- (c) ऑक्सीकारक खुद को ऑक्सीकृत करते हैं
- (d) अवकारक खुद को ऑक्सीकृत करते हैं

Answer- c

26. किसी यौगिक से रासायनिक अभिक्रिया में हाइड्रोजन का हटना कहलाता है:

- (a) अपचयन अभिक्रिया
- (c) रेडॉक्स अभिक्रिया
- (b) उपचयन अभिक्रिया
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- b

27. किसी वस्तु को हवा में जलने के लिए एक निश्चित निम्नतम ताप की आवश्यकता होती है , जो कहलाती है-

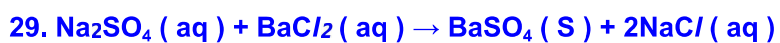
- (a) प्रज्वलन ताप
- (b) ज्वलन ताप
- (c) दहन ताप
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- a

28. एक भूरे रंग का चमकदार तत्व ' X ' को वायु की उपस्थिति में गर्म करने पर वह काले रंग का हो जाता है । तत्व ' X ' का नाम बताइए । [18 (C)]

- (a) Na
- (b) Mg
- (c) Cu
- (d) K

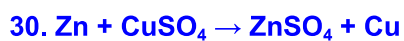
Answer- c



उपर्युक्त रासायनिक अभिक्रिया है। [18 (A) I]

- (a) संयोजन अभिक्रिया
- (b) वियोजन अभिक्रिया
- (c) द्वि विस्थापन अभिक्रिया
- (d) इनमें से कोई नहीं

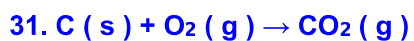
Answer- c



ऊपर दी गई रासायनिक अभिक्रिया किस प्रकार की है? [18 (A) II]

- (a) संयोजन अभिक्रिया
- (b) विस्थापन अभिक्रिया
- (c) द्विविस्थापन अभिक्रिया
- (d) वियोजन अभिक्रिया

Answer- b



उपर्युक्त रासायनिक अभिक्रिया किस प्रकार की है?

- (a) विस्थापन अभिक्रिया
- (b) वियोजन अभिक्रिया

- (c) संयोजन अभिक्रिया
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- c

32. $\text{CaO (s)} + \text{H}_2\text{O (l)}$ उपर्युक्त रासायनिक अभिक्रिया है:

- (a) संयोजन अभिक्रिया
- (b) वियोजन अभिक्रिया
- (c) द्वि - विस्थापन अभिक्रिया
- (d) विस्थापन अभिक्रिया

Answer- a

33. ऊष्मा के द्वारा की गई वियोजन अभिक्रिया को कहते है:

- (a) तापीय वियोजन
- (b) ऊष्मीय वियोजन
- (c) आण्विक वियोजन
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- b

34. जिन अभिक्रियाओं में ऊर्जा अवशोषित होती है , उन्हें कहते है?

- (a) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया
- (b) ऊष्माशोषी अभिक्रिया
- (c) उपचयन
- (d) संयोजन

Answer- b

35. वे अभिक्रियाएँ जिनमें अभिकारकों के बीच आयनों का आदान प्रदान होता है , कहते है

- (a) संयोजन अभिक्रिया
- (b) विस्थापन अभिक्रिया
- (c) वियोजन अभिक्रिया
- (d) द्वि - विस्थापन अभिक्रिया

Answer- d

36. जब कोई धातु अपने आसपास अम्ल , आर्द्रता आदि के संपर्क में आती है तब ये संक्षारित होती है और इस प्रक्रिया को कहते हैं :

- (a) संयोजन
- (b) संचयन
- (c) संक्षारण
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- c

37 रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का हास कहलाता है | [19 (A)] |

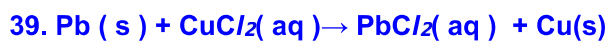
- (a) उपचयन
- (b) अपचयन
- (c) संक्षारण
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- c

38. अवक्षेपण अभिक्रिया से किस प्रकार का लवण प्राप्त होता है?

- (a) विलेय
- (b) अविलेय
- (c) दोनों
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- b



उपर्युक्त रासायनिक अभिक्रिया है:

- (a) विस्थापन अभिक्रिया
- (b) वियोजन अभिक्रिया
- (c) द्वि - विस्थापन अभिक्रिया
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- a

40. वायुरोधी बर्तनों में खाद्य सामग्री रखने से उपचयन की गति हो जाती है-

- (a) धीमी
- (b) तीव्र
- (c) बराबर
- (d) अति तीव्र

Answer- a

रासायनिक अभिक्रिया एवं समीकरण Objective Question Answer

41. जिंक तथा सल्फ्यूरिक अम्ल के बीच अभिक्रिया से निम्नलिखित में से कौन - सी गैस निकलती है? [20 (A) I]

- (a) O_2
- (b) CO_2
- (c) H_2
- (d) N_2

Answer- c

42. रासायनिक अभिक्रिया में भाग लेने वाले पदार्थ को कहा जाता है- [20 (A) II]

- (a) अभिकारक
- (b) उत्पाद
- (c) दोनों
- (d) इन में से कोई नहीं

Answer- a

43. समीकरण $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ है एक- [20 (A) II]

- (a) संयोजन अभिक्रिया
- (b) वियोजन अभिक्रिया
- (c) अवक्षेप अभिक्रिया
- (d) उदासीनीकरण अभिक्रिया

Answer- a

43. निम्न में कौन ऑक्सीकरण की क्रिया नहीं है- [20 (A) II]

- (a) दहन
- (b) श्वसन
- (c) भोजन का पाचन
- (d) अवक्षेपण

Answer- d

रसायन विज्ञान CHEMISTRY Chapter 1 objective question

S.N

रसायन विज्ञान objective question

1. रासायनिक अभिक्रिया और समीकरण
2. [अम्ल, क्षारक एवं लवण Objective Question](#)

3. [धातु एवं अधातु Objective Question](#)
 4. [कार्बन एवं उसके यौगिक Objective Question](#)
 5. [तत्वों का आवर्त वर्गीकरण Objective Question](#)
-

10th Class Objective Questions 2024

1. [So. Science \(सामाजिक विज्ञान \)](#)
2. [Math\(गणित \)](#)
3. [Science\(विज्ञान \)](#)
4. [English\(अंग्रेजी \)](#)
5. [Hindi\(हिंदी \)](#)
6. [Sanskrit\(संस्कृत \)](#)

thanks/ धन्यवाद -

श्रोत:- [NCERT Book](#)