

India's Number 1 Education App

CHEMISTRY

BOOKS - UP BOARD PREVIOUS YEAR

रासायनिक बलगतिकी

विस्तृत उत्तरीय प्रश्न

 अभिक्रिया की आण्विकता एवं कोटि में अन्तर स्पष्ट कीजिए। निम्न अभिक्रियाओं में अभिक्रिया की आण्विकता तथा कोटि बताइए-

(i)
$$H_2 + CI_2 \longrightarrow 2HCI$$

(ii)
$$CH_3COOC_{2H_5+H_2O}$$
 (आधिक्य)

$$\Leftrightarrow CH_3COOH + C_2H_5OH$$

पाडिया उत्तर ५ख

2. अभिक्रिया की कोटि को परिभाषित कीजिए यह आण्विकता से किस प्रकार भिन्न हैं ?



3. अभिक्रिया की कोटि को समझाते हुए निम्न अभिक्रिया की कोटि कारण सहित बताइए-

$$C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O \stackrel{H^+}{\longrightarrow} C_6H_{12}O_6 + C_6H_{12}O_6$$



4. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक का व्यंजक लिखिए तथा उसमें सिन्निहित पदों को समझाइए। दर्शाइए कि कोटि की अभिक्रिया का अर्ध्द- आयु काल अभिकारकों के प्रारम्भिक सान्द्रण पर निर्भर नहीं करता हैं।



5. प्रथम कोटि की अभिक्रिया का उदाहरण देते हुए वेग स्थिरांक के व्यंजक का सूत्र तथा लक्षण लिखिए।



6. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक का व्यंजक निर्धारित कीजिए।



7. आरहीनियम समीकरण दीजिए। अभिक्रिया की सक्रियण ऊर्जा आरेख विधि से कैसे ज्ञात करेंगे ?

ì

8. तापीय गुणांक क्या है। अभिक्रिया के वेग से इसका सम्बन्ध बताइए।



9. सक्रियण ऊर्जा से आप क्या समझते हैं। आरहीनियम समीकरण को समझाइए।



लघु उत्तरीय प्रश्न

1. अभिक्रिया के वेग , पर ताप तथा सान्द्रण के प्रभाव को समझाइए।



2. अभिक्रिया का वेग क्या है। किसी रासायनिक अभिक्रिया के वेग को ताप किस प्रकार प्रभावित करता है।



वीडियो उत्तर देखें

3. कारण सहित निम्न अभिक्रियाओं की कोटि बताइये -

(i)
$$N_2 + 3H_2 \stackrel{ ext{Fe-Mo}}{\Longleftrightarrow} 2NH_3$$

(ii)

 $CH_3COOC_2H_5 + NaOH \Leftrightarrow CH_3COONa + C_2H_5OH$



4. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के एक तिहाई समापन के लिए प्रयुक्त समय के लिए व्यंजक प्राप्त करें।



वीडियो उत्तर देखें

- 5. अभिक्रिया की गति कैसे प्रभावित होती हैं-
- (i) अभिकारक सान्द्रण के परिवर्तन पर ?
- (ii) ताप के परिवर्तन पर ?
- (iii) उत्प्रेरक की उपस्थिति पर ?



वीडियो उत्तर देखें

अतिलघु उत्तरीय प्रश्न

1. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लक्षण लिखिए।



2. शुन्य कोटि की अभिक्रिया का उदाहरण दीजिए एवं वेग स्थिरांक का मात्रक तथा व्यंजक लिखिए।



3. अभिक्रिया के वेग को समझाइए।



4. निम्न अभिक्रिया की कोटि कारण देते हुए बताइए-

$$H_2 + CI_2 \iff 2HCI$$



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्न अभिक्रिया की कोटि और वेग स्थिरांक की इकाई लिखिए-

$$H_2 + CI_2
ightarrow 2HCI$$



6. शून्य कोटि की अभिक्रिया को उदाहरण द्वारा समझाइए।



7. कारण सहित बताइए कि निम्न में अभिक्रिया की कोटि क्या होगी -

 $2FeCI_3 + SnCI_2
ightarrow SnCI_4 + 2FeCI_2$



8. प्रथम कोटि की अभिक्रिया को एक उदाहरण द्वारा समझाइए।



9. निम्नलिखित अभिक्रिया के लिए अभिक्रिया का औसत वेग बताएँ-

 $n_1A + n_2B \rightarrow m_1C + m_{2D}$



10. किसी रासायनिक अभिक्रिया के औसत वेग और तात्क्षणिक वेग से आपका क्या तात्पर्य हैं।



11. तात्क्षणिक वेग क्या हैं। आप इसे कैसे ज्ञात करेंगे।



12. निम्नलिखित पर टिप्पणी लिखिए-

(i) विशिष्ट वेग नियतांक ,तथा (ii) सक्रियण ऊर्जा।



13. रासायनिक अभिक्रिया का वेग स्थिरांक क्या होता है ?



14. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक का मात्रक लिखिए और इन अभिकियाओं के दो प्रमुख लक्षण लिखिए।



15. आभासी आण्विक अभिक्रियाएँ क्या हैं ? एक उदाहरण द्वारा स्पष्ट कीजिए।



1. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए निम्न में से कौन सही है ?



2. निम्न में कौन – सी अभिक्रिया आभासी एकाणुक हैं ?



3. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के अर्ध्दभाग के पूर्ण होने में लगा समय $\left(t_{1/2}\right)$ -



4. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक K का समीकरण है -

5. शून्य कोटि की अभिक्रिया के वेग (या दर) नियतांक का मात्रक है-



6. प्रथम कोटि की एक अभिक्रिया 72 मिनट में 75 % पूर्ण होती है। आधी (50%) अभिक्रिया कब पूर्ण हुई ?



7. यदि किसी प्रथम कोटि की अभिक्रिया का 90% , 90 मिनट में पूर्ण हुआ हो तो इसके 50% पूर्ण होने में लगने वाला समय होगा (log 2= 0.30) -



8. प्रथम किसी की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक तथा अर्ध्द —आयु काल में सम्बन्ध हैं -



- **9.** $\dfrac{dx}{dt}=\left[a
 ight]^{0}$ की अभिक्रिया की कोटि हैं-
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

- 10. शून्य कोटि की अभिक्रिया के लिए निम्नलिखित में से कोन –सा सूत्र सही हैं।
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

11. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग नियतांक का मात्रक है-



12. एक शुन्य कोटि की अभिक्रिया A+B o C के लिए वेग दर है-



13. अभिक्रिय $2H_2O_2 o 2H_2O + O_2$ के लिए $r = k[H_2O_2]$ है। यह अभिक्रिया है-



14. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के 90% पूर्ण होने में लगने वाला समय लगभग होता है-



15. अभिक्रिया $A \to B$ में ,अभिक्रिया की दर, अभिकारकों का सान्द्रण चार गुना बढ़ाने पर दोगुना बढ़ जाती है। अभिक्रिया की कोटि है-



16. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया का अर्धसमय 4 मिनट है तो 99.9% अभिक्रिया कितने समय में पूर्ण हो जायेगी ।



17. अभिक्रिया A+2B o उत्पाद के लिए अभिक्रिया की दर $R=[A][B]^2$ द्वारा व्यक्त किया जाता है तो अभिक्रिया की कोटि है-



18. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया की अर्ध – आयु 400 सेकण्ड हैं। इसका वेग स्थिरांक होगा-



19. यदि काई अभिक्रिया निम्न समीकरण का पालन करती है-

$$k = \frac{2.303}{t} \log_{10} \frac{a}{a-x}$$

तो अभिक्रिया की कोटि होगी-



आंकिक प्रश्न

1. प्रथम कोटि की एक अभिक्रिया में 40 सेकण्ड में पदार्थ की सान्दुता प्रारम्भिक सान्द्रता की आधी रह जाती है। इसके वेग स्थिरांक की गणना कीजिए।



2. प्रथम कोटि की एक अभिक्रिया के लिए अर्ध्द-आयु 69.3 सेकण्ड है। इस अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक ज्ञात कीजिए।



3. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया का अर्ध्द-आयु काल 60 मिनट है। कितने समय में अभिक्रिया 90% पूर्ण हो जायेगी?



4. एक प्रथम कोटि अभिक्रिया 10 मिनट में 20% पूर्ण होती है। अभिक्रिया के 75% पूर्ण होने में लगे समय की गणना कीजिए।



5. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया का आधा भाग (50%) 10 मिनट में पुर्ण होता हैं। इस अभिक्रिया का 80% भाग कितने समय में पूर्ण होगा ?



6. सिध्द कीजिए कि एक प्रथम कोटि अभिक्रिया को 99% पूर्ण होने में लगा समय , उसी अभिक्रिया को 90% पूर्ण होने में लगे समय का दोगुना होता है। 7. सिध्द करें कि प्रथम कोटि की अभिक्रिया को 3/4 पूर्ण होने में लगा समय , अर्ध्द –क्रिया को पूर्ण होने में लगे समय का दोगुना होता है।



8. किसी प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए सिध्द कीजिए कि अभिक्रिया के 99.9% पूर्ण होने में लगा समय अर्ध्द — आयु का 10 गुना होता है।



9. एक यौगिक के 1 मोल से प्राम्भ करने पर यह ज्ञात हुड़ा कि 1 घण्टे में अभिक्रिया तीन- चौथाई पूर्ण हो जाती हैं। वेग स्थिरांक की गणना कीजिए यदि अभिक्रिया प्रथम कोटि का अनुसरण करती हैं।



10. किसी प्रथम कोटि की अभिक्रिया का वेग स्थिरांक 7×10^{-4} प्रति सेकण्ड हैं। अपनी प्रारम्भिक सान्दुता के $\frac{1}{4}$ तक कम होने के लिए अभिकारक द्वारा लिए गये समय की गणना कीजिए । $[\log_{10}2=0.3010]$



11. $R \to P$ अभिक्रिया के लिए अभिकारक की सान्द्रता 0.06M से 20 मिनट में परिवर्तित होकर 0.02M हो जाती है । औसत वेग की गणना कीजिए।



12. सल्फयुरिल क्लोराइड SO_2CI_2 की प्रारम्भिक मात्रा की आधी मात्रा का वियोजन 60 मिनट में हो जाता है । यदि यह वियोजन प्रथम कोटि का हो तो इसके वेग स्थिरांक की गणना कीजिए।



13. प्रथम कोटि की एक अभिक्रिया में कोई पदार्थ अपनी प्रारम्भिक मात्रा का 100 मिनट मे आधा रह जाता है। तो बताइए कि कितने समय मे यह अपनी प्रारम्भिक मात्रा का चौथाई रह जायेगी ?



14. एक रासायनिक अभिक्रिया का ताप 290K से बढ़ाकर 300 K करने पर अभिक्रिया की दर दुगुनी हो जाती है। अभिक्रिया की सक्रियण ऊर्जा का मान

ज्ञाज कीजिए।

$$(R = 8.314JK^{-1}mo^{-1}, \log_{10} 2 = 0.3010)$$



वीडियो उत्तर देखें

15. अभिक्रिया की दर से क्या तात्पर्य है ?

अभिक्रिया
$$NO_2+NO_2
ightarrow NO+NO_3$$
 (धीमा)

(ii)
$$NO_3 + CO
ightarrow CO_2 + NO_2$$
 (तीव्र)

अभिक्रिया कर वेग (दर) क्या है ?



16. अभिक्रिया ,A+2B o 2C से निम्नलिखित तथ्य प्राप्त हुए-

आरम्भिक सान्त्रता (मोल ∕ली०)				आरम्भिक अभिक्रिया गति (मोल ली० /मिनट)
A .		В	,	
1.0		1.0		0.15
2.0	.	1.0	:'	0.30
3.0		1.0		0.45
1.0		2.0		0.15
1.0		3.0		0.15

इस अभिक्रिया के लिए गति सिध्दान्त (Rate law of reaction) स्पष्टीकरण देते हुए लिखे।



17. 293 K से 313 K तक परिवर्तन पर अभिक्रिया की दर चार गुनी जो जाती है। अभिक्रिया की सक्रियण ऊर्जा का मान ज्ञात कीजिए यह मानते हुए कि ताप परिवर्तन पर सक्रियण ऊर्जा मा मान परिवर्तित नहीं होता है।



18. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक $k=2.54 imes 10^{-3}$ पाया गया । इसकी तीन- चौथाई आयु की गणना कीजिए। $(\log 2=0.301)$



19. प्रथम कोटि की अभिक्रिया $N_2O_5(g) o 2NO_2(g) + .$ $\frac{1}{2}O_2(g)$ में 318 k पर N_2O_5 की प्रारम्भिक सान्द्रता $0.60 imes 10^{-2} mol L^{-1}$ थी जो 60 मिनट के उपरान्त $0.20 imes 10^{-2} mol L^{-1}$ रह गई । 318 K पर वेग स्थिरांक की गणना कीजिए । $(\log 3 = 0.4771)$



20. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक की इकाई ज्ञात कीजिए। एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया 100 सेकण्ड में 50% सम्पन्न होती हैं। अभिक्रिया का वेग स्थिरांक ज्ञात कीजिए।



1. वेग स्थिरांक ताप बढ़ाने पर -

A. बढ़ेगा

B. घटेगा

C. अपरिवर्तित रहेगा

D. इनमे से कोई नहीं।

Answer: a



वीडियो उत्तर देखें

2. अभिक्रिया A + 2B o उत्पाद के लिए वेग नियम समीकरण

 $R=k[A][B]^2$ द्वारा व्यक्त किया जाता है तो अभिक्रिया की कोटि है -

A. 2

- B. 3
- C. 5
- D. 6

Answer: b



वीडियो उत्तर देखें

3. अभिक्रिया $2H_2O_2 o 2H_2O + O_2$ के लिए $r = k[H_2O_2]$ है यह अभिक्रिया है -

- A. शून्य कोटि अभिक्रिया
- B. प्रथम कोटि अभिक्रिया
- C. द्वितीय कोटि अभिक्रिया
- D. तृतीय कोटि अभिक्रिया

Answer: b



4. अभिक्रिया $A \to B$ में , अभिक्रिया की दर , अभिकारकों का सान्द्रण चार गुना बढ़ाने पर , दो गुना बढ़ जाती है। अभिक्रिया की कोटि है -

A. शून्य

B.1/2

C. 2

D. 4

Answer: b



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्नलिखित में से कौन - सी अभिक्रिया शून्य कोटि की अभिक्रिया है -

A.

$$CH_3COOC_2H_5 + NaOH
ightarrow CH_3COONa + C_2H_5OH$$

B. $CH_3COOCH_3 + H_2O
ightarrow CH_3COOH + CH_3OH$

C.
$$2FeCl_3 + SnCl_2
ightarrow CH_3COOH + CH_3OH$$

D. $H_2 + Cl_2
ightarrow 2HCl$

Answer: d



वीडियो उत्तर देखें

6. किस कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग तथा वेग स्थिरांक की इकाई समान होती है ?

- A. शून्य
- В. प्रथम
- C. द्वितीय
- D. तृतीय

Answer: a



वीडियो उत्तर देखें

7. एक शून्य कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग दर है

- A. दर $=k[A]^0[B]^0$
- B. दर $=k[A]^1[B]^0$
- C. दर $=k[A]^0[B]^1$

D. इनमे से कोई नहीं

Answer: a



वीडियो उत्तर देखें

8. शून्य कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक की इकाई (मात्रक) है -

A. -1

B. $^{-1}$ $^{-1}$

C. -1 -1

D. मोल सेकंड

Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

9. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक का मात्रक है -

A. मोल
$$^{-1}$$
 $^{-1}$

B. लीटर
$$^{-1}$$
 $^{-1}$

c.
$$^{-1}$$

D.
$$-1$$

Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

10. शून्य कोटि की अभिरिकया के निम्नलिखित में से कौन - सा सूत्र सही है -

A. $t_{1/2} \propto a$

B.
$$t_{1/2} \propto rac{1}{a}$$

C.
$$t_{1/2} \propto rac{1}{a^2}$$

D. $t_{1/2} \propto a^0$

Answer: a



वीडियो उत्तर देखें

11. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक तथा अर्द्ध - आयुकाल में सम्बन्ध है -

प्रथम कोटि की अभिक्रिया में अर्द्ध - आयु के लिए समीकरण है -

A.
$$t_{1/2} = rac{0.693}{k}$$

B.
$$k=rac{t_{1/2}}{0.693}$$

C.
$$t_{1/2} = 0.693k$$

D.
$$t_{1/2} = k/0.693$$

Answer: a



वीडियो उत्तर देखें

- **12.** प्रथम कोटि की अभिक्रिया में अर्ध -भाग के पूर्ण होने में लगा समय $\left(t_{1/2}
 ight)$
- (i) उसकी प्रारम्भिक सांद्रता पर निर्भर करता हैं। (ii) उसकी प्रारम्भिक सांद्रता

के व्युत्क्रमानुपाती हैं। (iii) उसकी प्रारम्भिक सांद्रता पर निभर नहीं करता हैं।

- (iv) उसकी प्रारम्भिक सांद्रता के के वर्गमूल पर निर्भर करता हैं।
 - A. उसकी प्रारंभिक सान्द्रता पर निर्भर करता है
 - B. उसकी प्रारंभिक सान्द्रता के व्युत्क्रमानुपाती है
 - C. उसकी प्रारंभिक सान्द्रता पर निर्भर नहीं करता है

D. उसकी प्रारंभिक सान्द्रता के वर्गमूल पर निर्भर करता है ।

Answer: c



वीडियो उत्तर देखें

13. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया की अर्द्धआयु सेकंड है इसका वेग स्थिरांक होगा -

A.
$$1.73 imes 10^{-3}$$

B.
$$1.44 \times 10^{-3}$$

C.
$$2.72 \times 10^{-3}$$

D.
$$2.88 imes 10^{-3}$$

Answer: a

14. यदि कोई अभिक्रिया निम्न समीकरण का पालन करती है -

$$k = \frac{2.303}{t} \log_{10} \left(\frac{a}{a - x} \right)$$

- A. शून्य
- B. प्रथम
- C. द्वितीय
- D. तृतीय

Answer: b



वीडियो उत्तर देखें

- A. $t_{1/2}$ का लगभग 1.1 गुना
- B. $t_{1/2}$ का लगभग२.२ गुना
- C. $t_{1/2}$ का लगभग3.3 गुना
- D. $t_{1/2}$ का लगभग 4.4 गुना

Answer: a



16. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया का अर्द्ध समय 4 मिनट है , तो 99.9 % अभिक्रिया पूर्ण होने में कितना समय लगेगा -

- A. 16 मिनट
- B. 8 मिनट
- C. 32 मिनट

D. 40 ਸਿਜਟ

Answer: d



वीडियो उत्तर देखें

17. निम्न में कौन - सी अभिक्रिया आभासी एकाणुक है -

A.
$$H_2 + Cl_2
ightarrow 2HCl$$

B.
$$CH_3COOC_2H_5 + NaOh
ightarrow CH_3COONa$$

$$extsf{C.}\ 2FeCl_3 + SnCl_2
ightarrow 2FeCl_2 + SnCl_4$$

D.
$$CH_3COOCH_3 + H_2O
ightarrow CH_3COOH + CH_3OH$$

Answer: d



वीडियो उत्तर देखें

अतिलघु उत्तरीय प्रश्नोत्तर

1. अभिक्रिया के वेग से आप क्या समझते है ? समझाइये।



2. अभिक्रिया के वेग का अर्थ उदाहरण सहित स्पष्ट कीजिये।



3. तात्क्षणिक वेग क्या है ? आप इसे कैसे ज्ञात करेंगे ?



4. निम्नलिखित अभिक्रिया के लिए अभिक्रिया का औसत वेग बताइये -

$$n_1A+n_2B
ightarrow m_1C+m_2D$$



5. अभिक्रिया की कोटि का अर्थ उदाहरण सहित स्पष्ट कीजिये।



6. शून्य कोटि की अभिक्रिया को उदाहरण द्वारा समझाइये



7. निम्न अभिक्रिया की कोटि और वेग स्थिरांक की इकाई लिखिए -

$$H_2+Cl_2 o 2HCl$$



8. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक की इकाई ज्ञात कीजिये।



9. तापीय गुणांक क्या है ? अभिक्रिया के वेग से इसका सम्बन्ध बताइये।



10. तापीय गुणांक को समझाइये।

11. तापमान गुणांक की व्याख्या कीजिये।



वीडियो उत्तर देखें

लघु उत्तरीय प्रश्नोत्तर।

- 1. अभिक्रिया की दर से तात्पर्य है ? अभिक्रिया
- (i) $NO_2 + NO_2
 ightarrow NO + NO_3$ (मन्द)
- (ii) $NO_3 + CO
 ightarrow CO_2 + NO_2$ (तीव्र)

अभिक्रिया का वेग (दर) क्या है ?



वीडियो उत्तर देखें

2. कारण सहित निम्न अभिक्रियाओं की कोटि बताइये -

(i)
$$N_2 + 3H_2 \stackrel{ ext{Fe-Mo}}{\Longleftrightarrow} 2NH_3$$

(ii)

 $CH_3COOC_2H_5 + NaOH \Leftrightarrow CH_3COONa + C_2H_5OH$



3. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के चार प्रमुख अभिलक्षण लिखिए।



4. आभासी एकाणुक अभिक्रिया को उदाहरण द्वारा समझाइए।



5. आभासी आण्विक अभिक्रियाओं क्या है ? एक उदाहरण द्वारा स्पष्ट कीजिये।



लघु उत्तरीय प्रश्नोत्तर ॥

1. किसी रासायनिक अभिक्रिया का औसत वेग और तात्क्षणिक वेग से आपका क्या तात्पर्य है ? अभिक्रिया के वेग पर ताप के प्रभाव को संक्षेप में समझाइए।



2. किसी अभिक्रिया का वेग क्या है ? किसी रासायनिक अभिक्रिया के वेग को ताप किस प्रकार प्रभावित करता है ?



3. (अ) किसी अभिक्रिया की आण्विकता से आप क्या समझते है ? उपयुक्त उदाहरण देकर अपने उत्तर की पुष्टि कीजिये।

(ब) अभिक्रिया की कोटि से आप क्या समझते है ? एक उदाहरण भी दीजिये।



4. उचित उदाहरणों द्वारा अभिक्रिया की कोटि एवं आण्विकता को समझाइए।



5. अभिक्रियाओं की कोटि को समझाते हुए निम्न अभिक्रिया की कोटि कारण सहित बताइये।

- (i) $H_2 + Cl_2 \Longleftrightarrow 2HCl$
- (ii) $CH_3COOC_2H_5 + H_2O
 ightarrow CH_3COOH + C_2H_5OH$

6. सिद्ध कीजिये की प्रथम कोटि की किसी अभिक्रिया की अर्द्ध - आयु अभिकारक की प्रारंभिक सान्द्रता पर निर्भर नहीं करती है।



- 7. कैसे अभिक्रिया गति प्रभावित होती है -
- (i) अभिकारक सान्द्रण के परिवर्तन पर ?
- (ii) ताप के परिवर्तन पर ?
- (iii) उत्प्रेरक की उपस्थिति पर ?
 - वीडियो उत्तर देखें

|--|

9. विशिष्ट वेग स्थिरांक पर टिप्पणी लिखिए।



विस्तृत उत्तरीय प्रश्नोत्तर

1. अभिक्रिया की आण्विकता तथा कोटि में क्या अन्तर है ? एक उदाहरण देकर स्पष्ट कीजिये।



2. अभिक्रिया की कोटि तथा आण्विकता में अंतर बताइए।



3. अभिक्रिया की आण्विकता और कोटि को परिभाषित कीजिये और दोनों में अन्तर स्पष्ट कीजिये।



4. अभिक्रिया की कोटि से आप क्या समझते है ? शून्य कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक व्यंजक तथा एक उदाहरण लिखिए।



5. अभिक्रिया की की कोटि से आप क्या समझते है ? शून्य कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक का मान तथा मात्रक ज्ञात कीजिये।



6. शून्य कोटि की अभिक्रिया से आप क्या समझते है ? उदाहरण द्वारा समझाइए। इसका गणितीय समीकरण लिखिए।



7. अभिक्रिया की कोटि से आप क्या समझते है ? प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक का व्यंजक निकालिये।



8. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक का मात्रक लिखिए और इन अभिक्रियाओं के दो प्रमुख लक्षण लिखिए।



' वााडया उत्तर दख

9. प्रथम कोटि की अभिक्रिया की व्याख्या कीजिये |



वीडियो उत्तर देखें

आंकिक प्रश्नोत्तर

1. एक अभिक्रिया का वेग $k[A]^{1/2}[B]^{1/2}$ है इस अभिक्रिया की कोटि बताइये।



- **2.** 2A o 3 उत्पाद , अभिक्रिया में की सांद्रता मिनट में मोल लीटर से घटकर
- मोल लीटर रह जाती है इस समयान्तराल के लिए अभिक्रिया वेग की गणना

कीजिये।



वीडियो उत्तर देखें

3. R o P अभिक्रिया के लिए अभिकारक की सांद्रता 0.06M से 20 मिनट में परिवर्तित होकर $0.02~\mathrm{M}$ हो जाती है। औसत वेग की गणना कीजिये।



वीडियो उत्तर देखें

4. गैसीय अभिक्रिया के वेग को आधा किया जाता है जबकि पात्र का आयतन दुगुना किया जाता है , अभिक्रिया की कोटि ज्ञात कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

5. अभिक्रिया A + 2B - 2C से निम्नलिखित आकड़े प्राप्त हुए -

प्रारम्भिक सान्द्रता (मोल लीटर ⁻¹)		प्रारम्भिक अभिक्रिया गति (मोल लीटर ⁻¹ मिनट ⁻¹)
[4]	[B]	
1. 0	1. 0	0.15
2. 0	1. 0	0.30
3.0	1. 0	0.45
1. 0	2.0	0.15
1.0	3.0	0.15

इस अभिक्रिया के लिए गति सिद्धांत को स्पष्टीकरण देते हुए लिखे।



6. प्रथम कोटि की अभिक्रिया में, 40 सेकण्ड में पदार्थ की सान्द्रता प्रारम्भिक सान्द्रता की आधी रह जाती है। इस अभिक्रिया के वेग स्थिरांक की गणना कीजिए।



7. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक की इकाई ज्ञात कीजिए। एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया 100 सेकण्ड में 50% सम्पन्न होती हैं। अभिक्रिया का वेग स्थिरांक ज्ञात कीजिए।



8. SO_2Cl_2 (सल्फ्यूरिक क्लोराइड) की अपनी प्रारंभिक मात्रा से आधी मात्रा में वियोजित होने में 60 मिनट का समय लगता है यदि यह अभिक्रिया प्रथम कोटि की हो तो वेग स्थिरांक की गणना कीजिये।



9. प्रथम कोटि की अभिक्रिया

$$N_2O_5(g)
ightarrow 2NO_g+rac{1}{2}O_2(g)$$

में 318 K पर N_2O_5 की प्रारंभिक सांद्रता $0.60 imes 10^{-2}$

 $^{-1}$ थी

 $^{-1}$ रह गई पर वेग स्थिरांक के जो मिनट के उपरांत $0.20 imes 10^{-2}$ उपरांत मोल लीटर रह गई K पर वेग स्थिरांक की गणना कीजिये। (log 3 =

0.4771)



वीडियो उत्तर देखें

10. प्रथम कोटि की अभिक्रिया $N_2O_5(g) o 2NO_2(g) + rac{1}{2}O_2(g)$

में 318 K पर N_2O_5 की प्रारंभिक सांद्रता $1.20 imes10^{-2}$

 $^{-1}$ रह गई पर वेग जो 60 मिनट के उपरांत $0.60 imes 10^{-2}$

स्थिरांक की गणना कीजिये।



11. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया अर्द्ध - आयुकाल 60 मिनट है। कितने समय

में अभिक्रिया 90 % पूर्ण हो जाएगी ?

12. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया 10 मिनट में 20 % पूर्ण हो जाती है अभिक्रिया के 75 % पूर्ण होने में कितना समय लगेगा ?



13. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया का आधा भाग (50 %) 10 मिनट में पूर्ण होता है। इस अभिक्रिया का 80 % भाग कितने समय में पूर्ण होगा ?



14. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के वेग स्थिरांक का व्यंजक निर्धारित कीजिये। प्रथम कोटि की एक अभिक्रिया में कोई पदार्थ अपनी प्रारंभिक मात्रा का 100 मिनट में आधा रह जाता है तो बताइये की कितने समय में यह अपनी प्रारंभिक मात्रा का चौथाई रह जायेगा।



15. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के एक तिहाई समापन के लिए प्रयुक्त समय का व्यंजक प्राप्त कीजिये।



16. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग स्थिरांक $k=2.54 imes 10^{-3}$ $^{-1}$ पाया गया। इसकी तीन - चौथाई आयु की गणना कीजिये। $(\log 2=0.3010)$



17. किसी प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए सिद्ध कीजिये की अभिक्रिया 99.9 % के पूर्ण होने के लिए लगा समय अर्द्ध - आयु का 10 गुना होता है



18. सत्यापन करे की प्रथम कोटि की अभिक्रिया की 99.9 % अभिक्रिया पूर्ण होने लगा समय , अर्द्ध क्रिया के पूर्ण होने में लगा समय का 10 गूना होता है।



19. सिद्ध कीजिये की प्रथम कोटि की अभिक्रिया को भाग पूर्ण होने में लगा समय , अर्द्ध अभिक्रिया के पूर्ण करने में समय का दुगुना होता है।



20. सिद्ध कीजिये की प्रथम कोटि की अभिक्रिया के पूर्ण होने में लगा समय उसकी अर्द्ध - आयु का दोगुना होता है।



21. एक प्रथम कोटि की अभिक्रिया 60 मिनट में 75 % पूर्ण हो जाती है। इस अभिक्रिया की अर्द्ध - आयु ज्ञात कीजिए। $(\log_{10}2=0.3010)$

