

GLORIOUS CHEMISTRY CLASSES

कोशी कॉलेज पोस्ट ऑफिस के सामने खगड़िया



9570471258

1. प्रथम कोटी के लिए वेग स्थिरांक का मात्रक होगा –

(a) mol/L (b) mol/ Sec (c) sec⁻¹ (d) none

2. यदि वेग स्थिरांक का मात्रक atm.sec⁻¹ हो तो कोटी होगी

(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) शून्य (d) सभी

3. आरेख विधि में सान्द्रता बढ़ने पर वेग में कोई परिवर्तन नहीं होता है तो कोटी होगी –

(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) तृतीय (d) कोई नहीं

4. एक अभिक्रिया A → B में A की सान्द्रता चार गुणी बढ़ाने पर अभिक्रिया का वेग दोगुणा हो जाता है तो कोटी होगी –

(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) आधी (d) सभी

5. एक अभिक्रिया A → B उत्पाद में B का सक्रिय द्रव्यमान स्थिर रखकर A का सक्रिय द्रव्यमान दुगुणा करने पर वेग हो जायेगा

(a) दोगुणा (b) चौगुणा (c) आधा (d) चौथाई

6. रेडियोधर्मी विघटन की अभिक्रिया की कोटी होगी –

(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) तृतीय (d) कोई नहीं

7. प्रथम कोटी की अभिक्रिया की अर्द्धआयु निर्भर करती है –

(a) अभिकारकों की सान्द्रता पर

(b) उत्पादों की सान्द्रता पर

(c) अभिक्रिया वेग स्थिरांक पर (d) कोई नहीं

8. द्वितीय कोटी के लिए वेग स्थिरांक का मात्रक होगा –

(a) mol/l (b) mol/ltr. Sec

(c) mol⁻¹Lsec⁻¹ (d) sec⁻¹

9. शून्य कोटी की अभिक्रिया के लिए सही व्यंजक नहीं है

(a) (b) x = kt (c) k a (d) k की इकाई s⁻¹

10. यदि अभिक्रिया वेग नियतांक 2x10⁻³s⁻¹ है तो कोटी होगी

(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) शून्य (d) सभी

11. प्रथम कोटी की अभिक्रिया के लिए सही व्यंजक है –

(a) t_{1/2} = K (b) t_{1/2} =

(c) t_{1/2} = log 2 (d) t_{1/2} =

12. Reaction H₂ + Br₂ → 2HBr के लिए वेग = K[H₂][Br₂]^{1/2} हो तो अभिक्रिया कोटी होगी –

(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) तृतीय (d) कोई नहीं

13. वेग के आधार पर अभिक्रिया कितने प्रकार के होते हैं –

(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4

14. अभिक्रिया की आविष्कता दो हो तो अभिक्रिया कहा जाता है –

(a) सरल अभिक्रिया (b) जटिल अभिक्रिया

(c) छद्म अभिक्रिया (d) कोई नहीं

15. अभिक्रिया तीन चरणों में सम्पन्न होता हो तो कहा जाता है

(a) सरल अभिक्रिया (b) जटिल अभिक्रिया

(c) दोनो अभिक्रिया (d) कोई नहीं

16. प्रथम कोटी की अभिक्रिया के लिए वेग व्यंजक का मान 100s⁻¹ है तो इसका अर्द्धआयु काल होगा –

(a) 6.93 X 10⁻³ (b) 6.93 X 10⁻²

(c) 6.93 X 10⁻¹ (d) 6.93

17. प्रथम कोटी की अभिक्रिया के लिए अर्द्धआयु काल का मान 10 s है तो इसका वेग नियतांक होगा –

(a) 6.93 X 10⁻³ (b) 6.93 X 10⁻²

(c) 0.693 (d) 6.93

18. प्रथम कोटी की अभिक्रिया के लिए वेग व्यंजक निकाल

सकते हैं –

(a) k = log (b) k =

(c) दोनो (d) कोई नहीं

19. Reaction 2H₂ + O₂ → 2H₂O के लिए अभिक्रिया की आविष्कता का मान होगा –

(a) एक (b) दो (c) तीन (d) चार

20. प्रथम कोटी की अभिक्रिया के लिए अर्द्धआयु 10 मिनट है यदि प्रारम्भिक सान्द्रता 0.08 mol/l तथा किसी क्षण सान्द्रता 0.01 mol/l हो तो समय होगा –

(a) 10min (b) 30min (c) 20min (d) 40min

21. अभिक्रिया की आविष्कता नहीं हो सकता है –

(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 0

22. जटिल अभिक्रिया कितने चरणों में सम्पन्न होता है –

(a) 2 (b) 3 (c) 4 (d) सभी

23. वेग स्थिरांक का मात्रक mol⁻²L².s⁻¹ हो तो कोटी का मान होगा –

(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) कोई नहीं

24. किस अभिक्रिया में अर्द्धआयु काल का मान सान्द्रता पर निर्भर नहीं करता है –

(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) शून्य (d) सभी

25. शून्य अभिक्रिया की कोटी को दर्शाता है

(a)

(b)

वेग

वेग

सान्द्रता सान्द्रता

(c)

(d) कोई नहीं

वेग

सान्द्रता

26. एक अभिक्रिया 2x + y → x₂y में y की सान्द्रता स्थिर एवं x की सान्द्रता चार गुणी बढ़ाने पर अभिक्रिया का वेग हो जाता है –

(a) दोगुणा (b) चारगुणा (c) आठगुणा (d) सोलहगुणा

27. प्रथम कोटी की अभिक्रिया में प्रारम्भिक सान्द्रता 0.03 mol/L एवं 10 min में सान्द्रता 0.01 mol/L हो जाता है तो वेग स्थिरांक का मान होगा –

(a) 0.4 (b) 0.3 (c) 0.2 (d) 0.1

28. शून्य अभिक्रिया की कोटी को दर्शाता है (a)

(b)

वेग

वेग

सान्द्रता

(सान्द्रता)²

(c)

(d) कोई नहीं

वेग

(सान्द्रता)¹

NOTE :- 11th में नामांकन जारी है बैच का समय 10 से 11 सुबह । धन्यवाद