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) शुन्य (d) सभी

3. आरेख विधि मे सान्द्रता बढने पर वेग मे कोई परिवर्तन नही होता है तो कोटी होगी –
(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) तृतिय (d) कोई नही

4. एक अभिक्रिया A→B में A की सान्द्रता चार गुणी बढाने 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 दव्यमान 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) तृतिय (d) कोई नही

7. प्रथम कोटी की अभिक्रिया की अद्वआयु निर्भर करती है –
(a) अभिकारकों की सान्द्रता पर
(b)उत्पादों की सान्द्रता पर
(c) अभिक्रिया वेग स्थिरांक पर(d) कोई नही

8. द्वितीय कोटी के लिए वेग स्थिरांक का मात्रक होगा –
(a) mol/l (b) mol/ltr. Sec
(c) $mol^{-1}Lsec^{-1}$ (d)sec^{-1}

9. शुन्य कोटि 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 $2X10^{-3}s^{-1}$ है तो कोटि होगी
(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) शुन्य (d) सभी

11. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए सही व्यंजक है–
(a)$t_{½}$=K (b) $t_{½}$ =
(c) $t_{½}$ =log2 (d) $t_{½}$=

12. Reaction $H2+Br2→2HBr$ के लिए वेग $=K[H_2][Br_2]^{1/2}$ हो तो अभिक्रिया कोटि होगी–
(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) तृतिय (d) कोई नही

13. वेग के आधार पर अभिक्रिया कितने प्रकार के होते है–
(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4

14. अभिक्रिया की आण्विकता दो हो तो अभिक्रिया कहा जाता है –
(a) सरल अभिक्रिया (b) जटिल अभिक्रिया
(c) छद्म अभिक्रिया (d) कोई नही

15. अभिक्रिया तीन चरणों में संमपन्न होता हो तो कहा जाता है
(a) सरल अभिक्रिया (b) जटिल अभिक्रिया
(c) दोनो अभिक्रिया (d) कोई नही

16. प्रथम कोटि 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 कोटि 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 कोटि की अभिक्रिया के लिए वेग व्यंजक निकाल सकते है–
(a) k =log (b) k=
(c) दोनो (d) कोई नही

19. . Reaction $2H_2+O_2→2H_2O$ के लिए अभिक्रिया की आण्विकता का मान होगा –
(a) एक (b) दो (c) तीन (d) चार

20. प्रथम कोटि की अभिक्रिया के लिए अर्द्धआयु 10 मीनट 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 आण्विकता नही हो सकता है–
(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 0

22. जटिल अभिक्रिया कितने चरणों में संमपन्न होता है–'
(a) 2 (b) 3 (c) 4 (d) सभी

23. वेग स्थिरांक का मात्रक $mlo^{-2}L^2.s^{-1}$ हो तो कोटि का मान होगा –
(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) कोई नही

24. किस अभिक्रिया में अद्वआयु काल का मान सान्द्रता पर निर्भर नही करता है –
(a) प्रथम (b) द्वितीय (c) शुन्य (d) सभी

25. शुन्य अभिक्रिया की कोटि को दर्शाता है
(a) (b)

वेग वेग

सान्द्रता सान्द्रता

(c) (d) कोई नही

वेग

सान्द्रता

26. . एक अभिक्रिया 2x+y→x2y में y की सान्द्रता स्थिर एवं x की सान्द्रता चार गुणी बढाने पर अभिक्रिया का वेग हो जाता है –
(a) दोगुणा (b)चारगुणा (c) आठगुणा(d) सोलहगुणा

27. . प्रथम कोटि की अभिक्रिया में प्रारंम्भिक 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. शुन्य अभिक्रिया की कोटि को दर्शाता है(a)
(b)

वेग वेग

सान्द्रता $(सान्द्रता)^2$

(c) (d) कोई नही

वेग

$(सान्द्रता)^1$

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

GLORIOUS CHEMISTRY CLASSES