GLORIOUS CHEMISTRY CLASSES

Base on half life

1. एक प्रथम कोटी की अभिक्रिया का 75% भाग 32 मीनट में पूर्ण होता है। इसका 50% भाग पूर्ण होने में कितना समय लगेगा। [16 मीनट]
2. किसी प्रथम कोटी की अभिक्रिया की अर्द्धायु 10 मीनट है। यदि प्रारंभिक सान्द्रता 0.08 mol/L तथा किसी क्षण सान्दता 0.01 mol/L हो तो T कितना होगा। [30 Min]
3. यदि अभिक्रिया का वेग नियतांक 2×10^{-3} **Sec^{-1}** हो तो अर्द्धयु काल क्या होगा? [346.5 sec]
4. प्रथम कोटी अभिक्रिया के वेग स्थिरांक का मान 100 sec^{-1} इसका अर्द्ध आयु काल क्या होगा। [6.93×10^{-3}]
5. यदि प्रथम कोटी की अभिक्रिया को 60% पूर्ण होने में 60 मीनट लगता है तो 50% पूर्ण होने में कितना समय लगेगा?

6. SO_2Cl_2 को अपनी प्रारंभिक मात्रा से आधी मात्रा में वियोजित होने में 60 मीनट का समय लगता है । यदि अभिक्रिया प्रथम कोटी वेग नियतांक क्या होगा। [$1.92 \times 10^{-4} S^{-1}$]

7. किसी अभिकिया के 298 K एवं 308 K ताप पर वेग स्थिरांक कमश $0.02S^{-1}$ तथा $0.04S^{-1}$ तो सकियण ऊर्जा का मान का मान क्या होगा ? [6362.5 J]

8. सिद्व कीजिए कि प्रथम कोटी की अभिकिया के 99% पूर्ण होने के लिए लगा समय 90% पूर्ण होने के समय का दोगुणा होता है।

9. 100 sec में प्रथम कोटी की अभिकिया द्वारा एक पदार्थ की मात्रा एक–तिहाई रह जाती है।कितने समय मे इसकी प्रारंभिक मात्रा का नवां भाग रह जायेगा ? [199 sec]

10. एक प्रथम कोटी की अभिकिया में, अभिकारको की सान्द्रता 2×10^4 sec में 800 mol/ml से घटकर 50 mol/ml रह जाती है। अभिकिया का वेग स्थिरांक होगा ?[1.386×10^{-4}]

11. क प्रथम कोटी की अभिकिया अर्द्ध–आयु 6.93 मिनट है । अभिकिया को 99: पूर्ण होने में लगा हुआ समय होगा ? [460.6 min]

The king of chemistry.
क्यों पड़े हो चक्कर में .कोई नहीं है G.C.C के टक्कर मे