ВЫПИШИТЕ ПОРЯДКОВЫЕ НОМЕРА ТЕХ УТВЕРЖДЕНИЙ, КОТОРЫЕ СООТВЕТСТВУЮТ:

1. ВАЛЕНТНОСТЬ АТОМОВ УГЛЕРОДА В МОЛЕКУЛАХ ДО ПРЕДЕЛА НАСЫЩЕНА ВОДОРОДОМ.
2. НА КАЖДЫЙ АТОМ УГЛЕРОДА В МОЛЕКУЛЕ ДО ПОЛНОГО НАСЫЩЕНИЯ НЕ ХВАТАЕТ ПО ОДНОМУ АТОМУ ВОДОРОДА.
3. НА КАЖДЫЙ АТОМ УГЛЕРОДА В МОЛЕКУЛЕ ДО ПОЛНОГО НАСЫЩЕНИЯ НЕ ХВАТАЕТ ДВУХ АТОМОВ ВОДОРОДА.
4. МЕЖДУ АТОМАМИ УГЛЕРОДА ИМЕЕТСЯ ТОЛЬКО - СВЯЗЬ.
5. МЕЖДУ АТОМАМИ УГЛЕРОДА ДВЕ - СВЯЗИ.
6. МЕЖДУ АТОМАМИ УГЛЕРОДА ОДНА - СВЯЗЬ.
7. МЕЖДУ АТОМАМИ УГЛЕРОДА ДВЕ - СВЯЗИ И ОДНА - СВЯЗЬ.
8. МЕЖДУ АТОМАМИ УГЛЕРОДА ДВЕ - СВЯЗИ И ОДНА - СВЯЗЬ.
9. СВЯЗЬ С – С ОДИНАРНАЯ.
10. СВЯЗЬ С – С ДВОЙНАЯ.
11. СВЯЗЬ С – С ТРОЙНАЯ.
12. ГОРИТ.
13. НЕ ГОРИТ.
14. ОБЕСЦВЕЧИВАЕТ ВРОМНУЮ ВОДУ.
15. ОБЕСЦВЕЧИВАЕТ РАСТВОР ПЕРМАНГАНАТ КАЛИЯ.
16. ХАРАКТЕРНЫЙ ТИП РЕАКЦИИ ЗАМЕЩЕНИЯ.
17. ХАРАКТЕРНЫЙ ТИП РЕАКЦИИ ПРИСОЕДИНЕНИЯ.
18. ВЗАИМОДЕЙСТВУЕТ С ГАЛОГЕНАМИ НА СВЕТУ.
19. ПОЛИМЕРИЗУЕТСЯ.
20. ПРИ ВЫСОКОЙ ТЕМПЕРАТУРЕ РАЗЛАГАЕТСЯ НА ЭЛЕМЕНТЫ.
21. СПОСОБЕН ПРИСОЕДИНЯТЬ 4 АТОМА ГАЛОГЕНА.
22. ВЗАИМОДЕЙСТВУЕТ С ВОДОЙ.
23. SP3 - ГИБРИДИЗАЦИЯ
24. SP2 - ГИБРИДИЗАЦИЯ
25. SP1 - ГИБРИДИЗАЦИЯ
26. ВАЛЕНТНЫЙ УГОЛ 1090 28I
27. ВАЛЕНТНЫЙ УГОЛ 1200
28. ВАЛЕНТНЫЙ УГОЛ 1800
29. ОБЩАЯ ФОРМУЛА Сn H 2n+2
30. ОБЩАЯ ФОРМУЛА Сn H 2n-2
31. ОБЩАЯ ФОРМУЛА Сn H 2n
32. ОБЩАЯ ФОРМУЛА Сn H 2n-6
33. АЛКАН
34. АЛКЕН
35. АЛКИН
36. ПРЕДЕЛЬНЫЙ УГЛЕВОДОРОД
37. НЕПРЕДЕЛЬНЫЙ УГЛЕВОДОРОД