**А1 Основные понятия ТХС, гомологи, изомеры**

1. Вещества, имеющие одинаковый качественный, но разный количественный состав, отличающиеся на одну или несколько групп атомов –СН2–, имеющие сходное химическое строение и сходные свойства называются

1. Изомеры 3)Радикалы
2. Гомологи 4) Аллотропные видоизменения

2.Теорию химического строения органических веществ сформулировал:

1) Н.Н.Зинин 2) Ф.Велер 3) А.М.Бутлеров 4) Д.И.Менделеев.

3.Явление существования нескольких веществ одинакового состава, с одной и той же молекулярной массой, но с разным строением молекул – это:

1) амфотерность 2) гомология 3) изомерия 4) аллотропия.

4. Валентность углерода в пропане равна:

1) 4 2) 2 3) 8 4) 3.

5. 1-метилпропан и 2 – метилпропан являются:

1) гомологами,

2) геометрическими изомерами

3) структурными изомерами,

4) одним и тем же веществом.

6. Вещества СН3–СН=СН2 и СН2=СН–СН2–СН3  являются:

1. Изомеры 3) Радикалы
2. Гомологи 4) Аллотропные видоизменения

7. Вещества, имеющие одинаковый качественный и количественный состав, но различное химическое строение молекулы и обладающие различными свойствами называются

1. Изомеры 3) Радикалы
2. Гомологи 4) Аллотропные видоизменения

8. Гомологами вещества нормального строения являются:

1) С2Н6 и С2Н4 3) С3Н8 и С5Н12,

2) С4Н8 и С7Н16 4) СН4 и С6Н10

9. Согласно теории химического строения атомы в молекулах соединены друг с другом в определенной последовательности согласно их

1) положения в периодической системе

2) степени окисления

3)валентности

4)электроотрицательности

10. Свободные атомы или группы атомов с неспаренными электронами, неустойчивые и способные быстро вступать в химические превращения, называются

1) радикал 3)функциональная группа

2)изомер 4)гомолог

11. Атомы или группы атомов, от которых зависят свойства веществ и по которым можно определить принадлежность данного соединения к тому или иному классу соединений, называются

1) радикал 3)функциональная группа

2)изомер 4)гомолог

Ответы:1-2, 2-3, 3-3, 4-1, 5-3, 6-2, 7-1, 8-3, 9-3, 10-1,11-3