**Тест.**

1. Какое свойство указывает на принадлежность углеводо­рода

к предельным соединениям?

1) углеводород не вступает в реакции присоедине­ния;

2) молекула углеводорода содержит только σ-связи;

3) углеводород не реагирует с бромной водой;

4) углеводород вступает в реакцию замещения с хло­ром и азотной кислотой.

2. Укажите общую формулу предельных углеводородов, со­держащих n атомов углерода в молекуле?

1) СnН2n+2; 2) СnH2n-2; 3) Cn H 2n

3. Какой простейший из приведенных алканов имеет структурные изомеры?

1) этан; 2) бутан; 3) гексан; 4) декан

4. Назовите углеводород по международной номенклатуре

СН3 —СН—СН—СН3

СН2 СН2

СН3  СН3

1) 2,3-диэтилбутан; 2) 2-этил, 3-метилпентан; 3) 3,4-диметилгексан;

5. Выберите углеводород, в молекуле которого нет первичных атомов углерода.

1) 2,2,3,3-тетраметилбутан; 2) метилциклогексан; 3) изобутан;

4) циклопропан.

6. Основные природные источники предельных углеводоро­дов — ...

1) болотный газ и каменный уголь; 2)нефть и природный газ;

3) асфальт и бензин; 4) кокс и полиэтилен.

7. Назовите самый распространенный в природе предель­ный углеводород.

1) бутан; 2) парафин; 3) метан; 4) мазут.

8. В какой реакции при получении предельных углеводородов длина углеродного скелета увеличивается?

1) гидрирования; 2) крекинга; 3) Вюрца; 4) Кучерова

9. Укажите промежуточное вещество при синтезе бутана по схеме: этан ---> X ---> бутан.

1) изобутан;2) бутен-2; 3) этилен; 4) бромэтан.

10. Выберите уравнение, которое правильно характеризует химические свойства метана:

1) СН4 + НВг = СН3Вг + Н2

2) 2СН4 = С2Н2 + 3Н2;

3 )СН4 + HNO3 = CH3ONO2 + H2O

4) 3СН4 + 8КMnО4, = 3К2СO3 + 8MnO2↓ +2KOH + 5H2O.