**Тест по органической химии.**

**Тема: Алкены.**

**Вариант №1.**

1.Общая формула алканов:

а/ СnH2n ; б/СnH2n +2  ; в/ СnH2n-2  ; г/СnH2n+1.

2.Органическое соединение состава СН2= С - СН - СН- СН3  по международной

номенклатуре называется СН3  С2Н5 СН3

 а/ 2,3,4 –триметилпентен-1;

б/2,4-метил-3-этилпентен-1;

в/2,4-диметил-3-этилпентен-1;

г/2,4-диметил-3-этилгептен-1.

3.Гомологом этена является:

а/С2Н4 ; б/ С3Н6; в/С4Н10 ; г/ С2Н6.

4.Допишите уравнение реакции и определите ее тип:

СН2= С Н – СН3 +Br2 =

а/гидрирование; б/ галогенирование; в/гидрогалогенирование; г/дегидрогалогенирование.

5.2,3-диметилбутен-1 имеет молекулярную формулу:

 а/ С6Н12 ; б/ С4 Н8 ; в/С5Н10 ; г/С7Н14.

6.Для получения полиэтилена используют реакцию:

а/ гидрирование; б/ галогенирование; в/гидрогалогенирование; г/полимеризации.

7.Пропен можно отличить от пропана с помощью любого из реактивов:

а/раствор перманганата калия и гидроксид меди (II);

б/оксид серебра и гидроксид меди (II);

в/ бромная вода и оксид меди (II);

г/ раствор перманганата калия и бромная вода.

 **Тест по органической химии.**

**Тема: Алкены.**

**Вариант №2.**

1.Вещества с общей формулой СnH2n:

а/этиленовый углеводород;

б/ацетиленовые углеводороды;

в/предельный углеводороды;

г/ароматический углеводород.

2.Органическое соединение состава СН 2= С - СН - СН- СН3 по международной

номенклатуре называется: СН3 Сl СН3

 а/ 2,3,4 –триметилпентен-1;

б/2,4-метил-3-этилпентен-1;

в/3-хлор-2,4-диметилпентен-1;

г/3-хлор-2,4-диметилгексен-1.

3.Для алкенов характерна изомерия:

а/положения функциональной группы;

б/углеводородного скелета;

в/положение кратной связи;

г/пространственная.

4.Допишите уравнение реакции и определите ее тип:

 СН2= С Н – СН3 +НBr =

 а/гидрирование; б/ галогенирование; в/гидрогалогенирование; г/дегидрогалогенирование.

5.3-метилпентен-1 имеет молекулярную формулу:

а/ С6Н12 ; б/ С4 Н8 ; в/С5Н10 ; г/С7Н14.

6.Водный раствор перманганата калия обесцвечивается под действием:

а/ этан; б/этен; в/2,3-диметилбутан; г/бензол.

7.Для получения пропана из пропен-1 используют реакцию:

а/ гидрирование; б/ галогенирование; в/гидрогалогенирование; г/полимеризации.