**Зачет №1 по химии 10кл**

 **По теме: УГЛЕВОДОРОДЫ**

 учебник химия 10кл (Параграф 1-8) О.С.Габриелян

 (Срок сдачи октябрь)

**1**. Назовите соединения, формулы которых:

СН4;С3Н8;СН3-С2Н5;С5Н12;С4Н10;С5Н12;С7Н16;С2Н5-С3Н7.

**2**.Из веществ, формулы которых приведены выше, выберите:

Изомеры - гомологи -

назовите эти вещества.

**3**.Закончить уравнение:

СН4 + О2 =

**4**. Даны формулы веществ:

 а) CH3 – CH – CH2 - CH3 ;

 |

 CH3

 б) CH3 – CH2 – CH2 – CH 2;

 |

 CH3

 в) CH3 – CH2 – CH3;

 г) CH3 – CH – CH2– CH2 - CH3;

 |

 CH3

Дайте названия этим веществам.

**5.** Закончите уравнение реакции:

 C2H6 + CL2 =

 C3H8 + Br2 =

Допишите фразу.

1. Вещество в) относится к классу……
2. Вещества а) и б) имеют одинаковую………

**6**. Назвать углеводород:

Сн3-сн2-сн2-сн-сн2-Сн3

 |

 CH3

**7**.Составить формулу по названию углеводорода:

 2,2диметил,3этилбутан.

 **Дополнительная часть**.

**1**.Определите углеводород, лишний в данном ряду:

 а) С7Н8 б) С6Н6 в) С8Н10 г) С5Н6

**2**. Задача.

Вычислить объем кислорода, который необходим для сгорания 100литров ацетилена, содержащего 5% примеси.

**3**. .Из 7,8г бензола получено 8,61г нитробензола. Выход продукта реакции составил:

а) 70% б) 65% в) 80% г) 78%

а) этана б) 2,2-диметилпропана в)2-метилпропана г) пропана

**4.** Задача.

Вычислить объем кислорода, который необходим для сгорания 40литров метана, содержащего 10% негорючей примеси.