

## Примерный вариант итоговой контрольной работы за курс химии 10 класса

### Проверяемые виды деятельности:

- 1-записывать формулы, называть и определять вещества, их свойства;
- 2-составлять уравнения химических реакций, определять их тип;
- 3-проводить вычисления по химическим формулам и уравнениям.

### Критерии оценивания комбинированной контрольной работы.

Правильное выполнение каждого элемента заданий 1,2 оценивается 1 баллом, каждое верно написанное уравнение с указанием типа химической реакции-1 балл;

задача: правильно произведены все вычисления ,необходимые для установления молекулярной формулы вещества-3 балла, выполнены отдельные элементы решения, которые не привели к нахождению формулы вещества-1 балл.

«5»-16-18 баллов

«4»-13-15 баллов

«3»- 9-12 баллов

«2»- менее 9 баллов

### 1.Напишите формулы:

- а) 3-метилбутина-1
- б) бутанола-2
- в) пентена-2
- г) 2-метилбутадиена-1,3
- д) 2,3-диметилбутановой кислоты.

### 2.Определите:

- а) класс соединений, к которому принадлежит каждое вещество,
- б) тип гибридизации атомов углерода,

в) для вещества а) напишите формулу гомолога и изомера и дайте им названия.

3. Напишите уравнения реакций к схеме превращений, укажите условия протекания реакций:

$\text{CH}_4 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{этаналь} \rightarrow \text{уксусная кислота} \rightarrow \text{хлоруксусная кислота} \rightarrow \text{аминоуксусная кислота} \rightarrow \text{глицилглицин}$

4. При сгорании органического вещества массой 2,3 г образовался оксид углерода (IV) массой 4,4 г и вода массой 2,7 г. Относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 1,59. Выведите молекулярную формулу органического соединения.