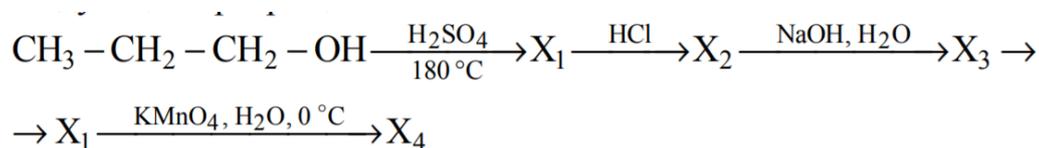


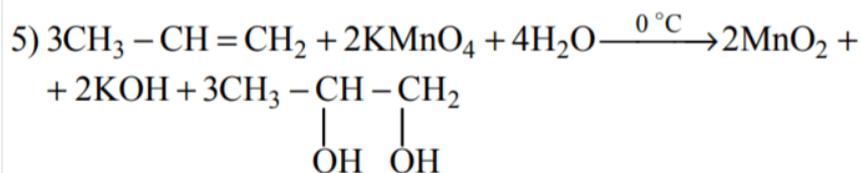
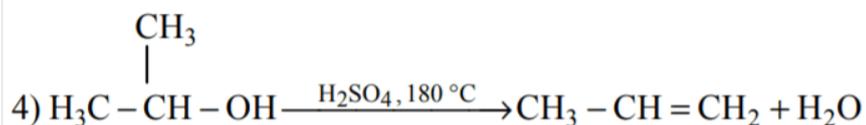
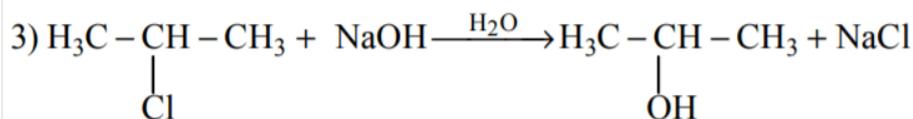
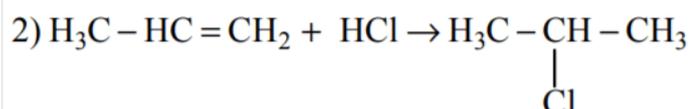
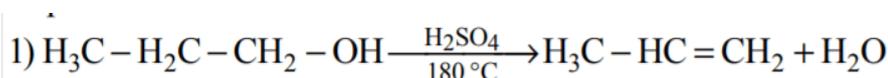
Демонстрационный вариант ЕГЭ 2019 г. - задание №33

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.

Решение :



Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017 г. - задание №33

Определите массовые доли (в %) сульфата железа(II) и сульфида алюминия

в смеси, если при обработке 25 г этой смеси водой выделился газ, который

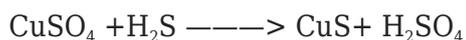
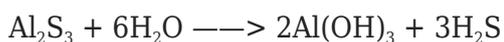
полностью прореагировал с 960 г 5%-ного раствора сульфата меди.

33. Расчеты массы, объема, массовых долей веществ в растворе

В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).

Решение :

Составлены уравнения реакций:



Рассчитано количество вещества сероводорода:

$$n(\text{CuSO}_4) = 960 \cdot 0,05 / 160 = 0,3 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2\text{S}) = n(\text{CuSO}_4) = 0,3 \text{ моль}$$

Рассчитаны количество вещества и массы сульфида алюминия и

сульфата железа(II):

$$n(\text{Al}_2\text{S}_3) = n(\text{H}_2\text{S}) : 3 = 0,1 \text{ моль}$$

$$m(\text{Al}_2\text{S}_3) = 0,1 \cdot 150 = 15 \text{ г}$$

$$m(\text{FeSO}_4) = 25 - 15 = 10 \text{ г}$$

Определены массовые доли сульфата железа(II) и сульфида

алюминия в исходной смеси:

$$\omega(\text{FeSO}_4) = 10 / 25 = 0,4, \text{ или } 40\%$$

$$\omega(\text{Al}_2\text{S}_3) = 15 / 25 = 0,6, \text{ или } 60\%$$

Ответ: 40, 60

ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна**- задание №33**

Установите соответствие между веществами и реагентом, с помощью которого их можно отличить друг от друга.

ВЕЩЕСТВА

А) и
Б) и
В) и
Г) и

РЕАГЕНТ

1) фенолфталеин
2) нитрат бария
3) карбонат калия
4) нитрат лития
5) нитрат свинца

А | Б | В | Г

solution