

Рекомендации к оцениванию

10 класс

Задание № 1

Осадок белого цвета – это безводный сульфат меди. При добавлении воды цвет осадка становится синим – образуется медный купорос.

Итого 8 баллов

Задание № 2

1) Простейшая формула веществ $(\text{CH}_2)_n$:

$$X : Y = 85,72/12 : 14,28/1 = 1 : 2$$

2) $M(\text{CH}_2)_n = 21 \cdot 2 = 42$ г/моль; C_3H_6 - пропен или циклопропан

3) $M(\text{CH}_2)_n = 28 \cdot 2 = 56$ г/моль; C_5H_{10} - пентен-1, пентен-2, 2-метилбутен-1, 2-метилбутен-2, циклопентан, метилциклобутан, 1,1-диметилциклопропан, 1,2- диметилциклопропан, этилциклопропан,

Итого 12 баллов

Задание № 3

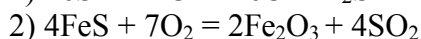
Ответ: 58,3% KOH, 41,7% NaOH.

Итого 10 баллов

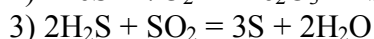
Задание № 4



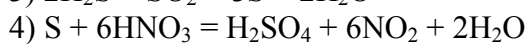
2 балла



2 балла



3 балла



3 балла

Итого 10 баллов

Задание № 5

Молярная масса газов 28 г/моль. Газ А - CO, газ Б – C_2H_4 .

При сгорании 0,1 моль CO образуется 0,1 моль CO_2 , а при сгорании 0,1 моль C_2H_4 – 0,2 моль CO_2 .

Таким образом, для поглощения углекислого газа в первом случае требуется 0,1 моль NaOH, что составляет 100 г 4% раствора.

Во втором случае – 0,2 моль NaOH, то есть 200 г 4%-ного раствора.

Итого 10 баллов

ВСЕГО: 50