

Картинова Родина. 11кл

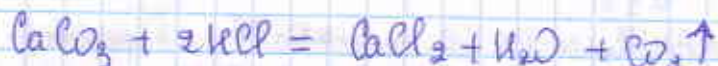
№ 2

всего 400

1. Получили уменьшенный газ (газ 2) в аппарате Киппа.

20

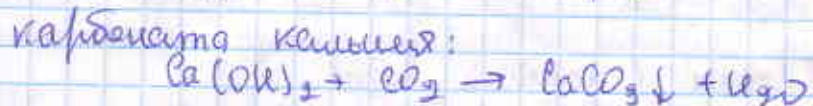
2. Вещество X - нерастворимый карбонат.



15

3. Свети снизу, т.к. уменьшенный газ не поддерживает горение. Уменьшенный газ тяжелее воздуха, поэтому первой коснет самая маленькая свеча, а за ней постепенно более высокие свечи.

4. При пропускании уменьшенного газа в известковую воду наблюдается образование осадка карбоната кальция:



20

При избытке CO_2 осадок растворяется



15

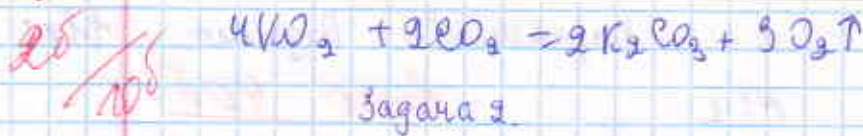
5. При горении магния в уменьшенном газе образуется оксид магния и дотса:



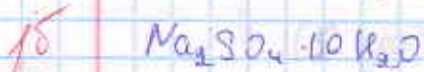
10

6. Уменьшенный газ реагирует с пероксидом и надпероксидом:



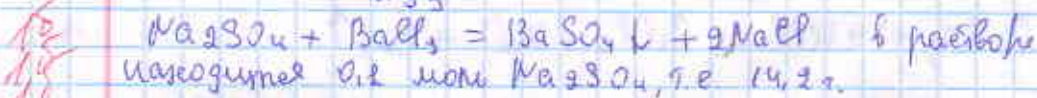


Задача 2



15 частично выветрившаяся $Na_2SO_4 \cdot xH_2O$

15 $V(BaSO_4) = \frac{23,3}{233} = 0,1 \text{ моль}$



15 $m(H_2O) = 28,6 - 14,2 = 14,4$

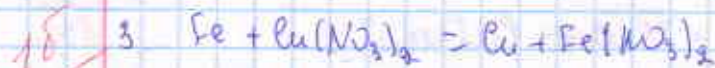
15 $V(H_2O) = \frac{14,4}{18} = 0,8 \text{ моль}$



Задача 3

25 1. Медь (по цвету раствора) и золото (нерастворимость
25 в азотной кислоте и характерной блуждающей компактной
металлической)

15 2. Растворение в царской водке

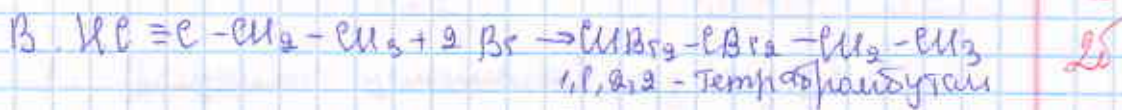
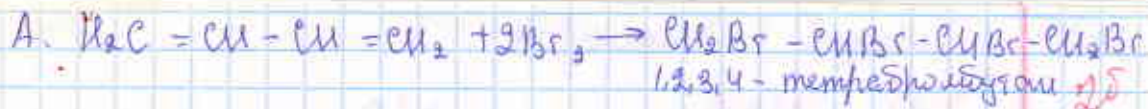


~~100~~ Задача 5

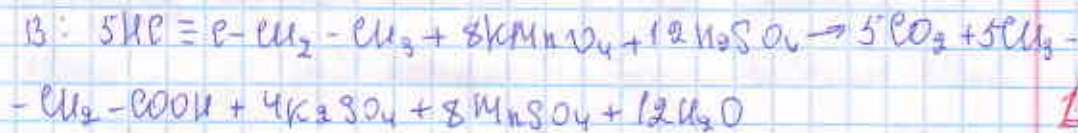
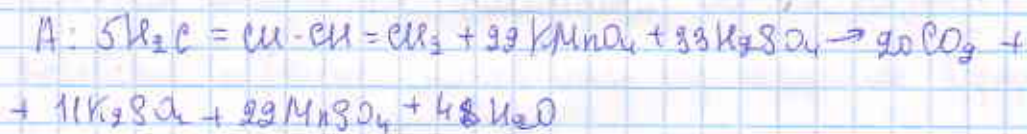
1 Измер А: $U_2E = eU - eU = eU_2$ сум. $eU - 1,3$

Измер В: $U_3E = e - eU_2 - eU_3$ сум. -1

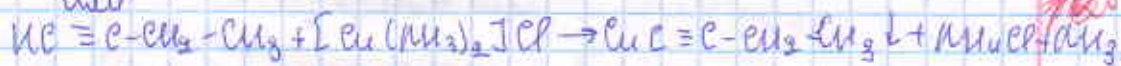
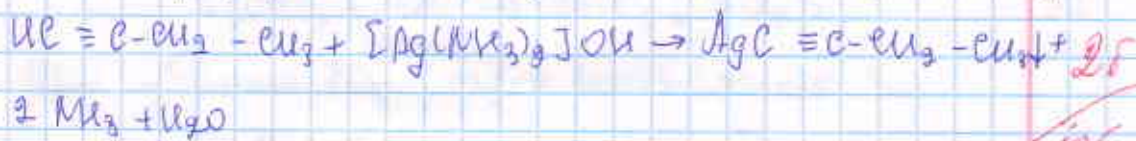
2. Браширование измеров А и В



3. Идентификация углевод. А и В можно идентифицировать, используя в качестве окислителя воднощелочной раствор перманганата калия или хромовую (K₂Cr₂O₇ · K₂SO₄)



4. Реакция для идентификации углевод. А и В.
 При взаимодействии алкинов с аммиачным раствором оксида серебра или хлор меди(I) легко образуются ацетилениды серебра или меди, которые выпадают в осадок.



Углевод А подобная реакции не дает