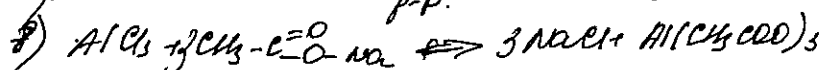
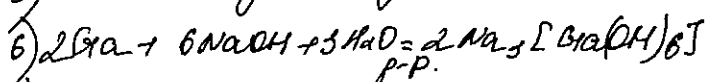
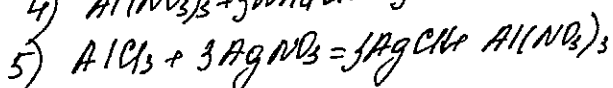
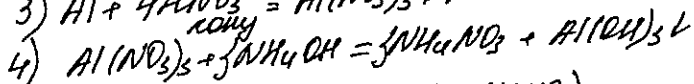
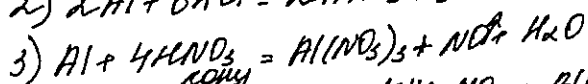
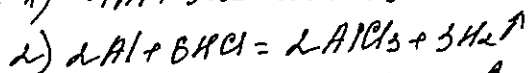
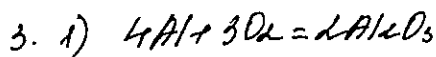


0	1	1	1	1	1	1	B
---	---	---	---	---	---	---	---

№ 1. X - Al ; X - Ga

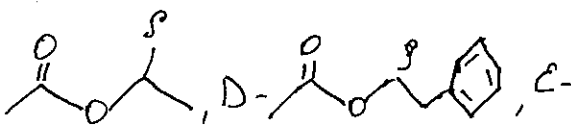
2. A - Al_2O_3 , B - $AlCl_3$, C - $Al(NO_3)_3$, D - $Al(OH)_3$,
E - $AlCl_3$.

08.



№ 1. X - 3α -онанон

2. A - $[O]$, B - Et



18.

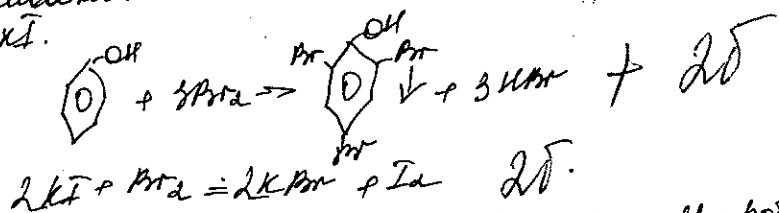
$$38 + 1 = 395$$

Реш 3.

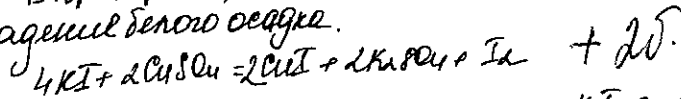
0	1	1	1	1	1	1	В
---	---	---	---	---	---	---	---

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	
ор. св-ва	бесц. р-р бурого цвета	бесц. р-р бел. осадка	бесц. р-р	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	
рт	-	бесц. р-р бел. осадок	-	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	-	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	-	бесц. р-р бел. осадок	-	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	
NaNO ₃	бесц. р-р бел. осадок	-	бесц. р-р бел. осадок	-	бесц. р-р бел. осадок	-	-	-	-	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	-	-	бесц. р-р бел. осадок	
SiO ₂	-	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	-	бесц. р-р бел. осадок	-	-	-	-	-	-	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	бесц. р-р бел. осадок	
Fe(OH) ₂	-	-	-	-	бесц. р-р бел. осадок	-	бесц. р-р бел. осадок	-	-	бесц. р-р бел. осадок	-	-	-	-	

1) По виду предположим, что в первой пробирке бромная вода, т.к. только она бурого цвета. Примем в каждую пробирку бромную воду; в в-ве у 4-ой пробирки дан белосахар $\Rightarrow$ в 4-й пробирке арсенат. Если приливать в-ва к 13 пробирке образовался бурый р-р $\Rightarrow$ в 13-ой пробирке KI.

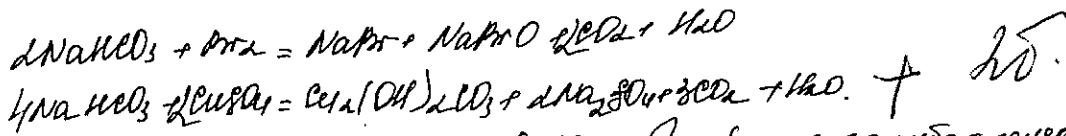
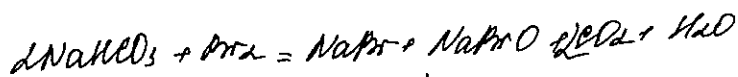


к в-ву KI-13 пробирка, примем белый р-р. у 11 пробирки $\Rightarrow$ бурое окрашивание выпадение белого осадка.

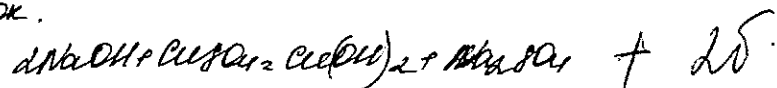


таким образом доказано, что в 13 пробирке - KI, а в 11 - SiO₂.

2) к в-ву у 2-ой пробирки примем. Рт воду, р-р бесцветный и выпадение бесцвет. осадка. к той же р-ру примем SiO₂, образовался белый осадок и выпадение бесцвет. осадка.



к в-ву у 14 пробирки примем SiO₂, образовался белый осадок и выпадение бесцвет. осадка.



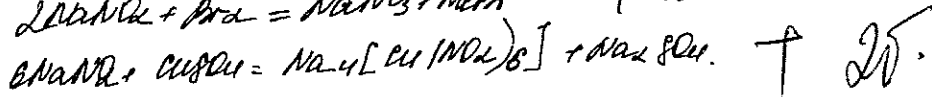
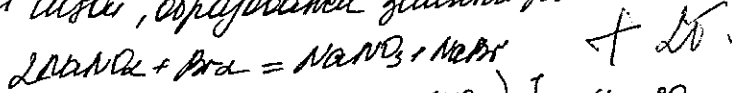
0	1	1	1	1	1	1	В
---	---	---	---	---	---	---	---

к в-ву из 12 пробирки применили H_2SO_4 р-р, который обесцветился



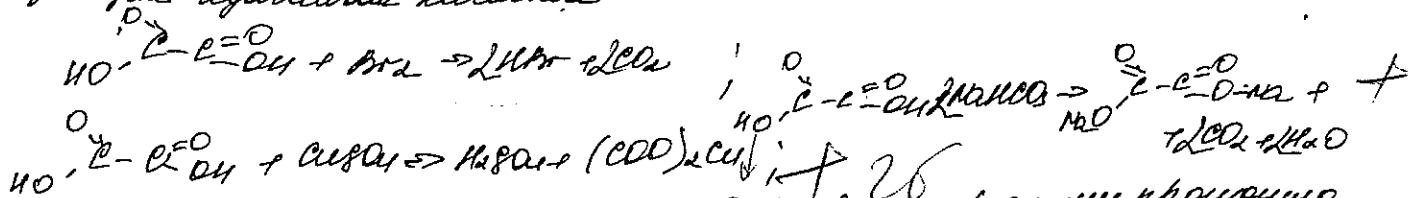
$\Rightarrow$ в 12 пробирке NaOH .

к в-ву из 14 пробирки применили H_2SO_4 в-р; р-р обесцветился, к тому же он применил SiO_2 , образовался белый осадок $\Rightarrow$ в 14 пробирке NaNO_3

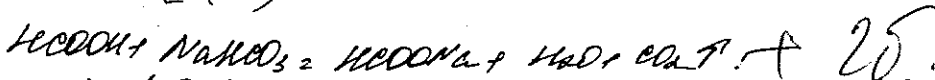
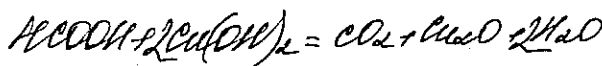


к в-ву из 3, 5, 10 пробирок применили NaNO_3 , в ходе реакции выделялся углекислый газ $\Rightarrow$ в пробирках 3, 5, 10 - кислая

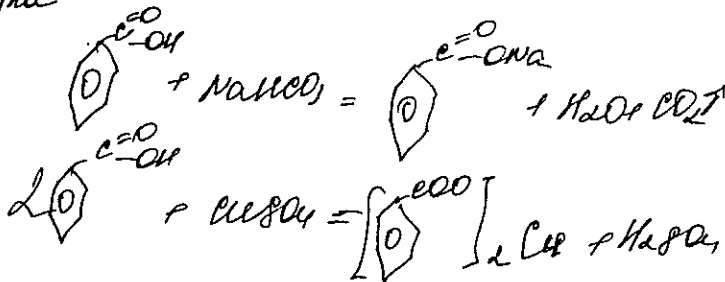
кислота из H_2SO_4 воды обесцветилась и выделялся газ CO_2 , при добавлении SiO_2 происходило образование белого осадка $\Rightarrow$ в 5 пробирке - кислая



к в-ву из 10 пробирки применили Si(OH)_4 , в ходе реакции произошло растворение осадка $\Rightarrow$ и выделение CO_2 $\Rightarrow$ в 10 пробирке NaOH



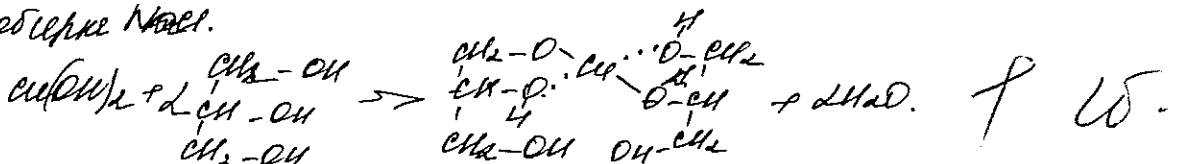
к в-ву из 3 пробирки добавили SiO_2 , произошло образование белого осадка



$\Rightarrow$ в 3-ей пробирке белая кислая

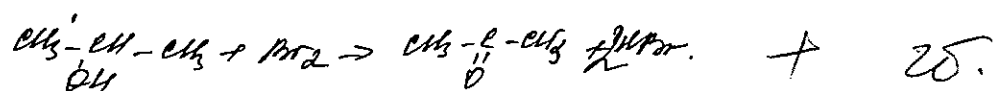
в пробирке 7 и 6 применили Si(OH)_4 , в ходе реакции Si(OH)_4 в 7 пробирке растворился, а в 6 не произошло изменений. $\Rightarrow$ в 7 пробирке NaOH , образовался р-р в аммиачном

в пробирке NaOH .



0	1	1	1	1	1	1	3
---	---	---	---	---	---	---	---

В пробирку 8 и 9 добавили Mg , в ходе реакции в 8 пробирке произошло обесцвечивание Mg -водн и появился запах ацетона, а в 9 пробирке не произошло никаких изменений. $\Rightarrow$ в 8 пробирке пропанон-2, а в 9 - ацетон.



4б за план

14б. за идентиф.

20б. за реакцию

38б.