

258

Дано:

$$w(C) - 45,86\%$$

$$w(Cl) - 45,22\%$$

$$D(M) - 19,625$$

№1

Решение

[10-4]

$$15 \quad M(8-6u) = 19,625 \cdot 4 = 78,5 \text{ г/моль}$$

$$16 \quad n(C) = \frac{0,4586 \cdot 78,5 \text{ г/моль}}{12 \text{ г/моль}} = 3$$

$$16 \quad n(Cl) = \frac{0,4522 \cdot 78,5}{35,5} = 1$$

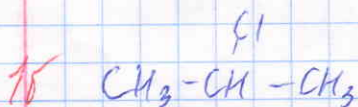
$$16 \quad M(ост.) = 78,5 - 35,5 - 36 = 7 \text{ г/моль}$$

16 Т.к. на одно из бензенов вводится
в состав органического соединения
не имеет M менее 7 г/моль
бензола, то вводим его.

$$n(H) = 2:1 = 2$$



88



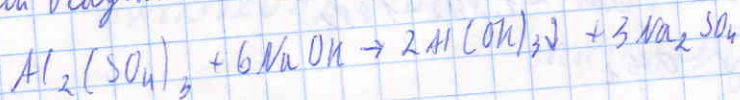
N3

11

Действия	NaOH	HCl	H ₂ SO ₄	Al ₂ (SO ₄) ₃
NaOH	X	+Q	—	Al(OH) ₃ ↓ 15
HCl	+Q	X	CO ₂ ↑ 16	—
H ₂ CO ₃	—	CO ₂ ↑ 16	X	—
Al ₂ (SO ₄) ₃	Al(OH) ₃ ↓ 16	—	—	X

Смешиваем все вещества попарно, пока не появится белый осадок.

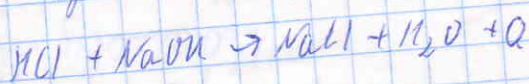
11



Выводимая смесь веществ.

Вновь смешиваем все вещества попарно до реакции с выделением тепла.

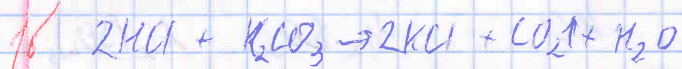
16



Вещества, участвующие в одной реакции выделяются NaOH, второе вещество из 1 реакции — Al₂(SO₄)₃,

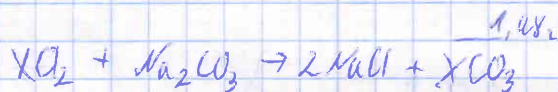
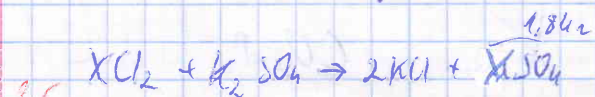
а из второй реакции HCl.

Смешав кислоты с оставшимся реактивом,



Выделение углекислого газа. Тогда K_2CO_3 .

2.



25 $\frac{1,48}{2+60} = \frac{1,84}{x+96}$

$1,48 \cdot (2+96) = 1,84 \cdot (2+60)$

$1,48x + 142,08 = 1,84x + 110,4$

160 25 $142,08 - 110,4 = 1,84x - 1,48x$

$31,68 = 0,36x$

25 $x = 88\% \text{ масс} - \text{Sr}$

16 Объем: SrCl_2