

9-08

9-1

1) б +25

5) а -

8) б 25

2) б -

6) б -

9) б -

3) б 25

7) б 25

10) з 25

4) б 25

9-2

№ 1 $H_2SO_4(K)$, $Ca(OH)_2$

а) $Ca(OH)_2$ 25

б) $H_2SO_4(K)$ 25

9-3

Метан можно определить по запаху.

в водород можно добавить S

CH_4



9-4

Формула: $C_2H_6 - (H_2O)_x \leftarrow H_2O + C_2H_6$

A сж. 38,67% (mK)

$A \xrightarrow{t} B$

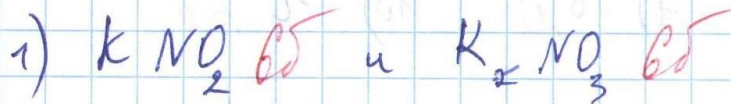
13,85% m(N), O_2

Б содержит.

45,85% m(K)

16,47% m(N)

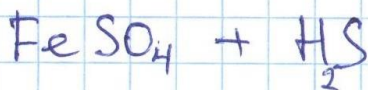
$\text{и } \text{O}_2$



3)

9-5

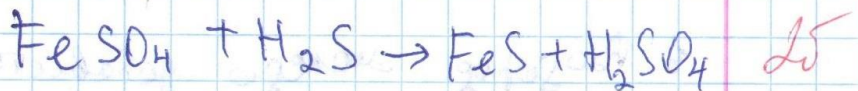
$\text{Fe}^{+2}\text{SO}_4^{-2}$ соед. 5%. Fe.



Дано:

Решение:

FeSO_4 мбт.



H_2S

V - ?

Экспериментальный мур

