

304-15

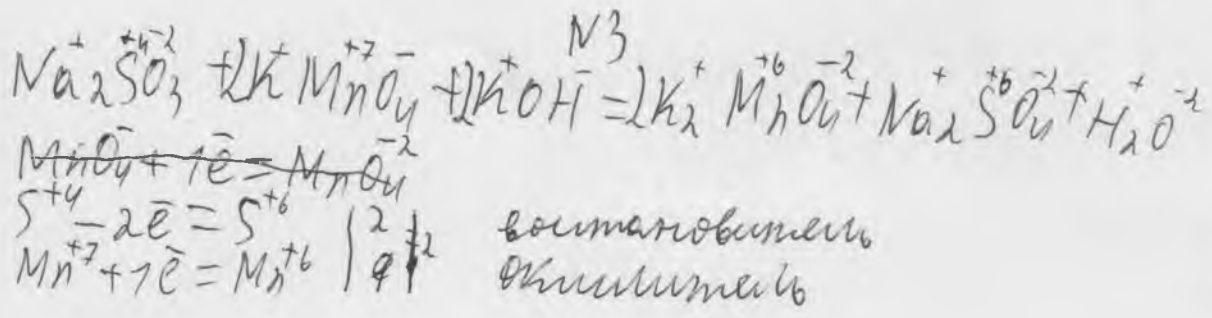
призер
Прежде всего
325 - 84%

gvt

Учебно-научный институт города Хабаровска
Муниципальное бюджетное
образовательное учреждение
СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ
ШКОЛА С УГЛУБЛЕННЫМ ИЗУЧЕНИЕМ
ОТДЕЛЬНЫХ ПРЕДМЕТОВ № 80
(филиал СОШ с УИОП № 80).
Степанава ул., д. 28, г. Хабаровск, 680009
Тел. (4212) 70-05-98
ОКПО 1067 935, ОГРН 1022701286222
ИНН 2724041076 / 272401001
№ 304-15

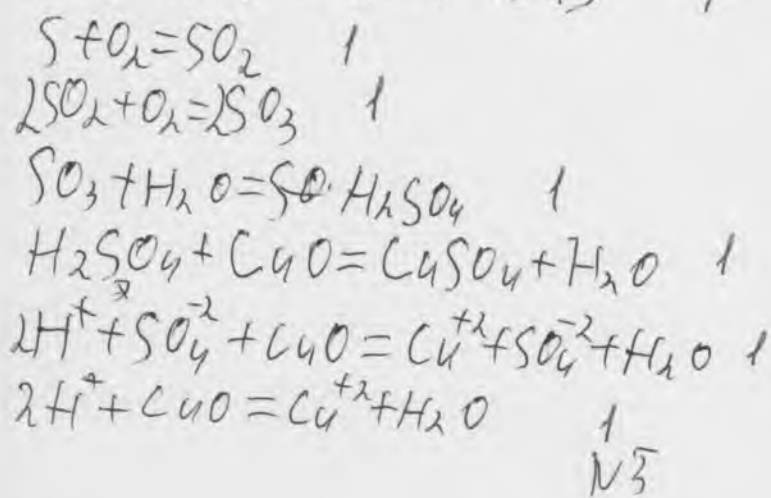
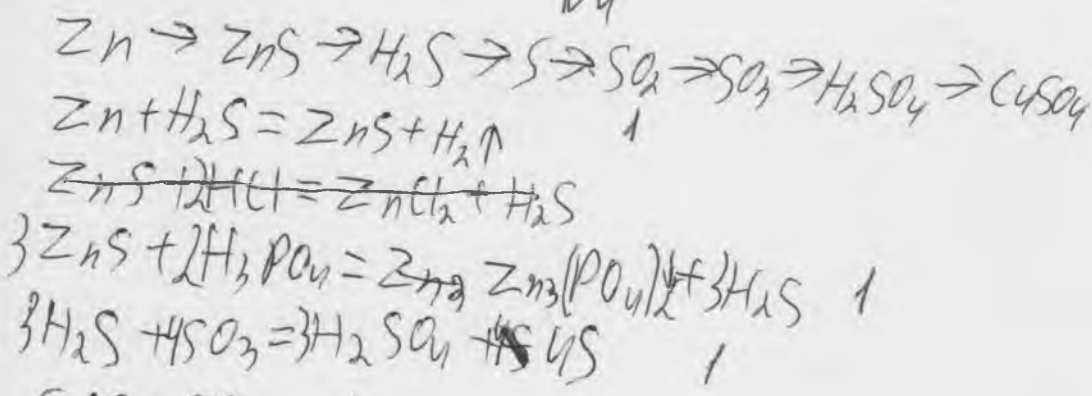
азот азот - N_2 ; гелий - He; водород - H_2 ; озон - O_3 ;
аммиак - NH_3 ; углекислый газ - CO_2
Горючие вещества; N_2 ; He; H_2 ; O_3 ;
Оксиды; CO_2
Легкие водородные соединения; NH_3
Вещества с характерным запахом; NH_3 ; O_3 ; He; H_2 -

(118)



55

N_4



1
N3

95
всем поюфе
Шелева И.И.
Мереманова В.В.
(Земля К.И.)

Dato

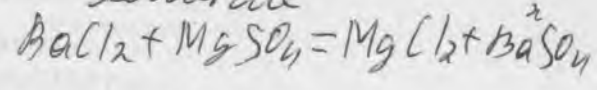
$$m(\text{MgSO}_4) = 452$$

$$w(\text{MgSO}_4) = 27\%$$

flavim
 $m(\text{BaSO}_4)$

60

Reaksi



$$m_{\text{reagen}}(\text{MgSO}_4) = 0,451 \cdot 27 =$$

$$= 12,152 \approx 12$$

$$M(\text{MgSO}_4) = 24 + 32 + 64 =$$

$$= 120 \text{ /mole}$$

$$M(\text{BaSO}_4) = 137 + 32 + 64 =$$

$$= 233 \text{ /mole}$$

$$\frac{12,15}{120} = \frac{x}{233} \quad x = \frac{12,15 \cdot 233}{120} =$$

$$= 23,32$$

$$\text{Jumlah } m(\text{BaSO}_4) = 23,32$$

N1

