

3-2



58

Все реакции координат железа, потому что при взаимодействии с серой -

получаются

3-3



165

E-?

3-4



$P(H_2O) = \frac{250}{1000} = 0,25$

$Nx \cdot H_2O \cdot x_1 \cdot x_2 \cdot x_3 = N_2 + O_2 + H_2O$, $x_2 = ?$, $x_1 = ?$

95

$N_2 \cdot H_2O \cdot O_2 = (N_2 + O_2 + H_2O) \cdot x$

1780, 258

48



$M(C_2H_5OH) = 2 \cdot 2 + 5 + 16 + 1 = 46$

$M(C_6H_2Cr) = 12 \cdot 6 + 12 + 16 = 108$

$E: C_6H_2Cr = 2 \cdot 46 = 92$

Вещь в 1,21 раза

E-?