

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

вар-2
№5

1) $\Delta_f H^\circ [SiCl_4(g)] = -687 + 302 - 657 \text{ кДж/моль} + 45$

$SiCl_4(g) + 2Cl_2(g) \rightarrow SiCl_2Cl_4(g) \rightarrow H^\circ = -657 \text{ кДж/моль} + 35$

2) $SiCl_4(g) \rightarrow SiCl_2(l), \Delta = 407$

$2Cl_2(g) \rightarrow 4Cl(l), \Delta = 486 \text{ кДж} +$

$SiCl_4 \rightarrow SiCl_2 + 2Cl_2 \Delta = 7596$

$SiCl_2 + 4Cl(l) \rightarrow SiCl_4(g) \Delta = -7596 \text{ кДж}$

Сумма этих двух реакций $SiCl_2 \rightarrow Si$

$2 + 486 + 7596 - 657$

$2 \rightarrow 483 \text{ кДж/моль} +$

3) $\rho_{SiO_2} = 2,203 \Rightarrow M_2 = 9,793 \cdot 292 = 284 \text{ г/моль} +$

$Si \cdot n \cdot Me = z$

$\rho_{SiO_2} = 2,203 \text{ г/см}^3$ сумма всех чисел округлим

$Me \cdot n \cdot Me = z \Rightarrow Si_2O_2$ +

$Si_2O_2 + 2H_2O \rightarrow Si_2O_2 \cdot 2H_2O + 2H_2 -$

№4

$M_{H_2O} = 59 + 4 \cdot 17 + 2 \cdot 35,5 = 198 \text{ г/моль} +$

$\rho_{H_2O} = \frac{176}{198} = 0,889 \text{ г/см}^3 +$

5

4



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

