

№1. Дано:

$$m(2 \text{ нр. ввс. в}) = 29.20 \text{ г.}$$

$$V(\text{H}_2) = 25.95 \text{ л (20}^\circ\text{C, 1 атм.)}$$

$$m_1(2 \text{ нр. ввс. в}) = m - 19.44 \text{ г.}$$

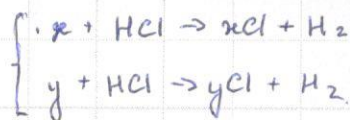
$$m_2(2 \text{ нр. ввс. в}) = m_1 + 28.43 \text{ г.}$$

Ищем: 1)

$$2) 44 \text{ г. } V(\text{KOH}) = 44 \text{ л.}$$

Решение:

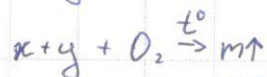
n PV/RT



$$29.20 - 19.44 = 9.76 \text{ (г. ир.)}$$

$$25.95 - 9.76 = 16.19 \text{ (г.)}$$

$$x + y = 29.20$$



$$n(\text{H}_2) = \frac{V}{V_{\text{Mn}}} = \frac{25.95}{22.4} = 1.156 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2) = n(\text{HCl}) = 1.156 \text{ моль.}$$



№2:

Нет решения.

№3:

Дано:

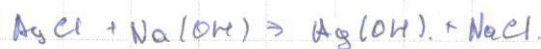
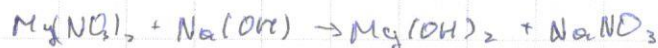
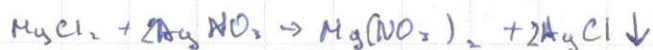
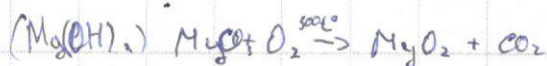


$$m(\text{A}) = 0.291 \text{ г.}$$

$$V(\text{HCl}) = 50 \text{ мл. } n(\text{HCl}) = 0.1 \text{ г.}$$

$$m(\text{осадка}) = 0.632 \text{ г.}$$

Решение:



Бөч. / Дана:

 $P(x) = 3.75 \text{ т/н.}$ Нет решения.