

Решение задач по уравнению

$$v = \frac{m}{M}$$

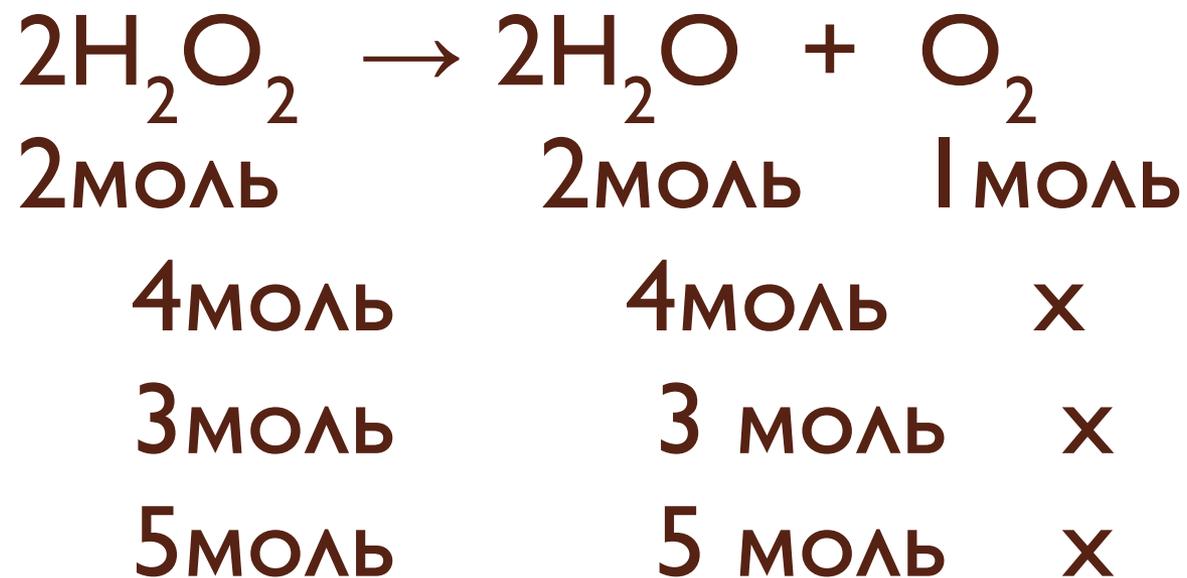
$$v = \frac{V}{V_m}$$

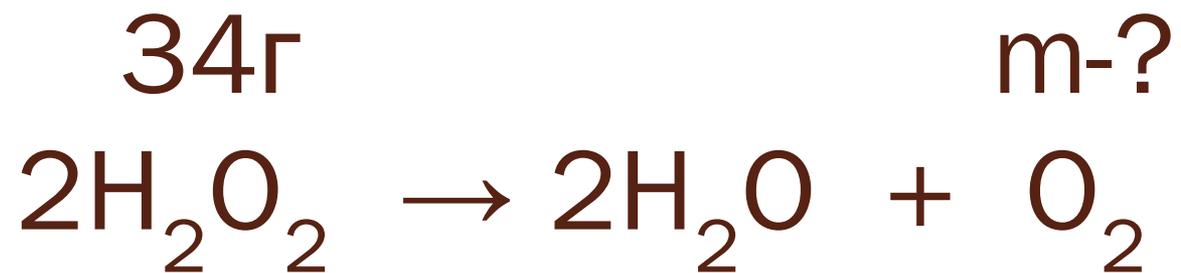
$$v = \frac{N}{N_A}$$

Решение задач по уравнению



Решение задач по уравнению





34г

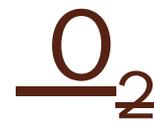
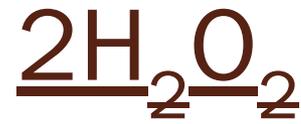
m-?



v по ур 2моль

1 моль

34г



m-?

v по ур 2моль

1 моль

v по усл

34г

m-?



ν по ур 2моль

1 моль

ν по усл

$$\nu = m/M \quad \nu(\underline{\text{H}}_2\underline{\text{O}}_2) = 34 / 34 = 1 \text{ моль}$$

$$M(\underline{\text{H}}_2\underline{\text{O}}_2) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$

34г

m-?



ν по ур 2моль

1 моль

ν по усл **1 моль**

$$\nu = m/M \quad \nu(\underline{\underline{H}}_2\underline{\underline{O}}_2) = 34 /$$

$$34 = \mathbf{1 \text{ моль}}$$

$$M(\underline{\underline{H}}_2\underline{\underline{O}}_2) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$



ν по ур 2моль

1 моль

ν по усл **1 моль** \rightarrow **0.5**

МОЛЬ

$$\nu = m/M \quad \nu(\underline{H_2O_2}) = 34 /$$

$$34 = \mathbf{1 \text{ моль}}$$

$$M(\underline{H_2O_2}) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$

34г

m-?



ν по ур 2моль

1 моль

ν по усл 1 моль \rightarrow 0.5

МОЛЬ

$$\nu = m/M \quad \nu(\underline{H_2O_2}) = 34/34 = 1 \text{ моль}$$

$$M(\underline{H_2O_2}) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$

$$m = \nu * M \quad m(O_2) = 0.5 * 32 = 16 \text{ г}$$

34г

m-?



ν по ур 2моль

1моль

ν по усл 1моль \rightarrow 0.5

МОЛЬ

$$\nu = m/M \quad \nu(\underline{\text{H}}_2\underline{\text{O}}_2) = 34/34 = 1 \text{ моль}$$

$$M(\underline{\text{H}}_2\underline{\text{O}}_2) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$

$$m = \nu * M \quad m(\text{O}_2) = 0.5 * 32 = 16 \text{ г}$$

Ответ: $m(\text{O}_2) = 16 \text{ г}$

34г

V-?



34г



2 моль



1 моль

V-?

v по ур

v по усл

34г

V-?



v по ур 2 моль

1 моль

v по усл **1 моль**

$$v = m/M \quad v(\underline{H_2O_2}) = 34 / 34 = \mathbf{1 \text{ моль}}$$

$$M(\underline{H_2O_2}) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$



v по ур 2моль

1 моль

v по усл **1 моль** \rightarrow **0.5**

МОЛЬ

$$v = m/M \quad v(\underline{H_2O_2}) = 34 /$$

$$34 = \mathbf{1 \text{ моль}}$$

$$M(\underline{H_2O_2}) = 2 +$$

$$16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$

34г

V-?



v по ур 2моль

1 моль

v по усл **1 моль** → **0.5**

МОЛЬ

$$v = m/M \quad v(H_2O_2) = 34 / 34 = \mathbf{1 \text{ моль}}$$

$$M(H_2O_2) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$

$$V = v * V_m \quad V(O_2) =$$

V=?



v по ур 2моль

1 моль

v по усл **1 моль** \rightarrow **0.5**

МОЛЬ

$$v = m/M \quad v(H_2O_2) = 34 / 34 = \mathbf{1 \text{ моль}}$$

$$M(H_2O_2) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$

$$V = v * V_m \quad V(O_2)$$

$$= \mathbf{0.5} * 22.4 \text{ л/моль} =$$

=

V-?



v по ур 2моль

1 моль

v по усл 1 моль \rightarrow 0,5

МОЛЬ

$$v = m/M \quad v(\underline{H_2O_2}) = 34 / 34 = 1 \text{ моль}$$

$$M(\underline{H_2O_2}) = 2 + 16 * 2 = 34 \text{ г/моль}$$

$$V = v * V_m \quad V(O_2)$$

$$= 0,5 * 22,4 \text{ л/моль} =$$

$$= 11,2 \text{ л}$$