

H43-9

$$11.11 + \frac{1}{2}$$


61-19

nd - 20

nb - 2

n4 - 1d

25-14

Numero: 535

$$M(\text{MADP}_i) = \frac{82}{0,045 \text{ моль}} \approx 66 \text{ ч. моль.}$$

$$A_n(M) = 66 \text{ Число} - 24 \text{ Число} - 2 \cdot 16 \text{ Число} = 4 \text{ Число} \Rightarrow$$

Alt - 8mo hi 50

$$m(\text{Li}) = 7 \text{ г/моль} \cdot 0,045 \text{ моль} = 0,315 \text{ г}$$

1) M^{+x}



$m(M(AlO_2)_x) = 62$

$m(Al_2O_3) = 6,15822$

$\rho(Al_2O_3) = 3,9532 / 100 \text{ g/cm}^3 = 0,039532 \text{ g/cm}^3$

$\rho(M(AlO_2)_x) : \rho(Al_2O_3) = 3,4 \Rightarrow$

$\Rightarrow \rho(M(AlO_2)_x) = 0,0348$

$\rho = \frac{m}{V} \Rightarrow M = \frac{m}{\rho}$

$\rho = M / M(AlO_2)_x = \frac{62}{0,0348} = 1781,61 \text{ g/cm}^3 \Rightarrow$

$M(AlO_2)_x = 1781,61 \text{ g/cm}^3$ (molekulare Masse des Systems) \Rightarrow

Chemische Formel (ausrechnen)



$m(H) = 0,5852$

$\rho(H) = \frac{0,5852}{4 \text{ g/cm}^3} = 0,0466 \text{ g/cm}^3$

$\rho(H_2) = \rho(H) = 1:1 \Rightarrow \rho(H_2) = 0,0932 \text{ g/cm}^3$

$m(H_2) = 0,0932 \text{ g/cm}^3 \cdot 8 \text{ g/cm}^3 = 0,7456$

Die Dichte des Systems kann berechnet werden $\Rightarrow m(H_2) = 0,09 \cdot 0,62 = 0,0552$

$\rho(H_2) = 0,0552 \text{ g/cm}^3$

Angabe der Dichte:

$\rho_{H_2} = \frac{M_{H_2} \cdot i}{M_{H_2} \cdot i} \cdot 100\% \quad M_{H_2} = 4,032 \text{ g/mol}$

$M_{H_2} = 4,032$

$M_{H_2} = \frac{M_{H_2} \cdot i}{M_{H_2} \cdot i}$

$M_{H_2} = \frac{35,5 \cdot i}{0,425} = 83,54 \text{ g/mol}$

$i = 1$

$i = 2$

$i = 3$

$M_{H_2} = 83,5$

$M_{H_2} = 167$

$M_{H_2} = 250,5$



Beispiel:

$14 \cdot 2 + 6 \cdot 16 = 82$

$14 \cdot 3 + 8 \cdot 16 = 118$

Синтезировать, рассчитать 8-мо
 класс

Сечение 4:

$$V_m = \frac{AT}{P} \cdot 1000$$

$$V_m = \frac{8,344 \cdot \frac{m^3}{10^6 \cdot \text{сек}}}{17300 \text{ Pa}} \cdot 1730 \cdot 1000 = 88,8 \text{ м}^3/\text{сек}$$

$$P(0) = 1,96 \text{ Па} = 1,96 \text{ Па}$$

$$V_m = P \cdot V_m$$

$$M = 1,96 \text{ Па} \cdot 88,8 \text{ м}^3/\text{сек} = 64 \text{ Па} \cdot \text{м}^3/\text{сек} \Rightarrow$$

Сечение 4-мо 100



Задача 8.

Плотность алюминия — 10.

$$A_{r1} = 93 + 142 = 835 \text{ (мг/моль)}$$

$$A_{r2} = 93 + 143 = 836 \text{ (мг/моль)}$$

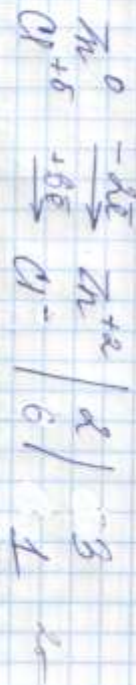
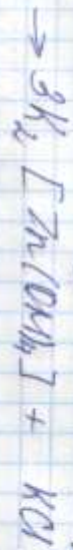
$$A_{r3} = 93 + 146 = 839 \text{ (мг/моль)}$$

$$\text{Решение: } A_{r1} - \text{мг/моль}$$

$$A_{r2} = \frac{835 + 836 + 839}{3} \approx 837 \text{ (мг/моль)}$$

8-мо класс
 1-мо класс 1000

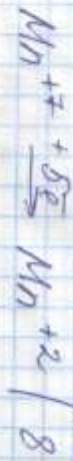
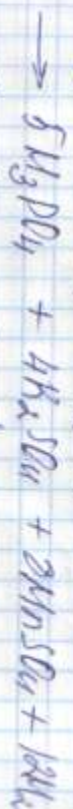
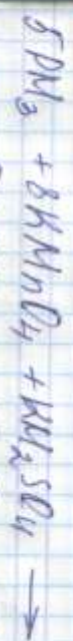
Задача 4.



KClO₃ — окислитель

Zn — восстановитель

KOH — среда.



KMnO₄ — окислитель

PM₃ — восстановитель

K₂S₂O₈ — среда.