

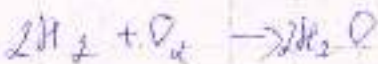
№1

$$112.2 \quad 25.95$$



$$m = \frac{m_{\text{доп}}}{M} \cdot 100 = \frac{29.20}{18} \cdot 100 = 162.2$$

$$X = \frac{162.2 \cdot 18}{25.95} = 112.5$$



$$M(H_2) = 2$$

$$M(O_2) = 32$$

№2

$$\omega(A) = 20.2\%$$

$$\omega(BH_2O) = 9.84\%$$

$$\omega(C) = 87.81\%$$

№3. $MuCl_2 \cdot 6H_2O$

№2

Дано:

Решение:

A - бикарбонат натрия с избытком углекислого

$5г B + H_2O \rightarrow$ раствор кислой среды
зеленой урч. кристалло-идриной (соед.) B. нтс

B - зеленый окисляющий газ (токсичен)

B - безводная бикарбонатная соль (20,2%)

Г - токсичный газ (угарный + CO_2)

X - соль в реактиве D (ср.)

D - 1X (W 19,01%) (~~ср.~~) окислитель

C (67,61%)

H'

Найти:

Формула вещества - ?

число молекул H_2O и

Структура D

Б. уравнение

№3

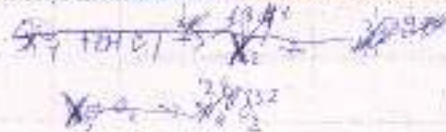
m (смеси 2хвещ.) - 28,20г + HCl(10%)

V(H) 20°C; 1атм - 23,85л

m (хемос.) увеличилась на 19,44г

(O₂) увеличилась на 28,43г

Еска №1. Дыталіфор вострава



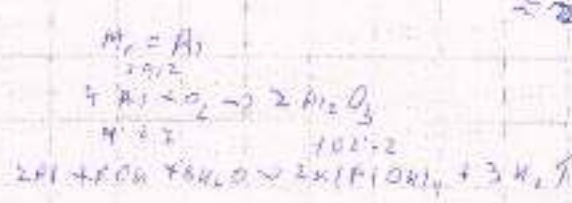
$m(\text{H}_2\text{O}) = 29,2 \text{ г}$

$V(\text{H}_2\text{O}) = 25,35 \text{ мл}$

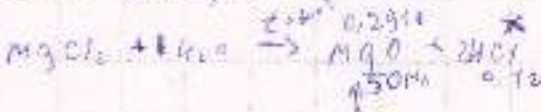
$m(\text{H}_2\text{SO}_4) = 100 \text{ г}$

$d_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{29,2 \text{ г}}{25,35 \text{ мл}} = 1,15 \text{ г/мл}$

$$\begin{aligned} 29,2 &= 25,35 \cdot x \\ x &= \frac{29,2}{25,35} = 1,15 \end{aligned}$$



Еска №2. Билеграва



$\frac{0,291}{50} = \frac{x}{100}$

$x = 0,582$

Еска №3.

С.И.И. - 008