

14,58

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

3-10-1

X - Zn

$$M(Zn) = 65,39 \text{ г/моль}$$

$$M(P) = 30,97 \text{ г/моль}$$

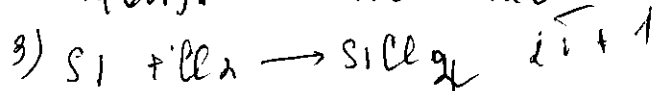
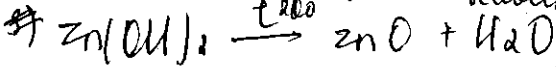
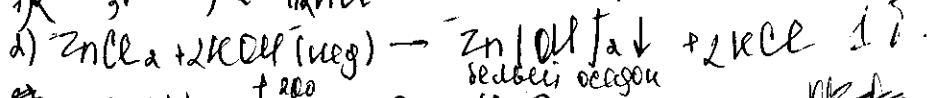
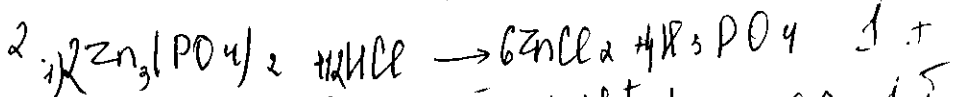
$$M(O) = 16 \text{ г/моль}$$

$$M(Zn_3(PO_4)_2) = (65,39 \cdot 3) + (30,97 \cdot 2) + (16 \cdot 8) = 386,11$$

$$W(Zn) = \frac{M(Zn)}{M(\text{соед})} = \frac{196,17}{386,11} = 100\% \cdot 50,8\%$$

	I	II	III	IV
Палеоген	3	2	4,5	0
Меловый	8	2	4,5	0
Византизм	8	1	4,5	0

переход
и соединяется
указано



A - SiCl₄

B - SiO₂

поэтому
используя
этикетку

Zn

3-10-3



$$m(C_7H_{16}) = 98 \text{ г}$$

$$M(C_7H_{16}) = 98 \text{ г/моль}$$

$$n(C_7H_{16}) = 1 \text{ моль}$$

$$n(C_6H_6) = n(C_7H_{16}) = 1 \text{ моль}$$

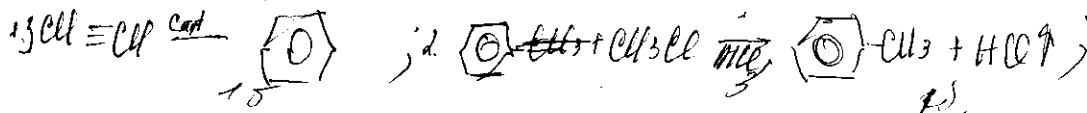
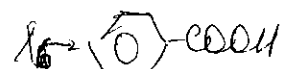
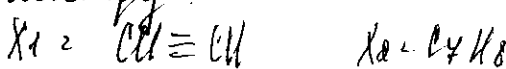
$$M(C_6H_6) = 78 \text{ г/моль}$$

$$m(C_6H_6) = 78 \text{ г}$$

28

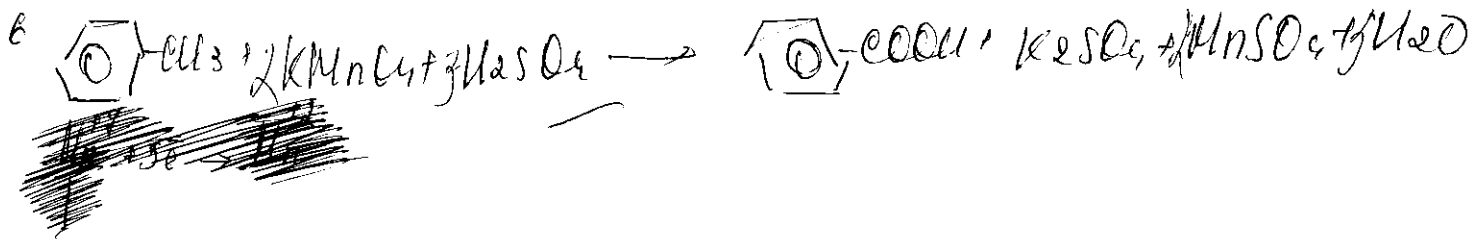
2) Известные пары толуола не поддерживают думкаши и б; работа с толуолами обязательно должна происходить в вытяжном шкафу.

3) реакция



МУНИЦИПАЛЬНОЕ
 АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
 «ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

10-3



10-2

Дано:

$V_{\text{смеси}}(\text{H}_2, \text{N}_2, \text{Na}_2\text{O}, \text{NO})$

224 л (н.у.)

$n(\text{NO}) = n(\text{H}_2)$

$P(\text{смеси}) = 0,843$

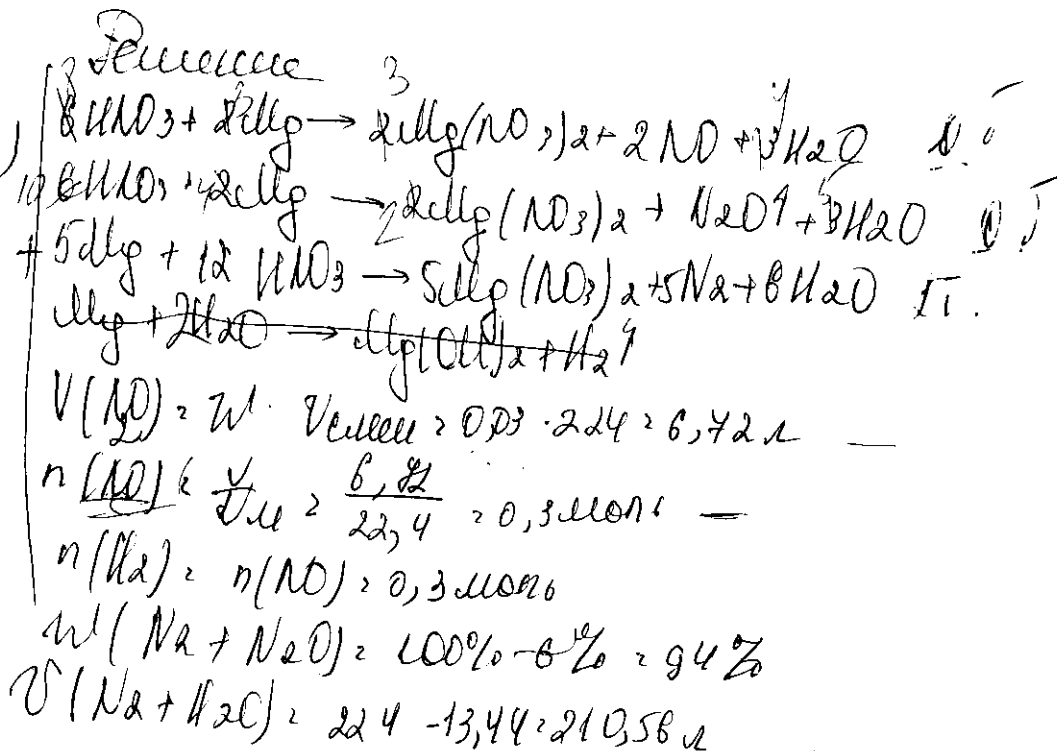
$W(\text{NO}) = 3\%$

$n(\text{H}_2) = ? = 0,3 \text{ моль}$

$n(\text{NO}) = ? = 0,3 \text{ моль}$

$n(\text{N}_2) = ?$

$n(\text{N}_2\text{O}) = ?$



2

$x:4-0$

Муромов 12.11.2
Равогул 17.11
Ванова 17.11

X-10-5-8

КОД

185

Решим в реакции и вычитаем $M(H_2O_2)$

Дано:
 $n(H_2O_2) = 5 \text{ мм}$
 $V(O_2) = 3 \text{ мм}$
 $M(H_2O_2) = ?$
ответ: 58%

Решим
 $n(O_2) = \frac{V}{V_m} = \frac{3}{22,4} = 0,13 \text{ моль}$
составим пропорцию по количеству $n(H_2O_2)$
 $2 - x$
 $1 - 0,13$
 $x = 0,26 \text{ моль} = n(H_2O_2)$
найдем V вместо (H_2O_2)
 $V_2(H_2O_2) = V_m \cdot n = 22,4 \cdot 0,26 \text{ моль} = 5,8 \text{ мм}$
найдем $M(H_2O_2)$
 $M(H_2O_2) = \frac{3,9}{5} = 58\%$

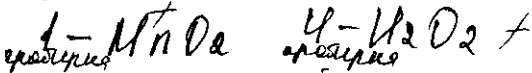
Погрешности в определении могут быть обусловлены:
1. уровнем влажности H_2O в цилиндре и крестоцилиндре
в р-те газ ~~находится~~ находится под давлением атмос-
феры от атмосферного давления. Устранить погреш-
ность можно, измерив расстояние в цилиндре и крестоцилиндре
до ~~и до~~ и устранить давление
2. газ насыщенный парами H_2O и давление кислорода =
давлению пара воды
Устранить погрешность можно прибавив
пробку герметизируем в пробирке к максимальному

Уравнение Менделеева ~~и~~
 $pV = nRT$ $R = 8,314$
 $T = 25 + 273 = 298^\circ$
Рассеяно предположим ~~и~~ в присутствии H_2O_2
жестермическая т.к.
перед добавлением H_2O_2 в уравнение пробирку и измерили
 t° р-ра H_2O $t^\circ = 19,5^\circ$
после добавления H_2O_2 начислаи бурная реакция
и по ~~до~~ пробирке начислаи, после смешивания окисла и кри-
стала t° р-ра H_2O $t^\circ = 24^\circ$

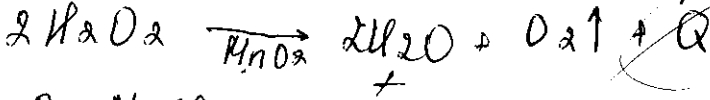
МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

3-1

Определим содержание смеси. Имеем 4 пробирки: 3 р-р и 1 пробирка
Известно, что имеем р-р NaCl , H_2O , H_2O_2



т.к. при действии в 4-ую пробирку наблюдалось бурное выделение
бур. б.е. цвета и запаха, при этом слышались шипение и касание.
Итого состав порошка не изменился: могу предположить, что
это MnO_2 и р-р в пробирке это H_2O_2 и реакция произойдет
в пробирке - катализатором разложения H_2O_2 путем вытеснения H_2O



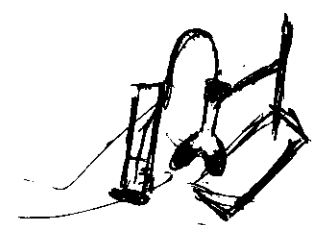
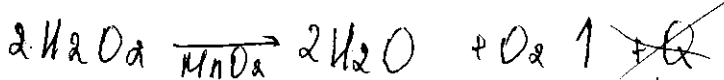
2- NaCl

т.к. воспользуемся пипеткой и капелем капли р-ра пробирку
2 на предметное стеклышко, посмотрим спектрально, и на него
высветят под углом стеклышко под спектральной, и вначале воспа-
лится пипетка, вследствие чего на предметном стеклышке
образовались белые кристаллы

3- H_2O методом

3-2

3-2.



Ход работы:

- Залить в мерный цилиндр 20 мл H_2O
- Держим пробирку с пробкой и газотворной трубкой зафиксировать над лавочкой и титаном
- Вспользуемся пипеткой и каплей 5 мл р-р H_2O_2
- Залить в одну пробирку и проверю герметизацию
- Засыплю немного порошка MnO_2
- Каплю пробирку пробкой, и светом
- Газотворную трубку направлю на дно цилиндра
- Отнесу на светлые помещается газом H_2O в цилиндре это
- будет объем выделенного O_2 т.к. O_2 нерастворим в H_2O и
- нет

