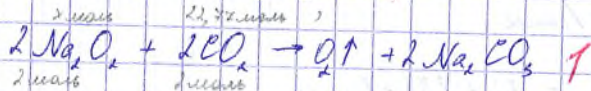
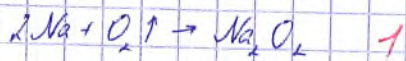


Задача 1. - 58

Умова: 158 8951p



$$n(\text{CO}_2) = \frac{510.2}{44.01 \text{ г/моль}} = 11.59 \text{ моль} \quad 1$$

$$\frac{x}{2} = \frac{11.59}{2}$$

$$x = \frac{11.59 \cdot 2}{1}$$

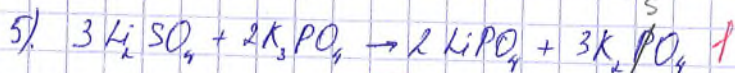
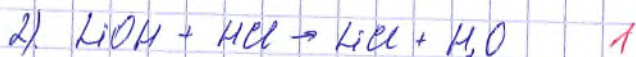
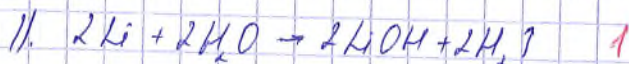
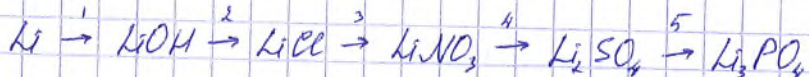
$$x = 23.18 \text{ моль}$$

$$m(\text{Na}_2\text{O}_2) = 23.18 \text{ моль} \cdot 78 \text{ г/моль} = 1808.04 \text{ г} \quad 1$$

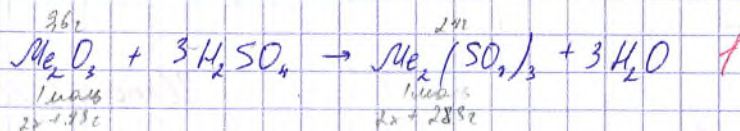
$$m(\text{Na}_2\text{O}_2 \text{ на } 30 \text{ дн. } 3 \text{ чел.}) = 1808.04 \cdot 30 \cdot 3 = 162723.6 \text{ г} = 162.72 \text{ кг} \quad 1$$

Ответ: 162.72 кг

Задача 2. - 58



Задача 4. - 58



$$M(\text{Me}_2\text{O}_3) = 16 \cdot 3 + 2x = 2x + 48 \text{ г/моль}$$

$$M(\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3) = 32 \cdot 3 + 16 \cdot 12 + 2x = 2x + 288 \text{ г/моль}$$

$$\frac{36}{2x + 48} = \frac{24}{2x + 288}$$

3,5

$$36 \cdot (2x + 288) = (2x + 48) \cdot 24$$

$$16 \cdot 19,2x + 2764,8 = 48x + 1152$$

$$28,8x = 1612,8$$

$$x = 56 - A(\text{Fe}) - \text{по таблице "ПХЭ"} \quad 0,5$$



Задача 1. - 10

Итого: 178

K1327n

Попробовать на вкус данное вещество.

Задача 2. - 25

а). Людям, страдающим малокровием, рекомендуется пить препараты с содержанием железа.

б). Сок антоновских яблок содержит в себе большое количество соединений железного элемента железа.

Задача 3. - 10

Франции - Франция

Индия - Индия - 1

Германия - Германия

} государства

Задача 4. - 108

А - Натрий - Na

Б - Алюминий - Al

В - Железо - Fe

Г - Свинец - Pb

Д - Сера - S

Из Алюминия можно сделать каркас для корзины, т.к. он устойчив к коррозии металлов.

Задача 5. - 35

1,5

Простые вещества: азот, водород, кислород.

1,5

Оксиды: оксид азота, угарный газ,
углекислый газ.
 NO
 CO
 CO_2

?

Окислительные газы: хлор, оксид азота.

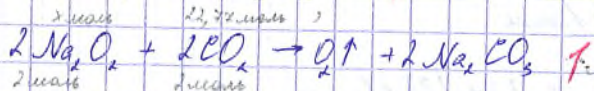
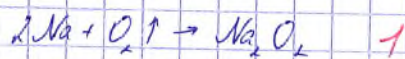
Газы с характерными запахами:

сероводород, хлор, аммиак.

Ядовитые: аммиак, хлор, сероводород,
оксид азота.

Задача 1. - 58

Умова: 155



$$n(\text{CO}_2) = \frac{510.1}{44.01/\text{моль}} = 11.59 \text{ моль} \quad 1$$

$$\frac{x}{2} = \frac{11.59}{2}$$

$$x = \frac{11.59 \cdot 2}{2}$$

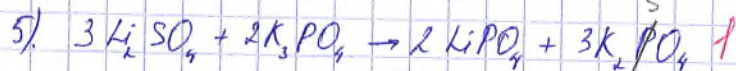
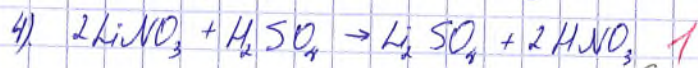
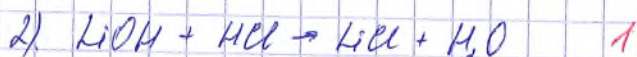
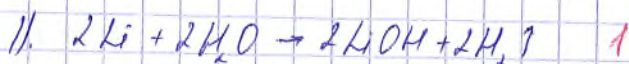
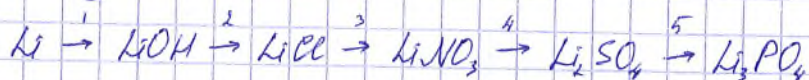
$$x = 11.59 \text{ моль}$$

$$m(\text{Na}_2\text{O}_2) = 11.59 \text{ моль} \cdot 78 \text{ г/моль} = 903.62 \quad 1$$

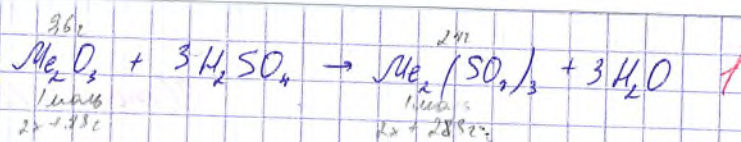
$$m(\text{Na}_2\text{O}_2 \text{ на } 30 \text{ дн. } 3 \text{ раз.}) = 903.62 \cdot 30 \cdot 3 = 81325.8 \text{ г} = 81.33 \text{ кг} \quad 1$$

Ответ: 81.33 кг

Задача 2. - 58



Задача 4. - 58



$$M(\text{Me}_2\text{O}_3) = 16 \cdot 3 + 2x = 2x + 48 \text{ г/моль}$$

$$M(\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3) = 32 \cdot 3 + 16 \cdot 12 + 2x = 2x + 288 \text{ г/моль}$$

$$\frac{96}{2x + 48} = \frac{24}{2x + 288}$$

3,5

$$36 \cdot (2x + 288) = (2x + 48) \cdot 24$$

$$16 \cdot 18,2x + 2764,8 = 48x + 1152$$

$$28,8x = 1612,8$$

$$x = 56 - A(\text{Fe}) - \text{по таблице "МЭХЭ"} \quad 0,5$$

