

5-8-3

(405)

211-8-2  
Ремонико Ележова

- подборка

хим. процессы:

- 2
- 4
- 5

физ. процессы:

- 1
- 3
- 6

(35)

вещ-ва:

N°1 - вода ( $H_2O$ ) +

N°2 - омы

N°3 - соль ( $NaCl$ ), вода ( $H_2O$ ) +

N°4 - железо ( $Fe$ ) +

N°5 - газ +

N°6 - вода ( $H_2O$ ) +

(2,50)

К физ. процессам относятся те процессы, в момент протекания которых вещь-ва меняют своё агрегатное состояние или форму и т.д. (т.е. процессы при которых не меняется <sup>хим.</sup> состав вещь-ва)

К хим. процессам относятся те процессы, в момент протекания которых выделяется запах, меняется цвет <sup>а также</sup>, может выделяться тепло или свет.

(2,5)

5-8-1

211-8-2

Пешановым манн:

- 1) наползуем метод маннмта, чтобы отде-  
лить железные гвозди.
- 2) смешиваем оставшееся смесь с водой
- 3) древесные стружки отделили методом  
отстаивания, они легче воды и поэтому  
будут скапливаться наверху, а речной песок  
наоборот опустится вниз, такое явление  
называют флотацией. Отделим смесь сахара  
воды и песка от древесных стружек с помощью  
дешетельной воронки.
- 4) разделим воду с сахаром и песок с помощью  
фронтальной.
- 5) выпариваем воду и получаем кристаллы  
сахара.

55

5-8-2

$$M_r (O_{0,255} C_{0,095} H_{0,63} N_{0,014}) = (0,255 \cdot 16) + (0,095 \cdot 12) + (0,63 \cdot 1) + (0,014 \cdot 14) = 4,08 + 1,14 + 0,63 + 0,196 = 6,046$$

$$W(O) = \frac{0,255 \cdot 16 \cdot 100}{6,046} = \frac{408}{6,046} = 67,482633\%$$

$$W(C) = \frac{0,095 \cdot 12 \cdot 100}{6,046} = \frac{114}{6,046} = 18,855441\%$$

$$W(H) = \frac{0,63 \cdot 1 \cdot 100}{6,046} = \frac{63}{6,046} = 10,420112\%$$

$$W(N) = \frac{0,014 \cdot 14 \cdot 100}{6,046} = \frac{19,6}{6,046} = 3,2418127\%$$

66

400

5-8-4

- |               |               |
|---------------|---------------|
| 1) никель +   | 7) мышьяк +   |
| 2) торф       | 8) углерод +  |
| 3) азот +     | 9) цирконий + |
| 4) бор +      | 10)           |
| 5) марганец + | 11) медь +    |
| 6) кремний +  | 12) криптон + |

50

металлы - <sup>+</sup>1; <sup>+</sup>9; <sup>+</sup>11; <sup>+</sup>12;

неметаллы <sup>+</sup>3; <sup>+</sup>4; <sup>-</sup>5; <sup>+</sup>8; <sup>+</sup>6; <sup>+</sup>7; <sup>+</sup>10

но вообще мышьяк это полуметалл и ни из одной из этих групп не относился

Я думаю, что с давних времён была известна медь, а последний был цирконий. 10

1,5 } 50

3,5

60

110

$$18,5 + 11 = 29,5 \text{ из } 340$$

$$\begin{array}{r} 10,5 \\ \hline 40,0 \end{array}$$

211-8-2



211-8-2

0,5 Газ (А) - углекислый газ ( $CO_2$ )  
Соединение (Б) - уксусная -  
кислота

(405)

Примеры образования газа (А):

- кислород поступает в лёгкие, через альвеолы поступает в кровь, сердце перекачивает кровь доставляет кислород к органам. Затем по венам возвращается кровь насыщенная углекислым газом, который выводится в конечном итоге выдыхает. +
- смешиваем уксусную кислоту и соду и получаем углекислый газ. +

чтобы это проверить:

- поднесём горящую свечку, она потухает, а значит, сода + уксусная кислота = углекислый газ.

(15)

В первый раз мы получили пористое тесто благодаря реакции уксусной кислоты и пищевой соды. ✓ 0,5

✓ А во второй раз пористость теста получили благодаря газированной воде.

	мука	сахар	соль	кислота	сода
мука	-	-	-	-	-
сахар	0,25	-	-	-	-
соль	0,25	0,25	-	-	-
кислота	0,25	0,25	0,25	-	↑
сода	0,25	0,25	0,25	0,25	-

$$\begin{array}{r}
 0,25 \\
 9 \\
 \hline
 2,25 \\
 97,5 \\
 \hline
 300
 \end{array}$$

$$\begin{array}{r}
 38 \\
 + 1,5 \\
 \hline
 4,58
 \end{array}$$