

X 802

205

-1-

- 1. 1 +
- 2. 3 #
- 3. 2 -
- 4. 4 +
- 5. 2 +
- 6. 3 +
- 7. 3 -
- 8. 4 -
- 9. 3 -
- 10. 2 +

65

3
 Кислотные, горение, испарение, возгонка.
 окисление, брожение, ржавление, фотосинтез,
 сжижение, растворяют щелочи, покрывают
 лаками в кислоте, потемнение серебряной
 ложки

~~12C~~ ^{12C} - изотоп

$e = 6$

$p = +6 \quad n = 12 - 6 = 6$

^{13}C - wasser

X Pool

$$e = 6$$

$$p = +8$$

$$m = 13 - 6 = 7$$

~~^{18}O~~ - wasser

$$e = 8$$

$$p = +8$$

$$h = 16 - 8 = 8$$

^{17}O - wasser

$$e = 8$$

$$p = +8$$

$$h = 17 - 8 = 9$$

$$M_h \left(\begin{matrix} ^{12}\text{C} & ^{16}\text{O} \\ \text{C} & \text{O}_2 \end{matrix} \right) = 12 + (16 \cdot 2) = 44$$

$$M_h \left(\begin{matrix} ^{14}\text{C} & ^{17}\text{O} \\ \text{C} & \text{O}_2 \end{matrix} \right) = 12 + (17 \cdot 2) = 46$$

$$M_h \left(\begin{matrix} ^{13}\text{C} & ^{18}\text{O} \\ \text{C} & \text{O}_2 \end{matrix} \right) = 12 + (18 \cdot 2) = 48$$

$$M_h \left(\begin{matrix} ^{13}\text{C} & ^{16}\text{O} \\ \text{C} & \text{O}_2 \end{matrix} \right) = 13 + (16 \cdot 2) = 45$$

$$M_h \left(\begin{matrix} ^{13}\text{C} & ^{17}\text{O} \\ \text{C} & \text{O}_2 \end{matrix} \right) = 13 + (17 \cdot 2) = 47$$

^{18}O - wasser

$$e = 8$$

$$p = +8$$

$$m = 18 - 8 = 10$$

$$M_h \left(\begin{matrix} ^{13}\text{C} & ^{18}\text{O} \\ \text{C} & \text{O}_2 \end{matrix} \right) = 13 + (18 \cdot 2) = 49$$

X Pool

GT
A05

X 803

205

X Dn2

- 1) 2 +
- 2) 3 +
- 3) 2 -
- 4) 1 -
- 5) 2 +
- 6) 1 -
- 7) 2 =
- 8) 2 +
- 9) 2 +
- 10) 3 2 +

65

Задачи 3: ⁻меление, ⁺горение, ⁺испарение,
⁺взрыв, ⁺плавление, ⁺брожение, ⁺ржавление,
⁻фотосинтез, ⁺смазка, ⁺растворение щелочи,
⁺покраснение лакмуса в кислоте,
⁺потемнение серебряной ложки

85

Задача 4:

$^{12}_6\text{C}$ - изотоп

Заряд ядра = 6

$\bar{e} = 6$

$n = 12 - 6 = 6$

$p = 6$

X 803

10-gon

group area = 18

$$h = 18 - 6 = 12$$

$$e = 18$$

$$p = 6$$

10-gon

group area = 18

$$h = 18 - 8 = 10$$

$$e = 18$$

$$p = 8$$

10-gon

group area = 18

$$h = 18 - 8 = 10$$

$$e = 18$$

$$p = 8$$

10-gon

group area = 18

$$h = 18 - 8 = 10$$

$$e = 18$$

$$p = 8$$

808 X

$$M_n(\sum_{i=1}^n 16D_2) = 12 + (16 \cdot 2) = 44$$

$$M_n(\sum_{i=1}^n 18D_2) = 12 + (18 \cdot 2) = 48$$

$$M_n(\sum_{i=1}^n 18D_2) = 12 + (18 \cdot 2) = 48$$

$$M_n(\sum_{i=1}^n 13D_2) = 13 + (18 \cdot 2) = 49$$

$$M_n(\sum_{i=1}^n 13D_2) = 13 + (14 \cdot 2) = 44$$

$$M_n(\sum_{i=1}^n 13D_2) = 13 + (18 \cdot 2) = 49$$

X 803

35

35

205

- 1. 1. +
- 2. 3. +
- 3. $M_r(N_2S) = 1 \cdot 2 + 3 \cdot 2 = 34$.
- $M_r(N_2Te) = (1 \cdot 2) + 128 = 130$. ✓ +
- $M_r(N_2O) = (2 \cdot 1) + 16 = 18$.

- 4. ~~1~~ 3. +
- 5. ~~2~~ 2. +
- 6. 3. +
- 7. 3. +
- 8. 4. -
- 9. 1. -
- 10. 3. -

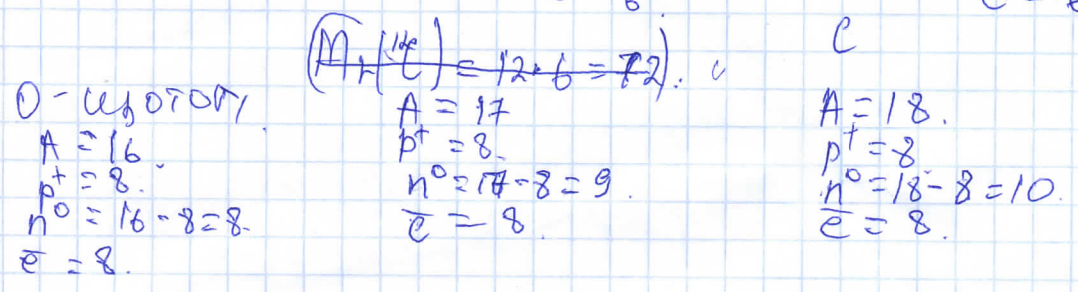
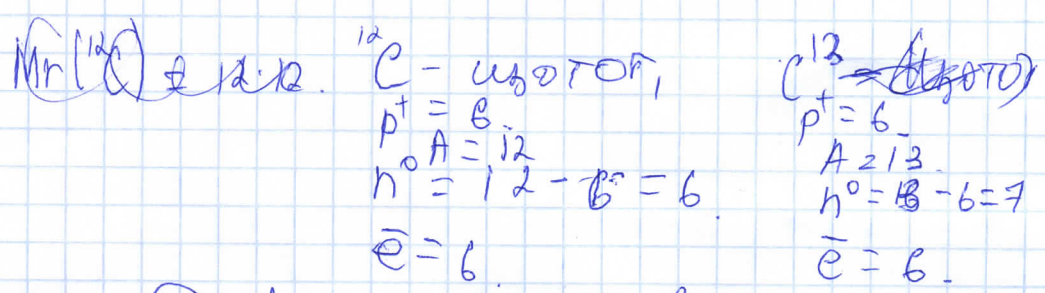
95

Задача 1,

Задача 3, ⁺повышение, ⁺горение, ⁺шпарение, ⁺плавление, ⁻крупномозацки, ⁺брожение, ⁺ржавление, ⁺сжатие, ⁺покрапление лакиру в кешоте, ⁺растворение щелочи, ⁺окисление, ⁺потемнение серебряной ложки.

95

Задача 4.



~~Mr(CO₂) = 12 + 16 · 2~~

~~Mr(CO₂)~~

$Mr(CO_2) = 12 + (16 \cdot 2) = 44$

$Mr(CO_2) = 12 + (17 \cdot 2) = 46$

$Mr(CO_2) = 12 + (18 \cdot 2) = 48$

$Mr(CO_2) = 13 + (16 \cdot 2) = 45$

$Mr(CO_2) = 13 + (17 \cdot 2) = 47$

$Mr(CO_2) = 13 + (18 \cdot 2) = 49$

Задание 5.

38

38

200