

Задача 1

$$\text{CsAl(SO}_4\text{)} = M_n = 133 + 27 + 32 \cdot 2 + 128 = 352$$

~~$$w(\text{Cs}) = \frac{133 \cdot 1}{352} = 0,38 = 38\%$$~~

~~$$w(\text{Al}) = \frac{27 \cdot 1}{352} = 0,08 = 8\%$$~~

~~$$w(\text{S}) = \frac{32 \cdot 2}{352} = 0,18 = 18\%$$~~

~~$$w(\text{O}) = \frac{16 \cdot 8}{352} = 0,36 = 36\%$$~~

$$\text{Cs}_2\text{S}_3 = M_n = 52 \cdot 2 + 32 \cdot 3 = 200$$

$$w(\text{Cs}) = \frac{52 \cdot 2}{200} = 0,52 = 52\% \quad 1,5$$

$$w(\text{S}) = \frac{32 \cdot 3}{200} = 0,48 = 48\%$$

$$\text{SrAl}_2\text{O}_4 = M_n = 88 + 27 \cdot 2 + 16 \cdot 4 = 206$$

$$w(\text{Sr}) = \frac{88 \cdot 1}{206} = 0,43 = 43\% \quad 1,5$$

$$w(\text{Al}) = \frac{27 \cdot 2}{206} = 0,26 = 26\% \quad 1,5$$

$$w(\text{O}) = \frac{16 \cdot 4}{206} = 0,32 = 32\%$$

 $\text{Y}_3\text{Al}_5\text{O}_{12}$ 

$$w(\text{Y}) = \frac{89 \cdot 3}{594} = 0,45 = 45\% \quad 1,5$$

$$w(\text{Al}) = \frac{27 \cdot 5}{594} = 0,23 = 23\% \quad 1,5$$

$$w(\text{O}) = \frac{16 \cdot 12}{594} = 0,32 = 32\%$$

1	2	3	4	5	6
15	0.	0	0.	16	3 l.

$$\text{K}_2(\text{UO}_2)_2 (\text{VO}_4)_2 =$$

$$M_n = 39 \cdot 2 + 238 \cdot 2 + 16 \cdot 4 + 51 \cdot 2 + 16 \cdot 8 = \\ = 98 + 476 + 64 + 102 + 128 = 848$$

~~$$w(\text{K}) = \frac{39 \cdot 2}{848} = 0,09 = 9\% \quad 1,5$$~~

~~$$w(\text{U}) = \frac{238 \cdot 2}{848} = 0,56 = 56\% \quad 1,5$$~~

$$w(\text{V}) = \frac{16 \cdot 12}{848} = 0,23 = 23\% \quad 1,5$$

~~$$w(\text{O}) = \frac{51 \cdot 2}{848} = 0,12 = 12\% \quad 1,5$$~~

 ~~$\text{CsAl(SO}_4\text{)}_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$~~  ~~$\text{CsAl(SO}_4\text{)}_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$~~ 

$$M_n = 133 + 27 + 64 + 128 + 124 + 192 = 568$$

$$w(\text{Cs}) = \frac{133 \cdot 1}{568} = 0,234 = 23,4\% \quad 1,5$$

$$w(\text{Al}) = \frac{27 \cdot 1}{568} = 0,048 = 4,8\% \quad 1,5$$

$$w(\text{S}) = \frac{32 \cdot 2}{568} = 0,113 = 11,3\% \quad 1,5$$

$$w(\text{O}) = \frac{16 \cdot 20}{568} = 0,563 = 56,3\% \quad 1,5$$

$$w(\text{V}) = \frac{1 \cdot 24}{568} = 0,042 = 4,2\% \quad 1,5$$

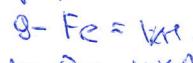
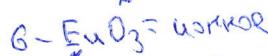
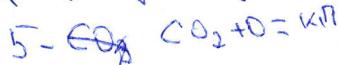
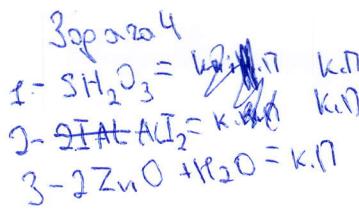
380202

1/8 задачи

X = Cu

OS

150

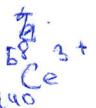


65

### 3. $\text{S}_8$



$$\bar{e} = 16 \cdot 8 = 128 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 58 - 3 = 55 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 7 + 8 \cdot 2 = 23 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 12 \cdot 60 = 720 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 76 + 8 \cdot 4 = 108 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 22 + 8 \cdot 2 = 38 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 14 + 1 \cdot 4 = 18 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 63 - 2 = 61 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 2 \cdot 2 = 0 \bar{e} - 2$$



$$\bar{e} = 23 + 8 \cdot 5 = 23 + 8 \cdot 2 = 38 - 12$$

$$\bar{e} = 23 + 7 \cdot 2 = 37 \bar{e} - 08$$

165

1. Сколько надо растворить в водном растворе ионов хлоридов для того чтобы в ионной форме, но мало ионов в воде находить ионов первыми, ионов и ионов и ионов и ионов это можно.
- Ионов ионов, ионов и ионов это разные.
2. В этом решении можно оставить, но лучше что из них  
один из двух это ионов и ионов.
3.  $\text{NaCl}$  - хлорид натрия - Растворение в водах  
 $\text{CaCl}_2$  - хлорид кальция - Растворение в водах  
 $\text{KNa}$  - натриево-кальций.

УРОК 1 ОБ

