

Задание 1.
He, Ti, O, H, B, In, Cr, F, Al, O⁻², N, Se, P, Kr, I

Задание 2.

- 1) Бронза - 2
2) —
3) мельхор - 0
4) хромель - 2
5) нейзильбер - 2.
6)

60

| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
|----|----|-----|---|---|
| 0. | 6. | 12. | 6 | 9 |

330

Задание 3.

- 1) вольфрам - 2
2) олово - 2
3) медь - 2
4) бор - 2
5) —
6) просороп - 2
7) серебро - 2.

120

Задание 4

ES, Md, (Lr), Cu, Pd, W, Po, (No), Ni

2 2 2 0 0 0 0 0 0

Задание 5

Смеси: 1, 3, 4, 5, 6, 7, 10, 12, 14, 15, 17, 19, 20

0 1 1 1 1 1 1 1 1 1

00

Задача 1.

№1

$$\begin{array}{r} 1 \ 1 \ 2 \\ 5 \overline{) 55} = 11 \end{array}$$

Разделяю смесь из шеня, парафина и поваренной соли

1. Устанавливаю лабораторную плитку.

2. На неё ставлю химический стакан. Наливаю в стакан небольшое количество воды и через воронку засыпаю смесь шеня, парафина и соли.

3. Стеклоцной палочкой перемешиваю воду со смесью до растворения соли. 2,55

4. Через фильтровальную бумагу и воронку переливаю жидкость из стакана в фарфоровую чашку для выпаривания.

5. Нагреваю воду до выкипания и посыпаю поваренную соль. 2,5

6. В фарфоровую чашку снова наливаю немного воды и насыпаю смесь шеня и парафина

7. Нагреваю чашку до того момента, пока парафин не начнёт плавиться.

8. Через фильтровальную бумагу снова переливаю жидкость в химический стакан.

9. Парафин застывает в чашке, а мед остаётся на бумаге.

№2

$$\underline{55}$$

Смесь - это несколько смешанных индивидуальных веществ. 55