

Задача 1.

C-I-Kn-H₂S-Se-H-O-B₂O₃-S-Cl-Ar-O-F-He-Ne

Задача 2

1) бРОНЗА - 2

2) -

3) Мелькор - 2

4) эрмачев - 2

5) -

6) -

1	2	3	4	5
24	6	8	10	6

Задача 3

По горизонтали:

1. - Вольфрам - 2

5. - Дармштадт - 2

6. -

7. -

По вертикали:

2. - Осний -

4. - Бер - 2

3. - медь - 2

Задача 4

No, Md, Es, Pa, Pm, Ln, Fm, Bk, Er, W

Задача 5

1), 2), 5), 6), 8), 9), 19), 15), 14), 10)

0 0 0 1 1 1 1 1 1 1

65

Задание 1.1.

Если смешать мел, парафин и поваренную соль, то получится смесь. По ощущениям в руках она будет как мягкий пластилин. Если в эту смесь добавить дистиллированную воду, то произойдет химический процесс. Парафин отделится и всплывет, мел оседет на дне.

Если смешать мел, парафин и поваренную соль, то получится смесь. Чтобы разделить смесь на индивидуальные вещества, нужно залить смесь дистиллированной водой. Тогда парафин всплывет, мел оседает на дно, а поваренная соль растворится. Далее, чтобы отделить мел от раствора с поваренной солью, нужно данную жидкость перелить в (стат) химический стакан с помощью воронки. Таким образом берем стеклянную палочку и перемешиваем содержимое. После мы возьмем фарфоровую чашку для выпаривания и фильтровальную бумагу. Переливаем содержимое туда. Мел остаётся на бумаге. После, то, что осталось в чашке, мы ставим на лабораторную плитку. Соль остаётся, а вода выпаривается. Таким образом мы отделили парафин, мел и соль друг от друга.

105

Задание 1.2

Смесь - это система, состоящая из двух или более веществ (компонентов смеси). Смесь - это результат смешивания двух или нескольких веществ. ~~50~~.

Примеры:

1. Морская вода - 1
 2. Бронза - 1
 3. Духи - 1
 4. Сок - 1
 5. Молоко - 1
- ~~50~~

1	2
10	10

200.