**Повторение материала**

**Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**

**Химия 8- 9 классы**

1. Что такое доля? ( Это часть от целого)
2. Раствор – это …(смесь двух и более компонентов)
3. Массовая доля растворенного вещества – это … (доля растворенного от массы всего раствора)
4. Что означает 15 % -й раствор? (Это значит, что в 100 граммах раствора содержится 15 грамм вещества)
5. Формула по которой вычисляют массовую долю вещества – ( = --------- или

= ---------\* 100% )

1. Масса раствора складывается из массы растворенного вещества и массы растворителя mр-ра= mв-ва+ mр-ля
2. Задача: Приготовить 100 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 15 %.

**Повторение материала**

**Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**

**Химия 8- 9 классы**

1. Что такое доля? ( Это часть от целого)
2. Раствор – это …(смесь двух и более компонентов)
3. Массовая доля растворенного вещества – это … (доля растворенного от массы всего раствора)
4. Что означает 15 % -й раствор? (Это значит, что в 100 граммах раствора содержится 15 грамм вещества)
5. Формула по которой вычисляют массовую долю вещества – ( = --------- или

= ---------\* 100% )

1. Масса раствора складывается из массы растворенного вещества и массы растворителя mр-ра= mв-ва+ mр-ля
2. Задача: Приготовить 100 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 15 %.

|  |  |
| --- | --- |
| **ВТ В -1**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1.Что такое доля? ( Это часть от целого)  2. Задача: Приготовить 100 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 15 %. | **ВТ В -4**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1.Формула по которой вычисляют массовую долю вещества – ( = --------- или = ---------\* 100% )  2. приготовить 200 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 15 % |
| **ВТ В -2**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1.Раствор – это …(смесь двух и более компонентов)  2. приготовить 150 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 25 %. | **ВТ В -5**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1.Что означает 15 % -й раствор? (Это значит, что в 100 граммах раствора содержится 15 грамм вещества)  2. приготовить 100 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 30 %. |
| **ВТ В -3**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1.Массовая доля растворенного вещества – это … (доля растворенного от массы всего раствора)  2. приготовить 200 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 10 %. | **ВТ В -6**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1.Масса раствора складывается из  ( массы растворенного вещества и массы растворителя mр-ра= mв-ва+ mр-ля )  2. приготовить 150 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 10 %. |

|  |  |
| --- | --- |
| **ВПЗ В -1**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1. Задача: К 200 граммам 5-% раствора прилили 50 грамм воды. Какова массовая доля получившегося раствора?  2. Задача: Приготовить 100 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 15 %. | **ВПЗ В -4**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1. Задача: К 250 граммам 10-% раствора присыпали 50 грамм соли. Какова массовая доля получившегося раствора?  2. Задача : Приготовить 200 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 15 % |
| **ВПЗ В -2**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1. Задача: К 150 граммам 5-% раствора прилили 50 грамм воды. Какова массовая доля получившегося раствора?  2. Задача: Приготовить 150 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 25 %. | **ВПЗ В -5**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1. Задача: К 150 граммам 10-% раствора присыпали 50 грамм соли. Какова массовая доля получившегося раствора?  2. Задача: Приготовить 100 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 30 %. |
| **ВПЗ В -3**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1. Задача: К 100 граммам 25-% раствора прилили 50 грамм воды. Какова массовая доля получившегося раствора?  2. Задача: Приготовить 200 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 10 %. | **ВПЗ В -6**  **Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**  1. Задача: К 100 граммам 10-% раствора присыпали 15 грамм соли. Какова массовая доля получившегося раствора?  2. Задача: Приготовить 150 грамм раствора с массовой долей растворенного вещества 10 %. |

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**

Задача: К 200 граммам 5-% раствора прилили 50 грамм воды. Какова массовая доля получившегося раствора?

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**

Задача: К 250 граммам 10-% раствора присыпали 50 грамм соли. Какова массовая доля получившегося раствора?

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**

Задача: К 150 граммам 5-% раствора прилили 50 грамм воды. Какова массовая доля получившегося раствора?

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**

Задача: К 150 граммам 10-% раствора присыпали 50 грамм соли. Какова массовая доля получившегося раствора?

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**

Задача: К 100 граммам 25-% раствора прилили 50 грамм воды. Какова массовая доля получившегося раствора?

**Проверка**

**Ф.И.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_ класс**

**Решение задач «Массовая доля растворенного вещества»**

. Задача: К 100 граммам 10-% раствора присыпали 15 грамм соли. Какова массовая доля получившегося раствора?