\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Формативное оценивание**

|  |  |
| --- | --- |
| **Ссылка на учебную программу** | **Цели обучения** |
| 5.2 В классификация веществ | •5.3.2.4 вычислять массовую долю растворенного вещества |
| ***Дағдылар*** | ***Критерии успеха*** |
| ***Учащийся достиг цели, если*** |
| Білімдерін қолдану | понимают значение массовой доли растворенного вещества в растворе |
| умеют вычислять массовую долю вещества в растворе, массой 100 г |

**Обведите кружком правильный ответ**

1. Массовая доля вещества показывает

А массу воды в 100 г раствора

В массу растворенного вещества в 100 г раствора

С массу воды 1000 г раствора

D массу растворенного вещества в 1000 г раствора

2. Формула массовой доли растворенного вещества

А ω*( вещества) =*

В ω*( вещества ) =*

С ω*( вещества ) =*

D ω*( вещества ) =*

**Задача 1**

В 65 г воды растворили 35 г сахара. Какова массовая доля сахара в полученном растворе?

**Задача 2\***

60 г соли растворили 240 г воды. Вычислите массовую долю соли в растворе.