Массовая доля в растворе

1. Массу растворённого вещества делят на массу растворителя, а не раствора. Какой образовательный результат приоритетен в этой ситуации?

1. Добиться буквального воспроизведения готового образца
2. Выбирать правильное основание отношения
3. Увеличить объём выполнения без анализа понимания

Правильный ответ: Выбирать правильное основание отношения

2. Массу растворённого вещества делят на массу растворителя, а не раствора. Какое действие педагога наиболее соответствует описанному затруднению?

1. Повторить прежний приём без анализа причины
2. Перейти к следующей теме без уточнения затруднения
3. Определить общую массу раствора

Правильный ответ: Определить общую массу раствора

3. Массу растворённого вещества делят на массу растворителя, а не раствора. Какое свидетельство лучше показывает продвижение по поставленной задаче?

1. Расчёт доли от массы всей смеси
2. Завершение задания вовремя без проверки содержания
3. Сообщение участника «теперь всё понятно» без выполнения

Правильный ответ: Расчёт доли от массы всей смеси

4. Массу растворённого вещества делят на массу растворителя, а не раствора. Какой риск непосредственно связан с описанной исходной ситуацией?

1. Использование неверного знаменателя
2. Уточнение понимания перед выбором следующего шага
3. Проверка оснований вывода с учётом условий

Правильный ответ: Использование неверного знаменателя

5. Массу растворённого вещества делят на массу растворителя, а не раствора. Какое задание лучше проверит перенос освоенного способа?

1. Рассчитать долю при других исходных массах
2. Просмотреть исправленный образец без самостоятельной попытки
3. Дословно воспроизвести прежний готовый ответ

Правильный ответ: Рассчитать долю при других исходных массах

6. Что требует закон сохранения массы при записи уравнения реакции в обычной школьной модели?

1. Сделать одинаковым число букв в формулах
2. Баланс атомов каждого элемента
3. Приравнять цвета веществ

Правильный ответ: Баланс атомов каждого элемента

7. Почему нельзя менять индексы формул ради уравнивания?

1. Индексы никогда не несут смысла
2. Это влияет только на размер шрифта
3. Это меняет состав вещества

Правильный ответ: Это меняет состав вещества

8. Как отличить наблюдение от предположения о продукте реакции?

1. Записывать только заранее ожидаемый продукт
2. Разделить признаки и объяснение
3. Считать любую догадку наблюдаемым фактом

Правильный ответ: Разделить признаки и объяснение

9. Что необходимо до проведения демонстрационного опыта?

1. Проверить условия безопасности, оборудование и допустимость процедуры
2. Ориентироваться только на зрелищность
3. Разрешить произвольное смешивание неизвестных веществ

Правильный ответ: Проверить условия безопасности, оборудование и допустимость процедуры

10. В растворе 10 г вещества и 90 г растворителя. Какова массовая доля вещества?

1. 90%
2. 10%
3. 11,1%

Правильный ответ: 10%