

Химия. 11 класс
1 вариант
Критерии оценивания

Задача 1.

1. За расчет концентраций ионов – по 2 балла – 4 балла
2. За расчет $n(H^+)$ и $n(SO_4^{2-})$ в 2 л раствора – по 1,5 балла – 3 балла
3. За расчет количества ионов – по 1,5 балла – 3 балла
4. За определение суммарного количества ионов – 1 балл
5. За расчет количества молекул – 2 балла
6. За определение количества вещества газа – 1 балл
7. За определение неизвестного металла – 2 балла
8. За расчет теоретической массы соли – 2 балла
9. За расчет выхода продукта реакции – 2 балла

Итого: 20 баллов

Задача 2.

1. За уравнения реакций (1) и (2) – по 1 баллу, (3) и (4) – по 2 балла – всего 6 баллов
2. За вывод константы равновесия и расчет выхода – 6 баллов
3. За указание процессов фиксации азота – по 2 балла за каждый- всего 6 баллов
4. За рассуждения о прогрессивных способах – 2 балла

Итого: 20 баллов

Задача 3.

1. За нахождение брутто-формул соединений А и В – по 2 балла. Итого 4 балла
2. За структурные формулы соединений А и В – по 3 балла. Итого 6 баллов
3. За выведение системы двух уравнений для нахождения числа атомов углерода в молекулах – 2 балла
4. За выведение системы двух уравнений для нахождения числа атомов водорода в молекулах – 2 балла
5. За расчет числа атомов углерода в каждом соединении – по 2 балла. Итого 4 балла
6. За расчет числа атомов водорода в каждом соединении – по 2 балла. Итого 4 балла

Итого: 22 балла

Задача 4.

1. За реакцию образования дисахарида – 2 балла
2. За правильно переведенные величины (из кДж/кг в кДж/моль) – по 2 балла - 4 балла
3. За расчет теплоты реакции образования дисахарида – 5 баллов.
4. За правильный вывод – 5 баллов

Итого: 16 баллов

Задача 5.

1. За уравнения реакций 1, 3, 4 – по 1 баллу (если не уравнены). Если уравнены – по 2 балла. Итого 6 баллов
2. За уравнение реакции 3 – 3 балла (если не уравнено). Если уравнено – 7 баллов.
3. За структурные формулы веществ А, В, С – по 3 балла. Итого 9 баллов

Итого: 22 балла