

Химия. 8 класс

3 вариант

Критерии оценивания

Задача 1.

1. За каждое верное определение элемента – 2 балла
2. За верный расчет масс % кислорода в кристаллогидрате – 3 балла
3. За верное написание электронной конфигурации атома хрома – 2 балла
4. За доказательство амфотерности гидроксида хрома (реакция с кислотой и щелочью) – по 3 балла - 6 баллов
5. За верное написание уравнения проведенной реакции – 3 балла

Итого: 16 баллов.

Задача 2.

1. За верное определение растворов – по 2 балла– 6 баллов
2. За верное написание уравнений химических реакций в ходе анализа и указание изменений происходящих явлений - по 2 балла – 6 баллов
3. За верный расчет массы выпавшего осадка в ходе протекания реакции 200 г 2%-ного раствора иодида калия с избытком раствора нитрата свинца – 4 балла.
4. За указание изменений, происходящих в ходе реакции взаимодействия иодида калия с нитратом свинца – 2 балла
5. За объяснение нецелесообразности использования нитрата свинца вместо нитрата серебра- 4 балла

Итого: 22 балла.

Задача 3

1. За верное определение вещества А – 2 балла
2. За вывод формулы вещества А – 3 балла
3. За верное написание уравнения реакции диспропорционирования А – 4 балла
4. За верное указание степеней окисления элементов, входящих в состав продуктов диспропорционирования – по 1 баллу – 2 балла
5. За написание реакции получения А из карбоната калия - 3 баллов
6. За написание реакции получения А из карбоната калия - 2 балла
7. За написание уравнения реакции сульфита калия с азотной кислотой – 3 балла
8. За указание окислителя и восстановителя – по 1 баллу – 2 балла

Итого: 21 балл

Задача 4.

1. За расчет количества (моль) соляной кислоты – 3 балла
2. За расчет количества атомов кислорода- 5 баллов

3. За верный расчет количества 30 % соляной кислоты, которая потребуется для приготовления 500 мл 2% раствора – 5 баллов
4. За верное написание уравнений реакции в ходе взаимодействия соляной кислоты с алюминием, медью и натрием – по 2 балла – 6 баллов
5. За верный расчет объема газа, выделившегося в ходе взаимодействия соляной кислоты с цинком – 3 балла.

Итого: 21 балл

Задача 5

1. За каждую верно определенный газ X – 2 балла
2. За верное указание расположения и названия группы, в которой находится элемент X в периодической таблице Д.И. Менделеева – 2 балла
3. За написание электронной конфигурации атома гелия – 1 балл
4. За верное указание количества нейтронов и протонов – по 2 балла – 4 балла
5. За расчет относительной плотности газа X по воздуху – 3 баллов
6. За верное предположение происхождения названия газа – 4 балла
7. За приведение примеров использования газа X - 4 балла

Итого: 20 баллов