

Химия.8 класс

1 вариант

Критерии оценивания

Задание 1

1. За верное определение газа **A** и вещества **Y** – по 2 балла – 4 балла
2. За верное определение металла **X** (2 балла за определение; 3 балла за расчет) – 5 баллов
3. За верное написание уравнений реакций 1 и 2 – (3 балла – реакция 1; 2 балла – реакция 2) – 5 баллов

Итого: 14 баллов.

Задание 2

1. За верное определение веществ **A, B, C, D, E** – по 1 баллу – 5 баллов
2. За верное указание тривиальных названий веществ **C, D, E** – по 1 баллу – 3 балла
3. За верное написание уравнений реакций 1 и 2 – по 2 балла – 4 балла
4. За верное указание условий и продуктов взаимодействия металлов **A** и **B** с водой, (реакции 3 и 4), кислородом (5 и 6) и азотом (7 и 8) – по 2 балла – 12 баллов

Итого: 24 балла.

Задание 3

1. За верное определение газа **X** и массы **Y** – по 2 балла – 4 балла
2. За верное установление формулы и указание тривиальное название соединения **Z**, получено путем взаимодействия щелочного металла **M** с газом **X** – по 2 балла – 4 балла
3. За верное установление формулы кристаллогидрата $Y \cdot nH_2O$ и указание его тривиального названия – по 2,5 балла – 5 баллов
4. За верное написание уравнений все упомянутых реакций (реакции 1 и 2) – по 1 баллу – 2 балла

Итого: 15 баллов.

Задание 4

1. За верное определение перепутанных растворов и указание продуктов, которые могут быть получены в ходе реакций распознавания растворов (с указанием изменений, которые можно заметить в ходе реакций) – (2 балла за уравнение реакции; 1 балл за указание изменений) – 15 баллов
2. За верное определение лишних использованных Альбертом веществ в ходе анализа – по 2 балла за вещество – 4 балла
3. За верный расчет массовой доли **X** хлорида калия в приготовленном растворе – 2 балла
4. За верное объяснение идентификации растворов с помощью пламени горелки или фенолфталеина – пламя горелки: по 1 баллу за катион – 3 балла; фенолфталеин – 2 балла – 5 баллов

5. За верное определение массы осадка, выделившегося при смешивании растворов карбоната натрия и нитрата бария, продуктов разложения данного осадка и написание всех упомянутых уравнений реакции – по 2 балла – 6 баллов

Итого: 32 балла

Задание 5

1. За верное определение **X** и указание его тривиального названия – (5 баллов за выведение формулы **X**; 3 балла за указание его тривиального названия) – 8 баллов
2. За верное предложение способа получения **X** – 3 балла
3. За верный расчет количества воды в приготовленном растворе – 4 балла

Итого: 15 баллов

Химия.8 класс

2 вариант

Критерии оценивания

Задание 1

1. За верное определение вещества **Y** и указание его тривиального названия – по 2 балла – 4 балла
2. За верное определение газа **A**, полученного в ходе проведения опыта – 2 балла
3. За верное определение состава твердого остатка и массы **Y**, вступившего в реакцию 1 – 2 балла
4. За верное написание уравнений реакций 1 и 2 – по 3 балла – 6 баллов

Итого: 14 баллов.

Задание 2

1. За верное определение веществ **A, B, C, D, E** – по 1 баллу – 5 баллов
2. За верное указание тривиальных названий веществ **C, D, E** – по 1 баллу – 3 балла
3. За верное написание уравнений реакций 1 и 2 – по 2 балла – 4 балла
4. За верное указание условий и продуктов взаимодействия металлов **A** и **B** с водой, (реакции 3 и 4), кислородом (5 и 6) и водородом (7 и 8) – по 2 балла – 12 баллов

Итого: 24 балла.

Задание 3

1. За верное определение металла **X**, подтвержденное расчетом – 2 балла за указание металла **X**; 4 балла за расчет – 6 баллов
2. За верное написание уравнения реакции 1 – 2 балла
3. За верное установление формулы кристаллогидрата $YSO_4 \cdot nH_2O$ и указание его тривиального названия – по 3,5 балла – 7 баллов

Итого: 15 баллов.

Задание 4

1. За верное определение перепутанных растворов и указание продуктов, которые могут быть получены в ходе реакций распознавания растворов (с указанием изменений, которые можно заметить в ходе реакций) – (2 балла за уравнение реакции; 1 балл за указание изменений) – 12 баллов
2. За верное определение лишних использованных Антоном веществ в ходе анализа – по 2 балла за вещество – 4 балла
3. За верный расчет массовой доли **X** бромида натрия в приготовленном растворе – 2 балла
4. За верное объяснение идентификации растворов с помощью сульфида натрия или лакмуса (с указанием происходящих изменений) – (лакмус: по 1 баллу за раствор – 3 балла; сульфид натрия – 2 балла) – 5 баллов

5. За верное определение массы осадка, выделившегося при сливании растворов гидроксида натрия и нитрата свинца, продуктов разложения данного осадка и написание всех упомянутых уравнений реакции – по 3 балла – 9 баллов

Итого: 32 балла

Задание 5

1. За верное определите **X** и указание его тривиальное и систематическое названия – (указание формулы **X** – 3 балла; выведение формулы вещества **X** - 3 балла; указание тривиального и систематического названий вещества **X** – по 2 балла – 4 балла) – 10 баллов
2. За верное предложение способа получения **X** – 2 балла
3. За верное написание уравнения реакции вещества **X** с гашеной известью – 3 балла

Итого: 15 баллов

Химия.8 класс

3 вариант

Критерии оценивания

Задание 1

1. За верное определение газа **A** – 2 балла
2. За верное определение металла **X** – 2 балла за определение; 3 балла за расчет – 5 баллов
3. За верное написание уравнений реакций 1 и 2 – (3,5 балла – реакция 1; 3,5 балла – реакция 2) – 7 баллов

Итого: 14 баллов.

Задание 2

1. За верное определение веществ **A, B, C, D, E** – по 1 баллу – 5 баллов
2. За верное указание тривиальных названий веществ **C, D, E** – по 1 баллу – 3 балла
3. За верное написание уравнений реакций 1, 2, 3 – (реакция 1 – 2 балла; реакции 2 и 3 – по 1 баллу) – 4 балла
4. За верное указание условий и продуктов взаимодействия металлов **A** и **B** с водой, (реакции 3 и 4), кислородом (5 и 6) и водородом (7 и 8) – по 2 балла – 12 баллов

Итого: 24 балла.

Задание 3

1. За верное определение вещества **A** и металла **B**, подтвержденное расчетом – (по 2 балла за указание вещества **A** и металла **B** – 4 балла); 4 балла за выведение формулы **A**; 3 балла за расчет молярной массы **B**) – 11 баллов
2. За верное установление продуктов, которые образуются в ходе реакции вещества **A** и металла **B** с раствором гидроксида натрия – по 2 балла за уравнение реакции – 4 балла

Итого: 15 баллов.

Задание 4

1. За верное определение перепутанных растворов и указание продуктов, которые могут быть получены в ходе реакций распознавания растворов (с указанием изменений, которые можно заметить в ходе реакций) – (2 балла за уравнение реакции; 1 балл за указание изменений) – 15 баллов
2. За верное определение лишних использованных Геннадием веществ в ходе анализа – 4 балла
3. За верный расчет концентрации **X** (%) соляной кислоты – 2 балла
4. За верное написание уравнения упомянутой реакции, определение массы пластинки и концентрации нитрата серебра после проведения реакции – (3 балла за уравнение реакции; 5 баллов за расчет массы пластинки, 3 балла за расчет концентрации нитрата серебра после реакции) – 11 баллов

Итого: 32 балла

Задание 5

1. За верное определение **X**, подтвержденное расчетом, и указание тривиального и систематического названий **X** – (указание формулы **X** – 2 балла; указание тривиального и систематического названий вещества **X** – по 1 баллу – 2 балла; выведение формулы вещества **X** – 3 балла) – 7 баллов
2. За верное указание продуктов разложения **X** при нагревании – 3 балла
3. За верное указание продуктов, образующихся в ходе взаимодействия **X** с пероксидом водорода – 3 балла
4. За верный расчет массы вещества **X** и массы воды – по 1 баллу – 2 балла

Итого: 15 баллов