

Химия. 8 класс
1 вариант
Критерии оценивания

Задача 1.

1. За верное определение элемента – 3 балла
2. За подтверждение вещества расчетом мас % кислорода в полученном кристаллогидрате – 3 балла
3. За указание количества протонов и нейтронов – по 1 балла – 2 балла
4. За верное написание уравнения проведенной реакции – 2 балла
5. За расчет количества $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ и воды для приготовления 100 г 10% раствора – по 3 балла – 6 баллов

Итого: 16 баллов.

Задача 2.

1. За верное определение растворов в трех колбах – по 2 балла– 6 баллов
2. За верное написание уравнений химических реакций раствора из колбы с солями и объяснение возможности протекания данных реакций по 2 балла – 6 баллов
3. За указание изменений происходящих явлений в ходе реакций - по 2 балла – 6 баллов
4. За верное написание уравнения химической реакции взаимодействия растворов из колб №1 и №2 и указания типа реакции – 2 балла.
5. За верный расчёт массовой доли нитрата натрия в растворе – 2 балла

Итого: 22 балла

Задача 3.

1. За верное определение газа X – 3 балла
2. За определение молекулярной массы газа – 1 балл
3. За верное написание уравнения получения аммиака по Дж.Пристли – 5 баллов
4. За указание возможного pH получившегося раствора – 3 балла
5. За верное написание уравнения реакции аммиака с серной кислотой – 3 балла
6. За верное написание уравнения реакции аммиака с хлором - 4 балла
7. За приведение примеров практического использования – 2 балла

Итого: 21 балл.

Задача 4.

1. За расчет количества (моль) серной кислоты – 4 баллов
2. За расчет количества атомов серы - 3 балла
3. За расчет массы серной кислоты в 25% растворе, который содержит 150 г воды – 4 балла
4. За верное отображение строения молекулы серной кислоты – 3 балла
5. За верный расчет количества серной кислоты, требуемой для нейтрализации NaOH - 4 балла
6. За указание молярной массы получившейся средней соли - 2 балла

7. За верное указание названия раствора серного ангидрида SO_3 в 100%-й серной кислоте - 1 балл

Итого: 21 балл

Задача 5.

1. За каждую верно определенный газ X – 2 балла
2. За написание электронной формулы криптона - 3 балла
3. За верное указание количества нейтронов и протонов – по 2 балла – 4 балла
4. За расчет относительной плотности газа X по воздуху – 3 баллов
5. За расчет количества атомов и молекул криптона в баллоне - 3 балла
6. За верное объяснение невозможности протекания химической реакции криптона с бромом при н.у - 1 балл
7. За верное предположение происхождения названия газа – 4 балла

Итого: 20 баллов

