

**Химия. 8 класс**

2 вариант

Критерии оценивания

**Задача 1.**

1. За верное определение элемента – 3 балла
2. За подтверждение состава соли 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  $\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$  и воды для приготовления 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 №2 и №3 и указания происходящих изменений – 2 балла.
5. За верный расчёт массы выпавшего осадка  $\text{AgBr}$  – 2 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 написание уравнения реакции разложения А ( $200^\circ\text{C}$   $\text{CuO}$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) – 3 балла
5. За верное указание степеней окисления элементов, входящих в состав продуктов диспропорционирования – по 0,5 балла – 1 балл
6. За верное написание уравнения реакции красного фосфора с А - 4 баллов
7. За верное указание окислителя и восстановителя – по 2 балла – 4 балла

Итого: 21 балл.

**Задача 4.**

1. За расчет количества (моль) азотной кислоты – 3 балла
2. За расчет количества атомов азота - 3 балла
3. За расчет массы 25% раствора, который потребуется для приготовления 500 г 15% раствора – 5 баллов
4. За верное отображение строения молекулы азотной кислоты – 2 балла

5. За объяснение особенности строения молекулы азотной кислоты – 4 балла
6. За верное написание уравнения химической реакции взаимодействия разбавленной азотной кислоты с медной стружкой – 4 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 формулы радона – 5 баллов
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

Итого: 20 баллов

