

Задача 9-3.

"§ 591. Соли узнаются по следующим признакам:

Они образуют с виннокаменной кислотой белый осадок кислого-виннокаменнокислого..... Чтобы опыт удался, не должно употреблять слишком слабых растворов.

Кремнефтористоводородная кислота в растворах солей образует студенистый осадок, который в начале не заметен.

С хлорной кислотой получается белый осадок хлорнокислого

Крепкий раствор сернокислого глинозема образует с таким же раствором соли белый кристаллический осадок, известный под названием квасцов.

Хлористая платина дает желтый осадок двойной соли платины и; этот осадок нерастворим в алкоголе.

Соли окрашивают в ???? цвет оконечность наружного пламени паяльной трубки. Эти окрашивание скрадывается от малейшей примеси солей натрия.

«Курс элементарной общей химии» Уроки, читанные в центральной школе искусств и мануфактур Огюстом Кагуром

Химия неорганическая под. Ред. Д.В. Аверкиева. С.-Пб. Издание товарищества «Общественная польза» 1863. стр.369.

1. Какие соли могут давать эти реакции?
2. "Они образуют с виннокаменной кислотой белый осадок..." Каков состав "винного камня", если состав винной кислоты $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$?
3. "Кремнефтористоводородная кислота в растворах солей образует студенистый осадок". Напишите уравнение реакции.
4. "С хлорной кислотой получается белый осадок хлорнокислого" . Напишите уравнение реакции.
5. "Крепкий раствор сернокислого глинозема образует..." Напишите уравнение реакции.
6. "Хлористая платина дает желтый осадок двойной соли платины..." Напишите уравнение реакции.
7. "Соли окрашивают в ???? цвет оконечность наружного пламени паяльной трубки." В какой цвет?