Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:
https://studservis.ru/gotovye-raboty/kontrolnaya-rabota/141190

Тип работы: Контрольная работа

Предмет: Неорганическая химия

-

Окислительно-восстановительные реакции
Вариант 17
$Na[Cr(OH)4] + Cl2 + NaOH \rightarrow Na2CrO4 + NaCl + H2O$
$H3[SbCl6] + KMnO4 + H2SO4 \rightarrow H[SbCl6] + MnSO4 + K2SO4 + H2O$
$Mn(OH)2 + Cl2 + KOH \rightarrow MnO2 + KCl + H2O$
$KClO3 + H2C2O4 \rightarrow K2CO3 + CO2 + ClO2 + H2O$
$C6H5NO2 + H2S \rightarrow C6H5NH2 + S + H2O$
Для составления уравнения ионно-электронным методом необходимо:
1) сначала составить ионную схему реакции, руководствуясь общими правилами составления ионных уравнений, т.е. сильные электролиты записать в виде ионов, а неэлектролиты, слабые электролиты и осадки в виде молекул. В ионную схему включаются только те частицы, которые выполняют функцию окислителя или восстановителя, а также частицы, характеризующие среду (т.е. ионы H
+
, OH–
или молекулы воды);
2) далее необходимо составить ионно-электронные уравнения отдельно для процесса окисления и процесса восстановления. При этом нужно иметь в виду, что в ионно-электронном уравнении должно соблюдаться равенство числа атомов или ионов, а также равенство числа и знака электрических зарядов в обеих частях уравнения;
3) затем необходимо найти коэффициенты для окислителя и восстановителя, исходя из правила, что общее число электронов, отдаваемых восстановителем, должно быть равно числу электронов, присоединяемых окислителем;
4) потом суммируют ионно-электронные уравнения для процессов окисления и восстановления, предварительно умноженные на найденные коэффициенты;
5) по полученному ионному уравнению составляют молекулярное
Решение:
$Na[Cr(OH)4] + Cl2 + NaOH \rightarrow Na2CrO4 + NaCl + H2O$
Ионная схема реакции:
Na+
+ [Cr(OH)4]
-
+ Cl2 + Na+
+ OH- → 2Na+
+ CrO4
2- + Na+
+ Cl-
+ H2O

-

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:
https://studservis.ru/gotovye-raboty/kontrolnaya-rabota/141190