11 класс.

 Срезовая работа.(1-ое полугодие)

 I вариант.

1. Определите массу (в граммах) 4% раствора нитрата калия, приготовленного путём разбавления водой из 20 г 15 %-го раствора того же вещества.

2. При растворении в соляной кислоте 0,5 г сплава содержащего медь и магний, выделилось 0,112 л (н.у.) водорода. Вычислите массовые доли компонентов в смеси.

3. Дайте характеристику химической реакции.

 FeO(т) + H2(г) Fe(т)+H2O(г).

I I вариант.

1.Установите, до какого объёма (в литрах ) надо разбавить водой 700 г 50,5%-го раствора ацетата калия, чтобы приготовить 7,7%-й раствор с плотностью 1038 г/л.

2. 12г смеси хлоридов бария и магния растворили в воде и обработали раствором сульфата натрия. И результате получили 7,3 г осадка.

3. Дайте характеристику химической реакции.

2NH3  N2+3H2 - Q

 I I I вариант.

1.В 1 л воды растворили 224 л (н.у.) хлороводорода и приготовили соляную кислоту с плотностью

1,155 г/мл. Вычислите массовую долю (%) растворенного вещества.

2.К 2,6 г смеси состоящей из цинковой пыли и оксида цинка, добавили соляную кислоту. Газ выделившийся в процессе реакции, занял объём 448 мл (н.у.). Вычислите массовые доли компонентов в смеси.

3. Дайте характеристику химической реакции.

CaCO3 CaO +CO2 – Q

 IV вариант.

1.Смешали 45 г 38%-й и 320 г 5%-й бромоводородной кислоты. Установите массовую долю (и %) вещества в конечном растворе.

2. При растворении в соляной кислоте 0,5 г сплава содержащего медь и магний, выделилось 0,112 л (н.у.) водорода. Вычислите массовые доли компонентов в смеси.

3. Дайте характеристику химической реакции.

 2NH3  N2+3H2 - Q