**Самостоятельная работа по теме «Галогены. Соединения галогенов» Вариант\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. Дайте характеристику простому веществу F2. Опишите его физические свойства, кто открыл фтор и что обозначает с греческого «фторос». Напишите два любых уравнения реакции, с чем может взаимодействовать F2.
2. Опишите биологическое значение и применение фтора.
3. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать плавиковая кислота: Na ,CO2 , MgO, AgNO3, Ca(NO3)2, SiO2, Ag. Выпишите формулы этих веществ.

**Самостоятельная работа по теме «Галогены. Соединения галогенов» Вариант\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. Дайте характеристику простому веществу Cl2. Опишите его физические свойства, кто открыл фтор и что обозначает с греческого «хлорос». Напишите два любых уравнения реакции, с чем может взаимодействовать Cl2
2. Опишите биологическое значение и применение хлора.
3. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать соляная кислота:AgNO3, MnO2, SO2, Fe FeSO4, Cu, Cr(OH)3. Выпишите формулы этих веществ.

**Самостоятельная работа по теме «Галогены. Соединения галогенов» Вариант\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. Дайте характеристику простому веществу Вr2. Опишите его физические свойства, кто открыл фтор и что обозначает с греческого «бромос». Напишите два любых уравнения реакции, с чем может взаимодействовать Вr2
2. Опишите биологическое значение и применение брома.
3. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать бромоводородная кислота :Fe, P2O5, Cl2, MnO2, Na2SO4, Au, AgNO3. Выпишите формулы этих веществ.

**Самостоятельная работа по теме «Галогены. Соединения галогенов» Вариант\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. Дайте характеристику простому веществу J2. Опишите его физические свойства, кто открыл фтор и что обозначает с греческого «йодос». Напишите два любых уравнения реакции, с чем может взаимодействовать J2
2. Опишите биологическое значение и применение йода.
3. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать йодоводородная кислота :Fe, P2O5, Cl2, MnO2, Na2SO4, Au, AgNO3. Выпишите формулы этих веществ.