**Самостоятельная работа 10.**

**Кислоты**

**Вариант 1**

**1.** Из приведенных формул выберите формулы кислот, укажите их названия: 1л20, NaOH, H2SO4, НСl, Са(ОН)2, SO3, HNO3, Cr(OH)3, H3PO4, K2S, HCN. Укажите также бескислородные, кислородсодержащие, одно-, двух- и трехосновные кислоты.

**2.** Каким из оксидов, формулы которых SO3, MgO, SiO2, P2O5, Fe2O3, соответствуют кислоты? Запишите фор­мулы этих кислот и укажите их названия.

**3.** Как синий лакмус изменяет окраску в растворе кис­лоты?

**4.** При получении водорода взаимодействием соляной кислоты с цинком в результате неосторожных действий учащегося пробирка упала на стол и разбилась. Как дол­жен поступить учащийся?

**Вариант 2**

**1.** Из приведенных формул выберите формулы кислот, укажите их названия: H2SiO3, RbOH, Н2O, FeCl2, H2CO3, Zn(OH)2, НВг, H3AsO4, Fe(OH)3, NH3, HI. Укажите так­же бескислородные, кислородсодержащие, одно-, двух- и трехосновные кислоты.

**2.** Каким из оксидов, формулы которых SO2, ВеО, N2O5, P2O5, МnО, соответствуют кислоты? Запишите фор­мулы этих кислот и укажите их названия.

**3.** Как метиловый оранжевый изменяет цвет в раство­ре кислоты?

**4.** При получении водорода взаимодействием соляной кислоты с цинком в результате неосторожных действий учащегося пробирка упала на стол и разбилась. Как дол­жен поступить учащийся?