**Промежуточная аттестация по химии, 9 класс**

Время выполнения 40 минут ( 1 урок)

**Критерии оценивания:**

**Отметка «5»** ставится за работу, выполненную полностью без ошибок и недочетов.

**Отметка «4»** ставится за работу, выполненную полностью, но при наличии в ней не более одной грубой ошибки и одного недочета ; не более трех недочетов.

**Отметка «3»** ставится, если ученик выполнил правильно не менее 2/3 всей работы или допустил не более одной грубой ошибки и двух недочетов, не более одной грубой и одной негрубой ошибки, не более трех негрубых ошибок, одной негрубой ошибки и трех недочетов, при наличии четырех-пяти недочетов.

**Отметка «2»** ставится, если число ошибок и недочетов превысило норму оценки «3» или выполнено правильно менее 2/3 всей работы.

**Задания**

**1.Запишите в поле ответа номер периода и номер группы химического элемента, в ядре которого находится 19 протонов, запишите его название и напишите полную электронную конфигурацию этого элемента.**

**2. Запишите химические формулы веществ и напишите диссоциацию данных веществ.**

1) хлорида железа(III)

2) сульфата железа(II)

3) хлорида кальция

4) карбоната натрия

5) нитрата бария

**3. Выберите две пары веществ, при взаимодействии которых образуется вода в реакции ионного обмена, напишите молекулярные, ионные полные и сокращенные уравнения.**

1) НСl и Са левая круглая скобка ОН правая круглая скобка _2

2) H$_2$SO$_4$ и Ba левая круглая скобка OH правая круглая скобка $_2$

3) Na_2$CO_3 и Ba левая круглая скобка OH правая круглая скобка _2

4) К_2$CO_3 и СаСl_2

5) CuSO_4 и Ba левая круглая скобка OH правая круглая скобка _2

6) K$_2$SiO$_3$ и NaOH

**4. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме, определите окислитель и восстановитель:**

А) H$_2$S плюс KClO$_3$ $\to$ S плюс KCl плюс H$_2$O 

Б) KNO$_3$ плюс Al плюс KOH плюс H$_2$O $\to$ NH$_3$ плюс K левая квадратная скобка Al левая круглая скобка OH правая круглая скобка $_4$ правая квадратная скобка 