**Задания для учащихся 9 класса по химии .**

**Подготовка к сдаче ГИА(в новой форме)**

**К каждому заданию даны 4 варианта ответа, из которых только один правильный.**

**А 1.** Заряд ядра атома фосфора равен:

1. +5 ;  **2)** +15 **3)** +16; **4)** +3.

**А 2.** Химическая связь в оксиде калия:

1. ковалентная полярная **3)**ионная

**2)** ковалентная неполярная; **4)** металлическая.

**А 3** Такую же степень окисления, как и в SO2, сера имеет в соединении

1) K2SO4 2) H2SO3 3) (NH4)2S 4) SO3

**А 4.** Наибольшее количество хлорид - ионов образуется при диссоциации 1 моль:

1. $NaClO\_{3};$ **2)** $AlCl\_{3};$ **3)** $KClO;$ **4)** $AgCl.$

**А 5.** Сокращенное ионное уравнение $Н^{+}+ОН^{-}=Н\_{2}О$ соответствует взаимодействию:

1. Оксида кальция с водородом; **3)** водорода с гидроксидом цинка;
2. й кислоты с гидроксидом железа(II); **4)** серной кислоты с гидроксидом натрия.

**А 6.** Магний при комнатной температуре вступает в реакцию с :

1. с кислородом; **3)** хлоридом калия;
2. Гидроксидом натрия; **4)** водородом.

**А 7.** Химическая реакция возможна между

1. оксидом серы(IV) и кислородом 3)медью и кислородом

2) оксидом алюминия и водой 4) оксидом цинка и кислородом

**А 8.** Раствор гидроксида натрия реагирует с :

1. кальцием  **2)** нитратом кальция; **3)** углеродом; **4)** оксидом меди(II).

**А9.** Верны ли следующие суждения о правилах работы в химической лаборатории?

1. **А.** Для фиксации пробирки во время нагревания можно использовать тигельные щипцы.
2. **Б.** Излишек раствора из пробирки можно перелить в емкость с исходным реактивом.