**Промежуточный контроль по химии**

**8 класс**

**Демонстрационный вариант**

**Часть 1 (выберите один верный ответ из четырех предложенных)**

**А1** В атоме химического элемента, расположенного в 2 периоде, 4А группе, общее число электронов равно

1) 3, 2) 8 ,3) 15, 4) 6

**А2** В каком ряду элементов усиливаются металлические свойства?

1) Ba→Mg→Ca, 2)Ge→Si→C, 3)Li→Na→K, 4) С---N→О.

**А3** Ковалентную **полярную** связь имеет

1) N2,  2) O3, 3)Na2S, 4)H2S.

**A4** Свою высшую степень окисления азот проявляет в соединении

1) NO, 2)NaNO2, 3)NH3, 4) HNO3.

А5. В каком ряду расположены сложные вещества?

1) O2, Al, N2 3) HNO3, CaO, PH3

2) Mg, Fe, H2O 4) Si, P4, Fe2O3

**А6** Какое уравнение соответствует реакции замещения?

1) MgO + CO2→MgCO3, 2) FeCl3 + 3NaOH→3NaCl + Fe(OH)3

3) 2NaI + Br2→2NaBr + I2 4) 2AgBr→ 2Ag + Br2

**А7.**Верны ли следующие суждения о правилах работы в химической лаборатории?

А.При нагревании жидкостей пробирку с раствором следует держать строго вертикально.

Б).в лаборатории запрещено трогать вещества руками.

1).Верно только А 2).Верно только Б

3).Верны оба суждения. 4).Оба суждения неверны.

**A8** К химическим явлениям относится

1)плавление парафина 2)горение бензина

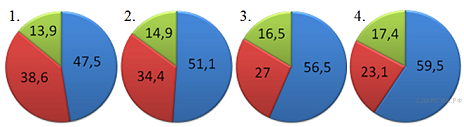
3)образование инея 4) засахаривание варенья

**А9.** Оксид фосфора(V) реагирует с

1) натрием, 2) оксидом серы(IV)

3) cерной кислотой 4) гидроксидом натрия

**А 10.** На какой диа­грам­ме рас­пре­де­ле­ние мас­со­вых долей эле­мен­тов со­от­вет­ству­ет ко­ли­че­ствен­но­му со­ста­ву нит­ра­та калия?



**В1.** Установите соответствие:

А. Ca(NO3)2 1.Кислота

Б. H3PO4  2.Основание

В,Сu(OH)2 3.Кислотный оксид

Г.P2O5  4.Соль

В 2. При выполнении задания из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите цифры под которыми они указаны

В А груп­пе при уве­ли­че­нии по­ряд­ко­во­го но­ме­ра эле­мен­та воз­рас­та­ет

1) выс­шая сте­пень окис­ле­ния

2) ра­ди­ус атома

3) ва­лент­ность эле­мен­та в во­до­род­ном со­еди­не­нии

4) число за­пол­нен­ных элек­тро­на­ми энер­ге­ти­че­ских уров­ней

5) элек­тро­от­ри­ца­тель­ность эле­мен­та

**Часть2.*(дайте развернутый ответ)***

**С1**. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

KClO3 + S → SO2 + KCl

Определите окислитель и восстановитель.

**С2.** Вычислите объем кислорода, который потребуется для получении оксида кальция массой 112г.