**Зачет № 3 по химии 9кл**

 **Неметаллы**

 **учебник химия 9 кл О.С.Габриелян (параграф 18-35)**

 **(срок сдачи зачета - март)**

**1.** Приведите примеры неметаллов: а)жидкие и твердые, газообразные.

**2.**Запишите химические реакции, характеризующие свойства серы. Запишите реакции для переходов:

S **→** FeS **→** SO2 **→** SO3 **→** H2SO4

**3.**Какие неметаллы встречаются в природе в свободном состоянии,как простые вещества?

**4.**Закончить уравнение реакций:

 HCI + Mg =

 HCl + MnO2 =

**5.**Для реакции взяли 5л хлора и 2л водорода. Какой объем хлороводорода можно получить?

**6**.Записатьуравнения реакций, с помощью которых осуществить превращения:

 S **→** HgS **→** SO2 **→** Na2SO3 **→** SO2 **→** SO3 **→** H2SO4

**7.** Какое вещество называют жидким или растворимым стеклом?

**8.** Как в домашних условиях удалить накипь на чайнике?

**9**. Рассчитать массу 68% азотной кислоты, которую можно получить из 276 кг оксида азота ( NO2).

**10.** Агрегатное состояние хлора при обычных условиях:

А. Газообразное, Б. Жидкое, В. Твердое.

**11.** Запишите название, и символ галогена, который используют для успокоения нервной системы.

**12**. Неметаллические свойства в ряду химических элементов O S Se Te

А. Изменяются периодически,

Б. Не изменяются,

В. Ослабевают,

Г. Усиливаются.

**13.** Что такое аллотропия? Дайте характеристику аллотропным видоизменениям углерода**.**

 **Дополнительная часть**

**1.**Составить уравнение электронного баланса? Расставить коэффициенты:

 N2 + H2 = NH3

**2.**Один килограмм известняка(CaCO3)обработали соляной кислотой. Вычислить массу полученного углекислого газа.

 **3.** Сумма всех коэффициентов в уравнении реакции, схема которого H2S + O2 → S + H2O:

 **а)** 4 **б)** 7 **в)** 9 **г)** 12

**4.** Неметаллы проявляют: а) восстановительные свойства; б) окислительные свойства