**Зачет № 2 по химии 9кл**

**по теме: Металлы**

**учебник химия 9 кл О.С.Габриелян (параграф 7-17)**

**(срок сдачи зачета -декабрь)**

**1.** Приведите примеры металлов: а) легкие и тяжелые, б) мягкие и твердые.

**2**.Запишите химические реакции, характеризующие свойства Na.

**3**. Запишите реакции для переходов:

Ca – CaO – Ca(OH)2 – Ca(NO3)2 – Ca3(PO4)2

**4**.Какие меры борьбы с коррозией вам известны?

**5**.Вычислите объем водорода, который выделится при взаимодействии 13грамм цинка с серной кислотой.

**6**.Чем объяснить общие физические свойства металлов различных групп?

**7**. Закончить уравнение реакций:

Fe + CuCl2 =

Ca + Cl2 =

Li + O2 =

**9**.Вспомните из курса биологии, что такое гемофилия. Почему при кровотечениях гемофиликам вводят раствор хлорида кальция?

**10**.Вычислитьобъем водорода, полученного при растворении 70г цинка, содержащего 10% примеси в соляной кислоте.

**11.** Написать уравнения реакций :

Al AlCl3 Al(OH)3 Al2O3 Na(Al(OH)4) Al2(SO4)3 Al(OH)3

**Дополнительная часть**

**1**. Составить окислительно-восстановительное уравнение, указать окислитель и восстановитель:

Cu + HCL =

**2**. Вычислить массу соли, которая может быть получена при взаимодействии магния и 200г 40% раствора сульфата меди.

**3.** Напишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства гашёной извести.

**4.** Написать уравнения реакций следующих веществ:

Cu + H2SO4(конц) =

Ca + H2SO4(конц) =

Zn + H2SO4(конц) =