МБОУ «Вязовская основная общеобразовательная школа»

Использование тестовых заданий по химии в 9 классе

По теме: «Металлы»

Работа выполнена

Учителем химии и биологии

Глуповой О. Ю.

2011 год

**Контрольная работа по химии 9 класса**

**Тема: Металлы**

**№1**

**1-уровень**

*Характеристика элемента 1 гр. Главной п/гр.-Na*

-адрес

-электронное строение (уровни, протоны,электроны,нейтроны)

-сравнение с соседними элементами

-степень окисления(пример)

-физ.свойства

**2-уровень**: *Характеристика элемента аллюминия*

**3-уровень**: *Характеристика элемента железа*

**№2** *Решение генетических рядов:*

**1-уровень**

Ca-CaO-Ca(OH)2 – CaCl2 – CaSO4

**2-уровень**

Fe –FeO – FeCl2 – Fe(OH)2 – Fe(OH)3 – Fe2O3 – Fe

**3-уровень**

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

AlCl3

**№3** Задача:

**1-уровень:** в результате соединения 20 граммов оксида кальция с водой образовался гидроксид кальция. Найдите его массу,если выход составил 70%

**2-уровень**: В результате взаимодействия 34 граммов гидроксида алюминия, содержащего 13% примесей, с соляной кислотой. Выделилось определенное количество соли, найдите массу соли , если её выход составил 50% от т.в.

**3-уровень**

В результате взаимодействия алюминия (массой 13т.и 23%примесей) с двумя компонентами, образовалась комплексная соль тетрагидроалюминат натрия.

Найдите количество вещества этой соли и объём водорода.

**Дополнительное задание: напишите качественные реакции на железо(+2)и железо(+3).**