**ОБРАЗЕЦ БИЛЕТА**

1. Планетарная модель атома Резерфорда. Модель строение атома по Бору.

Корпускулярно-волновая двойственность электрона и принцип неопределенности

Гейзенберга.

1. Общая характеристика элементов VII A группы. Закономерности изменения свойств их

Атомов (радиус, энергия ионизации, энергии сродства к электрону,

относительная электроотрицательность) в зависимости от положения в ПСХЭ.

1. Осуществить превращение согласно схеме:

СаН2 → Са(ОН)2  Х → Сl2 → Са(OCl)2  Сl2O



1. Закончите составление приведенного ниже уравнения. Определите окислитель и

восстановитель:

КNO3 + FeSO4 + H2SO4­ → Fe2(SO4)3 + KNO2 + ………

1. Какая масса алюминия (г) должна прореагировать со щелочью, чтобы полученный

при этом водород полностью восстановил оксид железа (III) массой 480 г.