**1 Часть**

1. Относительная атомная и молекулярная массы. Вычисление относительной молекулярной массы вещества.
2. Строение атома. Определения понятий «электрон», «протон», «нейтрон», «массовое число». Характеристики элементарных частиц (электрона, протона, нейтрона)
3. Периодический закон Д.И. Менделеева и строение атомов. ПСХЭ Д.И.Менделеева и строение атомов: физический смысл порядкового номера элемента, номера группы, номера периода.
4. Определения понятий «элементы-металлы», «элементы-неметаллы». Характеристика металлов. Характеристика неметаллов. Окислительная и восстановительная активность.
5. Типы химической связи. Ионная химическая связь. Ковалентная химическая связь. Металлическая химическая связь. Определение типа химической связи по формуле вещества.
6. Определения понятий «электроотрицательность», «валентность», «степень окисления». Умение составлять формулы бинарных соединений по валентностям и определять степени
7. Типы кристаллических решеток (ионная, атомная, молекулярная, металлическая). Характеристики и примеры.
8. Основные классы неорганических веществ. Классификация.
9. Оксиды. Определение. Классификация оскидов с примерами. Солеобразующие (кислотные, основные, амфотерные). Несолеобразующие оксиды.
10. Основания. Определение. Примеры. Классификация оснований по растворимости в воде с примерами.
11. Кислоты. Определение. Знать формулы основных кислот.
12. Соли. Определение. Примеры. Классификация
13. Чистые вещества и смеси. Определения понятий «смеси», «массовая доля растворённого вещества», «объёмная доля вещества в смеси
14. Определения понятий «химическая реакция», «реакции горения», «экзотермические реакции», «эндотермические реакции». Реакции соединения, разложения, замещения. Ряд активности металлов. Реакции обмена.
15. Окислительно - восстановительные реакции. Окислитель, восстановитель. Степень окисления
16. Теория электролитической диссоциации. Ионы: катионы, анионы.

**2 Часть**

(примеры заданий)

1. При взаимодействии избытка раствора карбоната калия с 10%-ным раствором нитрата бария выпало 3,94 г осадка. Определить массу взятого для опыта раствора нитрата бария.
2. 170 г раствора нитрата серебра смешали с избытком раствора хлорида натрия. Выпал осадок массой 8,61 г. Вычислите массовую долю соли в растворе нитрата серебра
3. К раствору карбоната калия массой 27,6 г и массовой долей 20% прилили раствор нитрата кальция. Вычислите массу образовавшегося осадка.