

## Образовательный минимум по химии 11 класс

ООМ по химии в 11 классе за 1 полугодие	
1	Основные понятия химии и их взаимосвязи Строении атома
2	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
3	Химическая связь и ее виды
4	Типы кристаллических решеток
5	Причины многообразия веществ: изомерия, гомология, аллотропия
6	Чистые вещества и смеси. Растворы
7	Приготовление растворов заданной концентрации
8	Растворы электролитов
9	Классификация химических реакций в органической и неорганической химии
10	Тепловой эффект реакций. Термохимические уравнения
11	Скорость химических реакций
12	Обратимость химических реакций. Химическое равновесие. Принцип Ле-Шателье
13	Реакции ионного обмена

<b>Четверть</b>	<b>III</b>
<b>Предмет</b>	<b>химия</b>
<b>Класс</b>	<b>11</b>

### Образовательный минимум по химии в 11 классе за 3 четверть .

1. Реакции ионного обмена. Записывать уравнение реакции в молекулярной, полной ионной и сокращенной ионной формах. Указывать признак химической реакции.
2. Окислительно-восстановительные реакции: уметь расставить коэффициенты методом электронного баланса, указывать окислитель и восстановитель.
3. Дать характеристику элементов главных подгрупп по плану:
  - ✓ знак элемента, N порядка, Z ядра, число E уровней
  - ✓ схема распределения e<sup>-</sup>, электронный паспорт элемента, характерные ст. окисления
  - ✓ изменение неметаллических свойств, изменение окислительных свойств, изменение электроотрицательности, формула простого вещества, его строение, аллотропные модификации, кристаллическая решетка,
  - ✓ физические свойства простого вещества (агрегатное состояние, цвет, запах, электрическая проницаемость, ядовитость),
  - ✓ получение в лаборатории,
  - ✓ химические свойства простого вещества (РЕАГЕНТЫ)\*, оксиды, их характер, хим. св-ва (РЕАГЕНТЫ)\* оксидов. гидроксиды, их характер и сила, хим. св-ва (РЕАГЕНТЫ)\* гидроксидов
  - ✓ Нахождение в природе, формулы соединений и их тривиальные названия