

Образовательный минимум

Четверть	4
Предмет	Химия
Класс	8

Учащиеся должны знать:

<i>№</i>	<i>Термин, понятие</i>	
1	<i>Химический элемент</i>	<i>Определенный вид атома</i>
2	<i>Состав атомной частицы</i>	<i>Порядковый номер элемента = заряду ядра атома = количеству протонов = количеству электронов.</i>
3	<i>Строение электронной оболочки атома.</i>	<i>Количество энергетических уровней равно номеру периода. Количество электронов на внешнем уровне для элементов главных подгрупп равно номеру группы. .</i>
4	<i>Виды химической связи.</i>	<i>- ионная(металл-неметалл) - ковалентная неполярная(простые вещества-неметаллы) - ковалентная полярная(разные неметаллы) - металлическая(простые вещества-металлы).</i>
5	<i>Степень окисления.</i>	<i>-это условный заряд атомов химического элемента в соединении.</i>
6	<i>Окислительно-восстановительные реакции.</i>	<i>-реакции ,в результате которых происходит изменение степеней окисления атомов химических элементов или ионов, образующих реагирующие вещества.</i>