

Четверть	4
Предмет	Химия
Класс	8

Учащиеся должны знать:

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