

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	9

№	Термин, понятие	Определение
1	Кислород	6 электронов на внешнем уровне, с.о.=-2(искл.+2,-10; в химических реакциях проявляет окислительные свойства (за искл. F2). Аллотропия кислород, озон.
2.	Галогены	7 электронов на внешнем уровне, с.о.=-1 (с.о.хлора =-1,+1,+2,+3,+4,+5,+6,+7). Сильные окислители.
3.	Сера	6 электронов на внешнем уровне, с.о.=+6,+4,-2. Проявляет как окислительные, так и восстановительные свойства (реакции с O ₂ ,H ₂ и Na). Аллотропия: ромбическая, пластическая(моноклиническая).
4	Азот	На внешнем уровне 5электронов,с.о.=-3,-2,-1,+1,+2,+3,+4,+5)