

| | |
|----------|-------|
| Четверть | 3 |
| 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. F ₂). 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 5 электронов, с.о.= -3, -2, -1, +1, +2, +3, +4, +5) |
| 5 | Фосфор | На внешнем уровне 5 электронов, с.о.= +5, +3, 0, -3. Аллотропия: белый, красный, черный. |
| 6 | Углерод | На внешнем уровне 4 электрона, с.о. 4, 2, -4. Аллотропия: алмаз, графит, аморфный углерод. |
| 7 | Кремний | На внешнем уровне 4 электрона, с.о.= -4, +2, +4. Аллотропия: кристаллический кремний и аморфный. |