

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	9

Образовательный минимум

№	Термин, понятие	Определение
1	Элементы-неметаллы	Расположены в правом верхнем углу периодической системы, границы которого определяют условной диагональю, соединяющей знак бериллия (самый верхний элемент слева) и знак астата. Самый активный неметалл – фтор.
2	Аллотропия	явление образования одним химическим элементом нескольких простых веществ
3	Кислород	существует в виде двух аллотропных модификаций – кислорода (O <sub>2</sub> ) и озона (O <sub>3</sub> ); кислород проявляет сильные окислительные свойства.
4	Химические свойства серы	Взаимодействие с металлами (с образованием сульфидов), взаимодействие в водородом (образование сероводорода), с кислородом (оксиды серы), взаимодействие с галогенами, с кислотами-окислителями.
5	Химические свойства сероводорода	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Горение</li> <li>2. Неполное сгорание</li> <li>3. Взаимодействие с бромной водой</li> <li>4. Взаимодействие с водой</li> <li>5. Взаимодействие с солями</li> </ol>
6	Окислительные и восстановительные свойства соединений серы (IV)	<p>Взаимодействие с кислородом</p> <p>Взаимодействие с сероводородом</p>
7	Качественная реакция на сернистую кислоту	Взаимодействие с любой сильной кислотой (с образованием сернистого газа)
8	Качественная реакция на серную кислоту и ее соли	Реакция с растворимыми солями бария
9	Концентрированная серная кислота (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) реагирует	с металлами (кроме Au, Pt, Al, Fe, Cr) с образованием сульфата металла, воды и смеси продуктов (SO <sub>2</sub> , S, H <sub>2</sub> S), преобладание которых зависит от активности металла