

## Образовательный минимум

Четверть	4
Предмет	Химия
Класс	9

№	Термин, понятие	Определение
1	<b>Основные оксиды реагируют</b>	С кислотами, кислотными оксидами, с водой (только оксиды щелочных и щелочноземельных металлов).
2	<b>Кислотные оксиды реагируют</b>	С растворимыми основаниями, с основными оксидами, с водой (кроме $\text{SiO}_2$ ).
3	<b>Амфотерные оксиды и гидроксиды реагируют</b>	С растворами кислот и щелочей.
4	<b>Кислоты реагируют</b>	С индикаторами, металлами, основными оксидами, основаниями, растворами солей, некоторые кислоты разлагаются при нагревании.
5	<b>Концентрированная серная кислота реагирует</b>	Со всеми металлами, кроме Au, Pt, Al, Fe, Cr с выделением $\text{SO}_2$ , S, $\text{H}_2\text{S}$ в зависимости от активности металла.
6	<b>Концентрированная и разбавленная азотная кислота реагирует</b>	Со всеми металлами, кроме Au, Pt, Al, Fe, Cr с выделением $\text{NO}_2$ , NO, $\text{N}_2\text{O}$ , $\text{N}_2$ , $\text{NH}_3$ в зависимости от активности металла и концентрации кислоты.
7	<b>Щелочи реагируют</b>	С индикаторами, кислотными оксидами, кислотами, растворами солей.
8	<b>Нерастворимые основания реагируют</b>	С кислотами, разлагаются при нагревании.
9	<b>Соли реагируют</b>	Со щелочами (если образуется нерастворимое вещество), с кислотами (более сильными, чем та, которой образована соль), с солями (если образуется нерастворимое вещество), с металлами.