

Четверть	4
Предмет	Химия
Класс	9

№	Термин, понятие	Определение
1	Основные оксиды реагируют	С кислотами, кислотными оксидами, с водой (только оксиды щелочных и щелочноземельных металлов).
2	Кислотные оксиды реагируют	С растворимыми основаниями, с основными оксидами, с водой (кроме SiO_2).
3	Амфотерные оксиды и гидроксиды реагируют	С растворами кислот и щелочей.
4	Кислоты реагируют	С индикаторами, металлами, основными оксидами, основаниями, растворами солей, некоторые кислоты разлагаются при нагревании.
5	Концентрированная серная кислота реагирует	Со всеми металлами, кроме Au, Pt, Al, Fe, Cr с выделением SO_2 , S, H_2S в зависимости от активности металла.
6	Концентрированная и разбавленная азотная кислота реагирует	Со всеми металлами, кроме Au, Pt, Al, Fe, Cr с выделением NO_2 , NO, N_2O , N_2 , NH_3 в зависимости от активности металла и концентрации кислоты.
7	Щелочи реагируют	С индикаторами, кислотными оксидами, кислотами, растворами солей.
8	Нерастворимые основания реагируют	С кислотами, разлагаются при нагревании.
9	Соли реагируют	Со щелочами (если образуется нерастворимое вещество), с кислотами (более сильными, чем та, которой образована соль), с солями (если образуется нерастворимое вещество), с металлами.