

Оксиды металлов

Оксиды металлов - это соединения металлов с кислородом. Многие из них могут соединяться с одной или несколькими молекулами воды с образованием гидроксидов.

Большинство оксидов являются основными, так как их гидроксиды ведут себя как основания. Однако некоторые оксиды (кислотные оксиды, или ангидриды) образуют соли только в реакциях со щелочами или другими основаниями, в то же время достаточно распространенным классом оксидов являются амфотерные оксиды, которые проявляют как кислотные, так и основные свойства. Эти два последних класса оксидов должны рассматриваться как оксиды, или ангидриды, кислот, реальных или гипотетических, соответствующих их гидоксидам.

Некоторые оксиды (солеподобные) можно рассматривать как результат взаимодействия основного оксида с кислотным оксидом

Источник: "Пояснения к Товарной номенклатуре внешнеэкономической деятельности Российской Федерации (ТН ВЭД России)" (подготовлены ГТК РФ) (том 1, разделы I - VI, группы 1 - 29)

Источник: <https://alexeyborisov.ru/enc/17918/>