



Неорганическая химия. ДРБ_ТиМП химия

- 1 Химические элементы, атомы которых отдают электроны с внешнего или предвнешнего энергетического уровней, образуя при этом положительно заряженные ионы.
- 2 Из 114 элементов, известных в настоящее время, металлов насчитывается
- 3 Жидкий при обычных условиях металл, который становится твёрдым и ковким при низких температурах
- 4 НЕ является промышленным способом получения металлов из природного сырья
- 5 Процесс разрушения металлического изделия в результате окислительно-восстановительной реакции металла с окружающей средой.
- 6 49% этого неметалла содержится в земной коре
- 7 Групповое название элементов-неметаллов VII A группы
- 8 Проводником электрического тока среди неметаллов является
- 9 Аллотропной модификацией углерода является
- 10 Радиоактивный инертный газ
- 11 Тривиальное название оксида углерода (IV) - CO₂
- 12 Формула несолеобразующего оксида
- 13 Большинство металлов окисляются кислородом до оксидов с устойчивыми степенями окисления, кроме
- 14 Сложные вещества, которые состоят из катиона металла Me⁺ (или металлоподобного катиона, например, иона аммония NH₄⁺) и гидроксид-аниона OH⁻.
- 15 Химическое свойство, характерное только для нерастворимых оснований
- 16 Вещества, образующие в водных растворах избыток ионов гидроксония H₃O⁺





- 17 Выберите формулу бескислородной, слабой, двухосновной кислоты
- 18 Выделите побочный продукт, который образуется в реакции металла средней активности с разбавленной азотной кислотой
- 19 Выделите элемент, который обладает окислительными свойствами
- 20 Выделите щелочной металл

