

Образовательный минимум

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	9

№	Термин, понятие	Определение
1	Азот, физические и химические свойства	Типичный неметалл, бесцветный газ без запаха, мало растворим в воде, легче воздуха. Реагирует с металлами, неметаллами (при высоких температурах) <i>Приводить примеры уравнений соответствующих химических реакций.</i>
2	Аммиак	летучее водородное соединение азота (NH_3), которое проявляет основные свойства (вступает в реакции с водой и кислотами) и восстановительные свойства (реагирует с кислородом и оксидами металлов) <i>Приводить примеры уравнений соответствующих химических реакций.</i>
3	Оксиды азота	N_2O , NO – несолеобразующие оксиды. N_2O – веселящий газ, химически малоактивен, термически неустойчив. NO – не реагирует с щелочами, легко окисляется воздухом N_2O_3 , NO_2 , N_2O_5 – солеобразующие кислотные оксиды, проявляют свойства кислотных оксидов. <i>(приводить примеры уравнений соответствующих химических реакций)</i>
4	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. <i>(приводить примеры уравнений соответствующих химических реакций)</i>
5	Углерод	Существует в виде нескольких аллотропных модификаций – алмаз, графит, фуллерены и карбин. Химическая активность проявляется при высокой температуре. Проявляет окислительные и восстановительные свойства. <i>(приводить примеры уравнений соответствующих химических реакций)</i>
6	Химические свойства углекислого газа	<ol style="list-style-type: none"> 1. Взаимодействие с основными оксидами с образованием солей. 2. Взаимодействие с водой 3. Взаимодействие с основаниями (качественная реакция)
7	Строение атомов металлов	1-3 электрона на внешнем энергетическом уровне, большой радиус в сравнении с неметаллами, легко отдают электроны
8	Физические свойства металлов	металлический блеск, высокая электропроводность и теплопроводность, ковкость и пластичность
9	Электрохимический ряд напряжений металлов	ряд металлов, в котором металлы располагаются в порядке убывания восстановительной способности их атомов
10	Химические свойства металлов	являются восстановителями в реакциях с водой, кислотами, растворами солей.
11.	Щелочные металлы	элементы IA группы периодической системы
12.	Щелочноземельные металлы	элементы IIA группы периодической системы (кроме Be и Mg)