

Четверть	4
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	Амфотерные оксиды и гидроксиды	Оксиды и гидроксиды, способные реагировать с кислотами и щелочами (примеры).
2	Химический элемент	Вид атомов с одинаковым зарядом ядра.
3	Изотопы	Разновидности атомов одного и того же элемента, имеющие одинаковое число протонов, но разное число нейтронов в ядре.
4	Виды электронных облаков (орбиталей)	- это s – орбиталь (сфера), p – орбиталь (гантель) d - орбиталь (4 -лепестковая) f – орбиталь (более сложной формы)
5	Формулировка периодического закона Д.И.Менделеева (1869г.)	Свойства простых тел, а также формы и свойств соединений элементов находятся в периодической зависимости от величины атомных весов элементов.
6	Современная формулировка периодического закона	Свойства химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ находятся в периодической зависимости от величины заряда ядра атомов этих элементов.
7	Энергетический уровень	Электронный слой, на котором находятся электроны с определенным запасом энергии.
8	Максимальное число электронов на энергетическом уровне	$N = 2n^2$, где n – главное квантовое число, его значение совпадает с номером энергетического уровня.
9	Электроотрицательность	Способность атомов данного элемента оттягивать на себя электроны от атомов элемента-партнера.
10	Химическая связь. Виды химической связи	Сила, соединяющая два или несколько взаимодействующих атомов в молекулы или другие частицы. 1. Ковалентная (полярная, неполярная) 2. Ионная 3. Металлическая 4. Водородная
11.	Степень окисления	Условный заряд атома в химическом соединении, если предположить, что оно состоит из ионов.
12.	Окислительно-восстановительные реакции	Реакции, сопровождающиеся изменением степени окисления атомов элементов