

Четверть	I
Предмет	Химия
Класс	9

Образовательный минимум по химии

Термин	Определение
Амфотерные вещества	- вещества, которые в зависимости от условий реакций проявляют кислотные или основные свойства
Периодический закон (современная формулировка)	- свойства химических элементов и образованных ими веществ находятся в периодической зависимости от зарядов их атомных ядер
Физический смысл номера группы	- показывает число валентных электронов
Физический смысл номера периода	- показывает число электронных слоёв в атоме
Физический смысл порядкового номера элемента	- показывает заряд ядра, общее число электронов и число протонов
Катализаторы	- вещества, изменяющие скорость химической реакции или путь, по которому она протекает, но остающиеся неизменёнными качественно и количественно по окончании реакции
Ферменты	- биологические катализаторы белковой природы
Сплавы	- материалы с металлической кристаллической решёткой, обладающие характерными свойствами и состоящие из двух и более компонентов

Четверть	II
Предмет	Химия
Класс	9

Термин	Определение
Коррозия	- самопроизвольное разрушение металлов и сплавов под влиянием окружающей среды
Аллотропия	- способность атомов одного химического элемента образовывать несколько простых веществ
Водородная связь	- химическая связь между атомами водорода одной молекулы и атомами наиболее электроотрицательных элементов (фтора, кислорода, азота), имеющих неподелённые электронные пары, другой молекулы

Гидрофильные вещества	- хорошо растворимые в воде вещества
Гидрофобные вещества	- плохо растворимые в воде вещества

Четверть	III
Предмет	Химия
Класс	9

Термин	Определение
Аммиачная вода	- 25%-й раствор (по массе) аммиака в воде
Нашатырный спирт	- 10%-й раствор (по массе) аммиака в воде
Селитры	- нитраты натрия, калия, кальция и аммония
Адсорбция	- свойство веществ поглощать газы и растворённые вещества
Активированный уголь	- древесный уголь, обработанный горячим водяным паром с целью увеличения поглотительной способности его
Временная жёсткость воды	- обусловлена наличием гидрокарбонатов кальция и магния в природной воде
Постоянная жёсткость воды	- обусловлена наличием хлоридов и сульфатов кальция и магния в природной воде

Четверть	IV
Предмет	Химия
Класс	9

Органическая химия	
Изомерия	- явление, при котором могут существовать несколько веществ, имеющих одинаковый состав и молекулярную массу, но разное строение молекул
Непредельные углеводороды (алкены)	- углеводороды с общей формулой C_nH_{2n} , в молекулах которых между атомами углерода имеется одна двойная связь
Предельные углеводороды (алканы)	- углеводороды с общей формулой C_nH_{2n+2} , которые не присоединяют водород
Реакции полимеризации	- процесс соединения многих одинаковых молекул в более крупные
Диеновые углеводороды	- органические соединения с общей формулой C_nH_{2n-2} , в молекулах которых между атомами углерода имеются две двойные связи
Функциональная группа	- группа атомов, которая обуславливает характерные химические свойства данного класса веществ
Спирты	- производные углеводородов, в молекулах которых один или несколько атомов водорода замещены гидроксильными группами