



ХИМИЯ И РУССКИЙ ЯЗЫК



Автор: *Оськина Татьяна Александровна* –
учитель химии МБОУ СОШ № 63
г.Красноярска

АНТОНИМЫ

это слова одной части речи,
различные по звучанию
и написанию,
имеющие прямо
противоположные
лексические значения



грек. αντί- «против»
др.-русск. — противъ
слова «имя»

говори́ть — молча́ть



ЗАДАНИЕ:



Приведите слова –
антонимы
к следующим
химическим
терминам



АЛХИМИЯ

средневековое
название
химии, данное
арабами



ХИМИЯ

наука о
веществах, их
свойствах и
превращениях



АНАЛИЗ

убеждаются в присутствии тех элементов или соединений, которые входят в состав исследуемого вещества



СИНТЕЗ

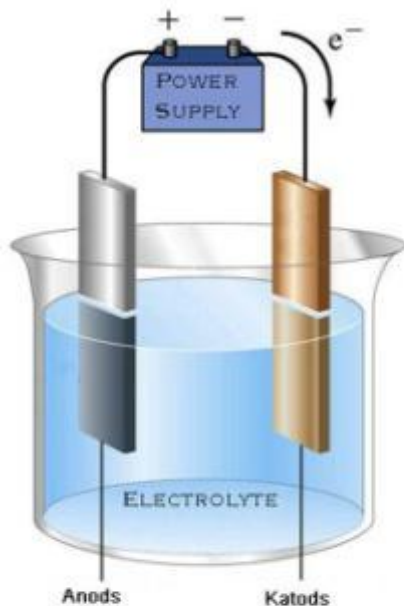
В узком смысле – это процесс создания или построения сложных молекул из более простых.

В широком смысле — получение химических соединений химическими и физическими методами.

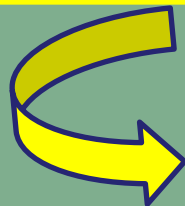


электроды некоторого прибора,
присоединённые к ...

АНОД



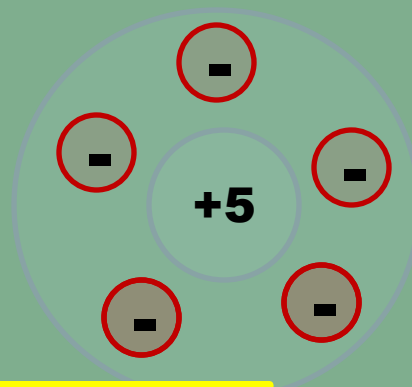
КАТОД



**положительному
полюсу
источника
питания**

**отрицательному
полюсу
источника
питания**

атомы, ионы
и молекулы,
отдающие
электроны



ВОССТАНОВИТЕЛЬ



атомы, ионы и
молекулы,
принимающие
электроны

КИСЛИТЕЛЬ



ГИДРИРОВАНИЕ



реакция присоединения
водорода по кратной связи,
обычно в присутствии
катализаторов

ДЕГИДРИРОВАНИЕ



реакция отщепления
водорода от молекулы
органического соединения



ГОМОЛОГ



ИЗОМЕРЫ

вещества,
принадлежащие
к одному
классу, сходные
по составу,
строению и
свойствам, но
различающиеся
на одну или
несколько групп
 CH_2

химические
соединения,
одинаковые по
составу и
молекулярной
массе, но
различающиеся по
строению и
свойствам
(химическим и
физическим)



ГИДРОТАЦИЯ



реакция присоединения воды к
молекулам или ионам

ДЕГИДРОТАЦИЯ



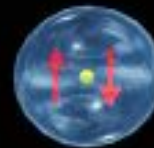
реакция отщепления воды от
молекул органических и
неорганических соединения



ДОНОР

АКЦЕПТОР

Образование
ковалентной связи



Донорно-акцепторный
механизм

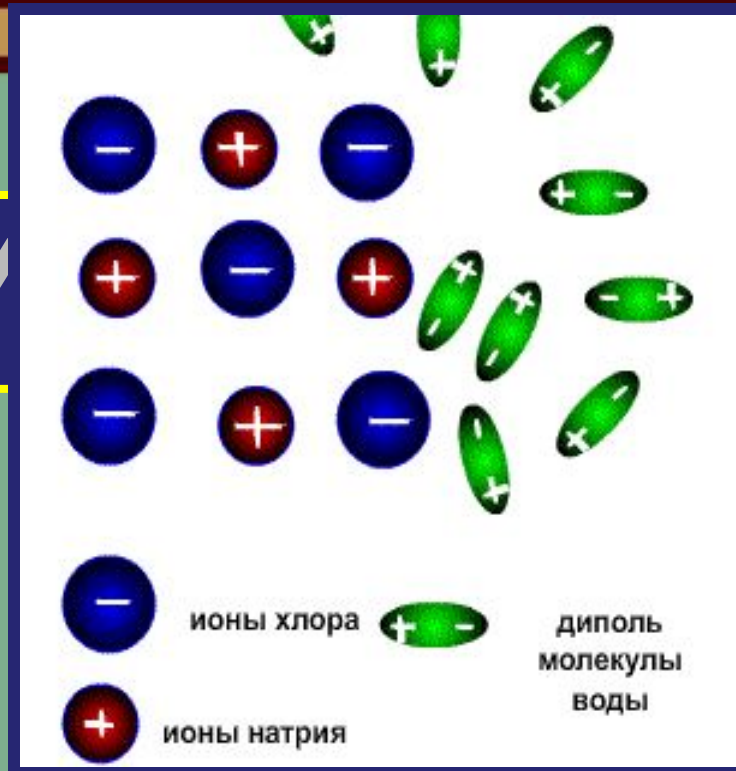


атом или группа
атомов,
имеющая не
поделенную
электронную
пару

атом или группа
атомов, имеющая
свободную
орбиталь, которую
может занять эта
пара

ДИССОЦИАЦИЯ

распад
электролита на
ионы



АССОЦИАЦИЯ

объединение простых молекул или ионов
в более сложные, не вызывающие
изменения химической природы вещества

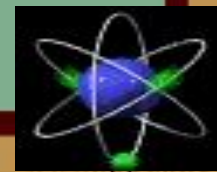


КАТАЛИЗАТОР

химическое вещество,
ускоряющее реакцию,
но не входящее в
состав продуктов
реакции

ИНГИБИТОР

вещество, замедляющее
протекание химической реакции

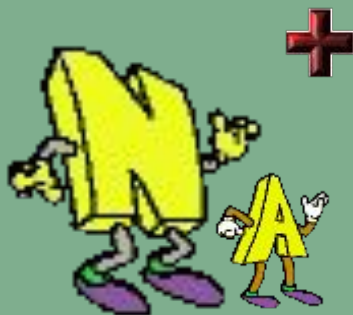


КАТИОН

АНИОН

положительно
заряженный ион

отрицательно
заряженный ион



КОНДЕНСАЦИЯ



переход вещества в жидкое или твёрдое состояние из газообразного

ИСПАРЕНИЕ



переход вещества из жидкого или твёрдого агрегатного состояния в газообразное



МЕТАЛЛЫ

группа элементов, обладающая характерными металлическими свойствами: высокие тепло- и электропроводность, пластичность и металлический блеск

НЕМЕТАЛЛЫ

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА					
МЕТАЛЛЫ					
					
МЕДЬ	ЗОЛОТО	ОЛОВО	ЖЕЛЕЗО	СЕРЕБРО	РТУТЬ
Cu	Au	Sn	Fe	Ag	Hg
НЕМЕТАЛЛЫ					
					
ВОДОРОД	УГЛЕРОД	СЕРА	БРОМ	ЙОД	ФОСФОР
H ₂	C	S	Br ₂	I ₂	P

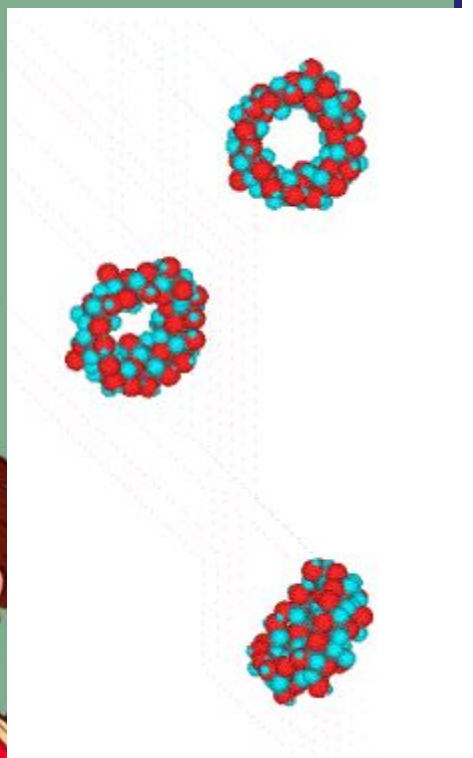
ХИМИЯ 8 Таблица №16 (24)

химические
элементы с
типично
неметаллическими
свойствами



МОНОМЕ

(от греч. *μόνος* — один; *μέρος* — часть) — это низкомолекулярное вещество, образующее полимер в реакции полимеризации или повторяющиеся звенья (структурные единицы) в составе полимерных молекул



ПОЛИМЕР

греч. *πολύ-* — много; *μέρος* — часть) — вещества, состоящие из «мономерных звеньев», соединённых в длинные макромолекулы



**способность вещества проявлять
основные свойства, то есть в простейшем
случае реагировать с кислотами**

ОСНОВНОСТЬ



КИСЛОТНОСТЬ



**способность вещества проявлять
кислотные свойства, то есть в
простейшем случае реагировать со
щелочами**

СОЕДИНЕНИЕ РАЗЛОЖЕНИЕ

реакция, в результате которой из нескольких исходных веществ образуется одно сложное вещество

реакция, в результате которой из одного сложного вещества образуются два и более новых веществ





ЭЛЕКТРОЛИ...

вещества, расплавы или растворы которых проводят электрический ток вследствие диссоциации на ионы

НЕЭЛЕКТРОЛИТ

вещества, расплавы или растворы которых не проводят электрический ток вследствие диссоциации на ионы



ЭЛЕКТРОФИЛЫ

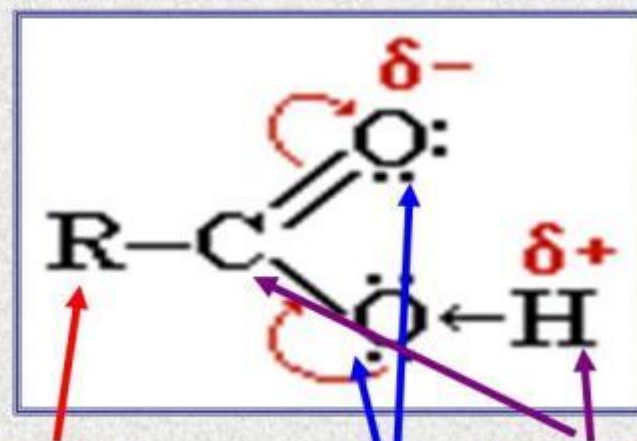
НУКЛЕОФИЛЫ

от греч. elektron
– «электрон»
и phileo –
«люблю»:
**акцептор
электронов**

лат. nucleus
«ядро», греч.
phileo
«люблю»:
**донор
электронов**



Строение карбоксильной группы

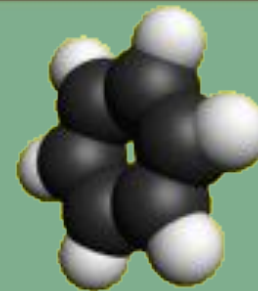


радикалы

электрофилы

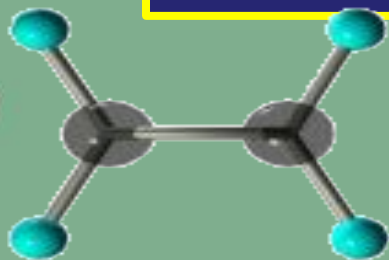
нуклеофилы

ЦИКЛИЧЕСКИЕ



соединения, содержащие замкнутую
в кольцо цепь атомов

АЦИКЛИЧЕСКИЕ



соединения, молекулы
которых представляют собой
"открытые" цепи



М

О

Л

О

Д

Ц

Ы

