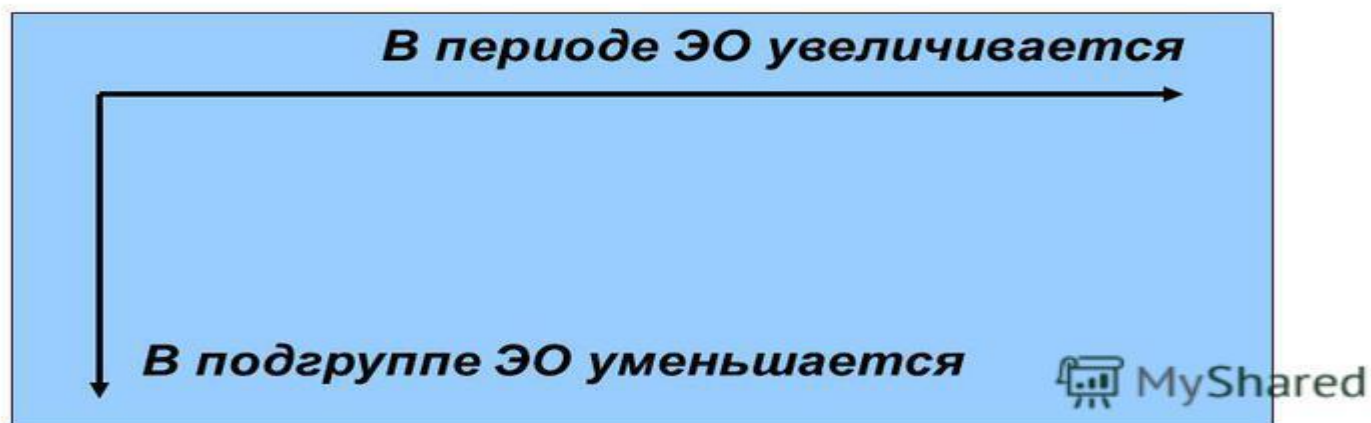


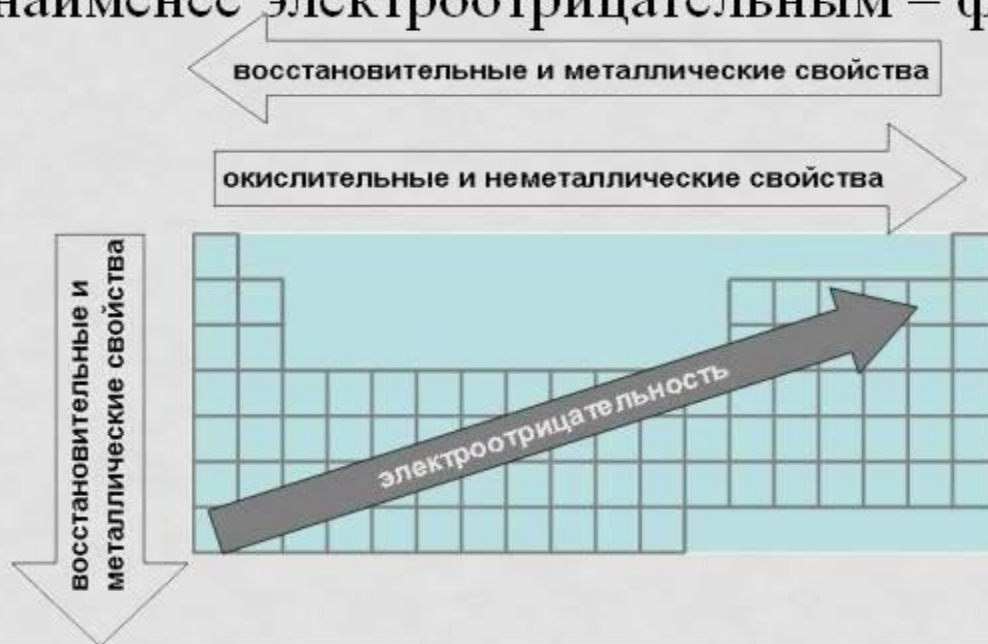
Электроотрицательность

- Это способность атомов притягивать к себе валентные электроны соседних атомов



Электроотрицательность

Электроотрицательность в периоде увеличивается с возрастанием заряда ядра химического элемента, то есть слева направо. В группе с увеличением числа электронных слоев электроотрицательность уменьшается, то есть сверху вниз. Значит самым электроотрицательным элементом является фтор (F), а наименее электроотрицательным – франций (Fr).



Металлы

- это элементы, атомы которых отдают свои внешние электроны и практически не обладают способностью присоединять электроны

Что такое «металлы» и «неметаллы»?

Металлы - это химические элементы, атомы которых легко отдают электроны внешнего (а некоторые – и предвнешнего) электронного слоя.

Атомы металлов всегда содержат небольшое количество электронов на внешнем (наружном) энергетическом уровне, поэтому во время химических реакций являются **восстановителями**.

НЕМЕТАЛЛЫ - это химические
элементы, для атомов которых
характерна способность принимать
электроны до завершения внешнего
уровня.

Положение неметаллов в ПСХЭ
Д.И.Менделеева

	IA	II A	III A	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1						${}^1\text{H}$		${}^2\text{He}$
2			${}^5\text{B}$	${}^6\text{C}$	${}^7\text{N}$	${}^8\text{O}$	${}^9\text{F}$	${}^{10}\text{Ne}$
3				${}^{14}\text{Si}$	${}^{15}\text{P}$	${}^{16}\text{S}$	${}^{17}\text{Cl}$	${}^{18}\text{Ar}$
4					${}^{33}\text{As}$	${}^{34}\text{Se}$	${}^{35}\text{Br}$	${}^{36}\text{Kr}$
5						${}^{52}\text{Te}$	${}^{53}\text{I}$	${}^{54}\text{Xe}$
6							${}^{85}\text{At}$	${}^{86}\text{Rn}$
7								

Основные понятия

Металлы- это химические элементы, атомы которых легко отдают свои внешние электроны, превращаясь в положительные ионы.

Неметаллы- это химические элементы, атомы которых принимают электроны на внешний уровень, превращаясь в отрицательные ионы

Ионы- заряженные частицы, в которые превращается атом после отдачи или принятия электронов.

Электроотрицательность- это способность атома химического элемента притягивать к себе электроны другого атома.

Химическая связь- это способ взаимодействия атомов, приводящий к образованию молекул.

