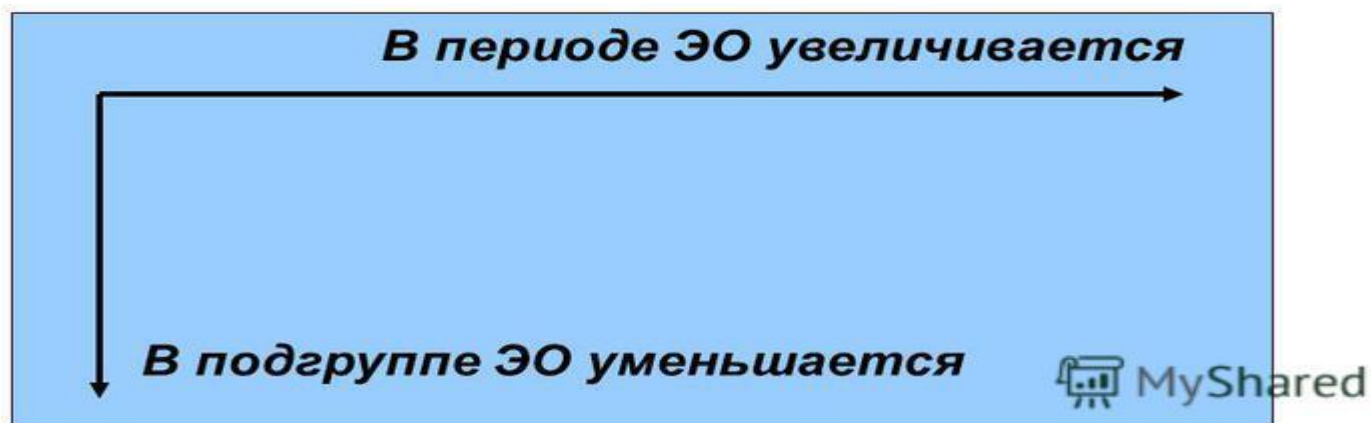


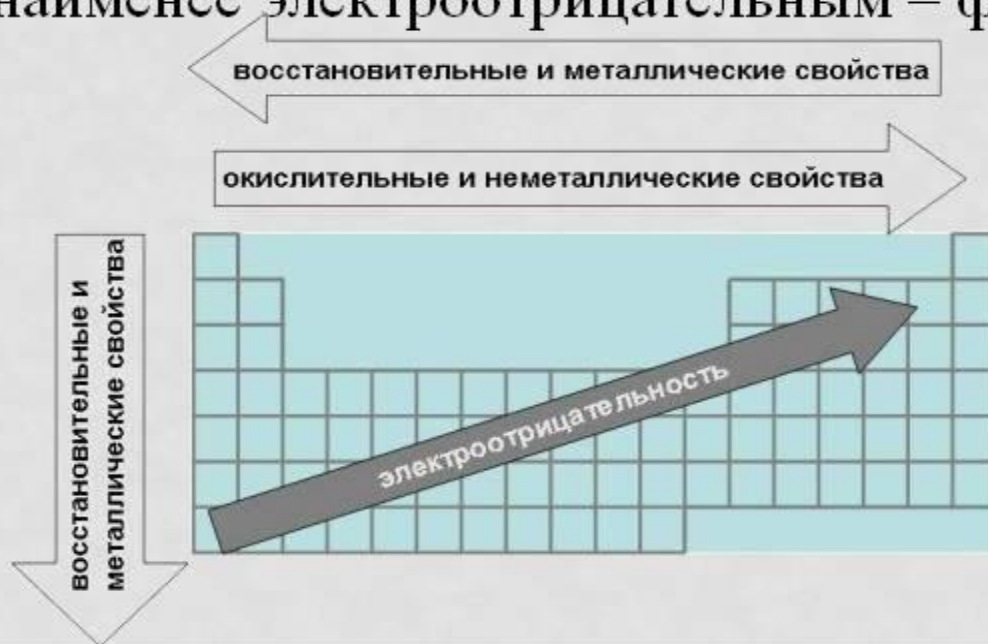
Электроотрицательность

- 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						^1H		^2He
2			^5B	^6C	^7N	^8O	^9F	^{10}Ne
3				^{14}Si	^{15}P	^{16}S	^{17}Cl	^{18}Ar
4					^{33}As	^{34}Se	^{35}Br	^{36}Kr
5						^{52}Te	^{53}I	^{54}Xe
6							^{85}At	^{86}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.

