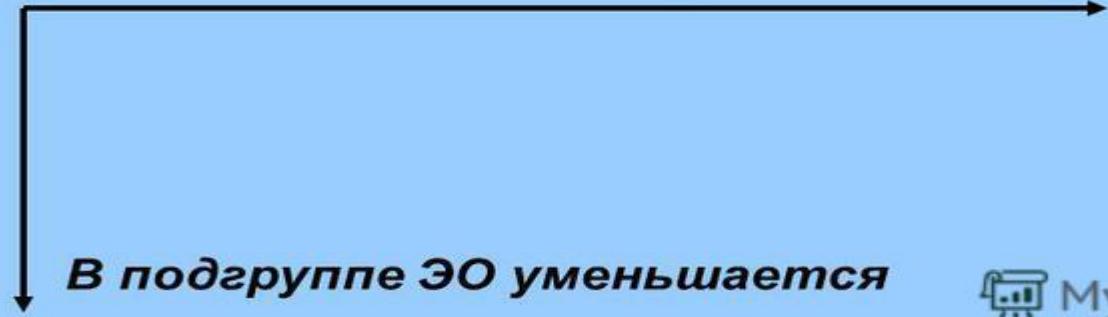




# Электроотрицательность

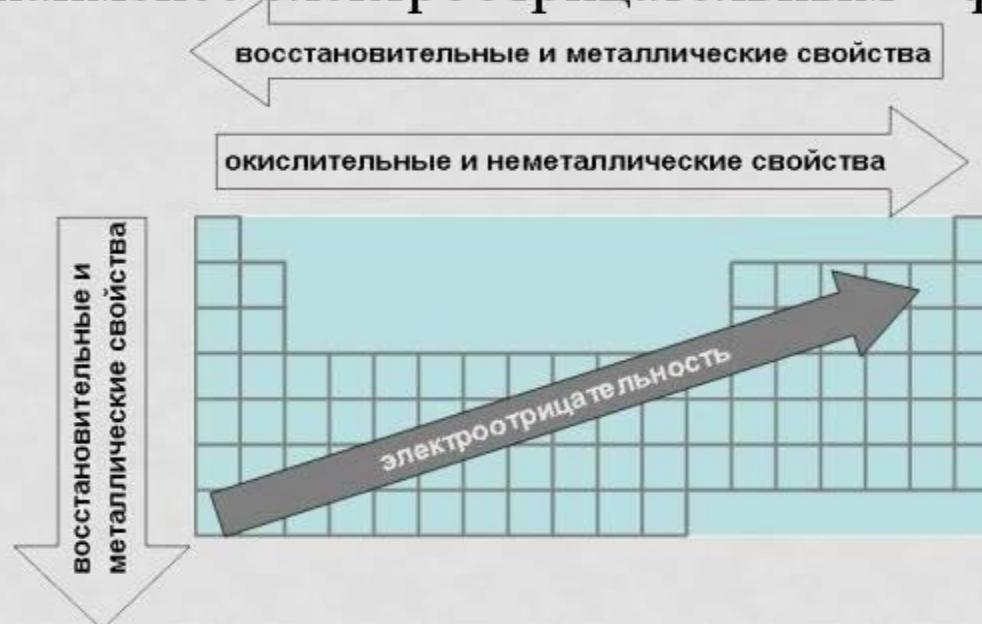
- Это способность атомов притягивать к себе валентные электроны соседних атомов

*В периоде ЭО увеличивается*



# 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 A	II A	III A	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1						<sup>1</sup> H		<sup>2</sup> He
2		<sup>5</sup> B	<sup>6</sup> C	<sup>7</sup> N	<sup>8</sup> O	<sup>9</sup> F	<sup>10</sup> Ne	
3			<sup>14</sup> Si	<sup>15</sup> P	<sup>16</sup> S	<sup>17</sup> Cl	<sup>18</sup> Ar	
4				<sup>33</sup> As	<sup>34</sup> Se	<sup>35</sup> Br	<sup>36</sup> Kr	
5					<sup>52</sup> Te	<sup>53</sup> I	<sup>54</sup> Xe	
6						<sup>85</sup> At	<sup>86</sup> 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.