

*Противоположности - не противоречия,  
они — дополнения.*

Нильс Бор.



H

Cl



N

O



Na

Cl

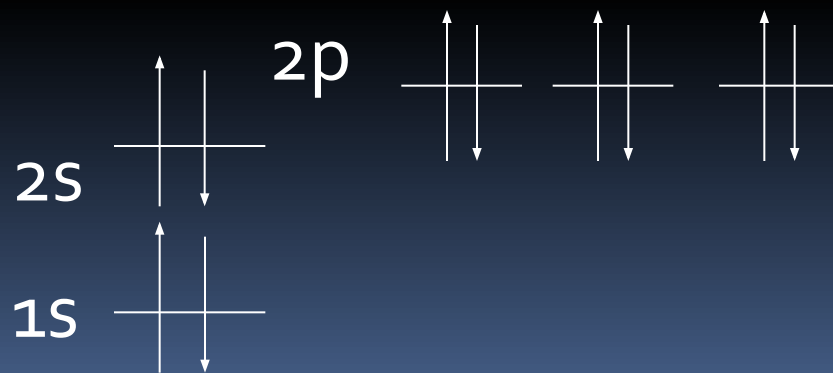
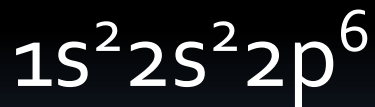
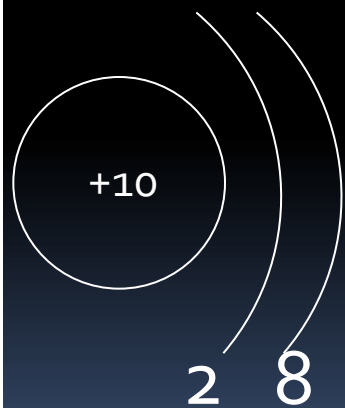


Li

S

1 закономерность – чем меньше радиус атома, тем ярче проявляются неметаллические свойства и наоборот.

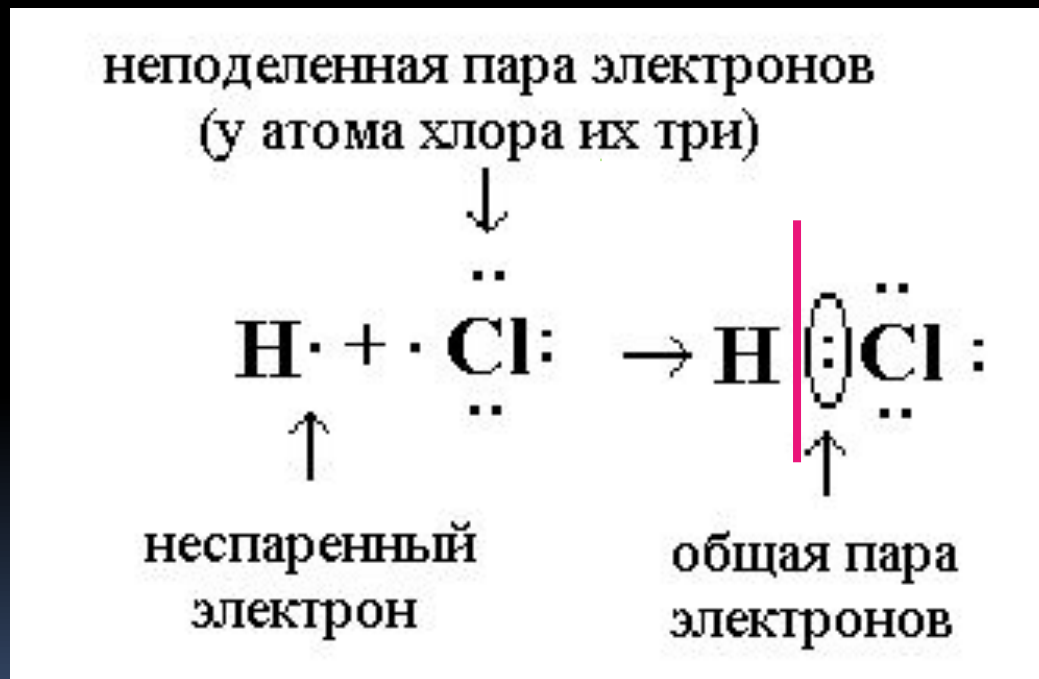
# Электронное строение атома неона



1 закономерность – чем меньше радиус атома, тем ярче проявляются неметаллические свойства и наоборот.

2 закономерность – чем больше радиус атома, тем легче он отдает электроны.

Электроотрицательность (ЭО) – свойство атома данного элемента оттягивать на себя электроны от атомов других элементов в соединениях.





## ОТНОСИТЕЛЬНАЯ ЭЛЕКТРООТРИЦАТЕЛЬНОСТЬ АТОМОВ ЭЛЕМЕНТОВ ПО ПОЛИНГУ

Группа \ Период	I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII		
	A	B	A	B	A	B	A	B	A	B	A	B	A	B	B	B	B
1														<b>H</b> 2,1			
2	<b>Li</b> 1,0		<b>Be</b> 1,5		<b>B</b> 2,0		<b>C</b> 2,5		<b>N</b> 3,0		<b>O</b> 3,5		<b>F</b> 4,0				
3	<b>Na</b> 0,9		<b>Mg</b> 1,2		<b>Al</b> 1,5		<b>Si</b> 1,8		<b>P</b> 2,1		<b>S</b> 2,5		<b>Cl</b> 3,0				
4	<b>K</b> 0,8	<b>Cu</b> 1,9	<b>Ca</b> 1,0	<b>Zn</b> 1,6	<b>Ga</b> 1,6	<b>Sc</b> 1,3	<b>Ge</b> 1,8	<b>Ti</b> 1,5	<b>As</b> 2,0	<b>V</b> 1,6	<b>Se</b> 2,4	<b>Cr</b> 1,6	<b>Br</b> 2,8	<b>Mn</b> 1,5	<b>Fe</b> 1,8	<b>Co</b> 1,9	<b>Ni</b> 1,9
5	<b>Rb</b> 0,8	<b>Ag</b> 1,9	<b>Sr</b> 1,0	<b>Cd</b> 1,7	<b>In</b> 1,7	<b>Y</b> 1,2	<b>Sn</b> 1,8	<b>Zr</b> 1,4	<b>Sb</b> 1,9	<b>Nb</b> 1,6	<b>Te</b> 2,1	<b>Mo</b> 1,8	<b>I</b> 2,5	<b>Tc</b> 1,9	<b>Ru</b> 2,2	<b>Rh</b> 2,2	<b>Pd</b> 2,2
6	<b>Cs</b> 0,7	<b>Au</b> 2,4	<b>Ba</b> 0,9	<b>Hg</b> 1,9	<b>Tl</b> 1,8	<b>La-Lu</b> 1,0-1,2	<b>Pb</b> 1,9	<b>Hf</b> 1,3	<b>Bi</b> 1,9	<b>Ta</b> 1,5	<b>Po</b> 2,0	<b>W</b> 1,7	<b>At</b> 2,2	<b>Re</b> 1,9	<b>Os</b> 2,2	<b>Ir</b> 2,2	<b>Pt</b> 2,2
7	<b>Fr</b> 0,7		<b>Ra</b> 0,9														

1 закономерность – чем меньше радиус атома, тем ярче проявляются неметаллические свойства и наоборот.

2 закономерность – чем больше радиус атома, тем легче он отдает электроны.

3 закономерность – чем меньше радиус атома, тем выше электроотрицательность.



		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА										VII	VIII			
												(H)	2			
1	1	<b>1</b> H ВОДОРОД												<b>2</b> He		
2	2	<b>3</b> Li ЛИТИЙ	<b>4</b> Be БЕРРИЛЛИЙ	<b>5</b> B БОР	<b>6</b> C УГЛЕРОД	<b>7</b> N АЗОТ	<b>8</b> O КИСЛОРОД	<b>9</b> F ФТОР	<b>10</b> Ne							
3	3	<b>11</b> Na НАТРИЙ	<b>12</b> Mg МАГНИЙ	<b>13</b> Al АЛЮМИНИЙ	<b>14</b> Si КРЕМНИЙ	<b>15</b> P ФОСФОР	<b>16</b> S СЕРА	<b>17</b> Cl ХЛОР	<b>18</b> Ar							
4	4	<b>19</b> K КАЛИЙ	<b>20</b> Ca КАЛЬЦИЙ	<b>21</b> Sc СКАНДИЙ	<b>22</b> Ti ТИТАН	<b>23</b> V ВАНАДИЙ	<b>24</b> Cr ХРОМ	<b>25</b> Mn МАРГАНЕЦ	<b>26</b> Fe ЖЕЛЕЗО	<b>27</b> Co КОБАЛЬТ	<b>28</b> Ni НИКЕЛЬ					
4	5	<b>29</b> Cu МЕДЬ	<b>30</b> Zn ЦИНК	<b>31</b> Ga ГАЛЛИЙ	<b>32</b> Ge ГЕРМАНИЙ	<b>33</b> As МЫШЬЯК	<b>34</b> Se СЕЛЕН	<b>35</b> Br БРОМ	<b>36</b> Kr КРИПТОН							
5	6	<b>37</b> Rb РУБИДИЙ	<b>38</b> Sr СТРОНЦИЙ	<b>39</b> Y ИТРИЙ	<b>40</b> Zr ЦИРКОНИЙ	<b>41</b> Nb НИОБИЙ	<b>42</b> Mo МОЛИБДЕН	<b>43</b> Tc ТЕХНЕЦИЙ	<b>44</b> Ru РУТЕНИЙ	<b>45</b> Rh РИДИЙ	<b>46</b> Pd ПАЛЛАДИЙ					
5	7	<b>47</b> Ag СЕРЕБРО	<b>48</b> Cd КАДМИЙ	<b>49</b> In ИНДИЙ	<b>50</b> Sn ОЛОВО	<b>51</b> Sb СУРЬМА	<b>52</b> Te ТЕЛЛУР	<b>53</b> I ИОД	<b>54</b> Xe КСЕНОН							
6	8	<b>55</b> Cs ЦЕЗИЙ	<b>56</b> Ba БАРИЙ	<b>57</b> La ЛАНТАН	<b>72</b> Hf ГАФНИЙ	<b>73</b> Ta ТАНТАЛ	<b>74</b> W ВОЛЬФРАМ	<b>75</b> Re РЕНИЙ	<b>76</b> Os ОСМИЙ	<b>77</b> Ir ИРИДИЙ	<b>78</b> Pt ПЛАТИНА					
6	9	<b>79</b> Au ЗОЛОТО	<b>80</b> Hg РТУТЬ	<b>81</b> Tl ТАЛЛИЙ	<b>82</b> Pb СВИНЕЦ	<b>83</b> Bi ВИСМУТ	<b>84</b> Po ПОЛОНИЙ	<b>85</b> At АСТАТ	<b>86</b> Rn РАДОН							
7	10	<b>87</b> Fr ФРАНЦИЙ	<b>88</b> Ra РАДИЙ	<b>89</b> Ac АКТИНИЙ	<b>104</b> Ku КУРЧАТОВИЙ	<b>105</b> Ns НИЛЬСБОРИЙ	<b>106</b> Sg СИБОРГИЙ	<b>107</b> Bh БОРИЙ	<b>108</b> Hs ХАССИЙ	<b>109</b> Mt МТТЕРИЙ						

ЭО увеличивается →

↑ ЭО увеличивается



\* ЛАНТАНОИДЫ

58 Ce ЦЕРИЙ	59 Pr ПРАЗЕОДИМ	60 Nd НЕОДИМ	61 Pm ПРОМЕТИЙ	62 Sm САМАРИЙ	63 Eu ЕВРОПИЙ	64 Gd ГАДОЛИНИЙ	65 Tb ТЕРБИЙ	66 Dy ДИСПРОЗИЙ	67 Ho ГОЛЬМИЙ	68 Er ЭРБИЙ	69 Tm ТУЛИЙ	70 Yb ИТТЕРБИЙ	71 Lu ЛЮТЕЦИЙ
-------------------	-----------------------	--------------------	----------------------	---------------------	---------------------	-----------------------	--------------------	-----------------------	---------------------	-------------------	-------------------	----------------------	---------------------

\*\* АКТИНОИДЫ

90 Th ТОРИЙ	91 Pa ПРОТАКТИНИЙ	92 U УРАН	93 Np НЕПТУНИЙ	94 Pu ПЛУТОНИЙ	95 Am АМЕРИЦИЙ	96 Cm КЮРИЙ	97 Bk БЕРКЛИЙ	98 Cf КАЛИФОРНИЙ	99 Es ЭЙНШТЕЙНИЙ	100 Fm ФЕРМИЙ	101 Md МЕНДЕЛЕВИЙ	102 (No) НОБЕЛИЙ	103 (Lr) ЛОУРЕНСИЙ
-------------------	-------------------------	-----------------	----------------------	----------------------	----------------------	-------------------	---------------------	------------------------	------------------------	---------------------	-------------------------	------------------------	--------------------------

tegep.ru

1. Зная значения ЭО, можно судить о принадлежности элемента к металлам или неметаллам.
2. У металлов ЭО меньше двух, а у неметаллов больше двух.
3. ЭО элементов в периоде слева на право возрастает, а в группе сверху вниз снижается.
4. В химических соединениях электроны смещаются к атомам элементов, обладающих большим значением ЭО.