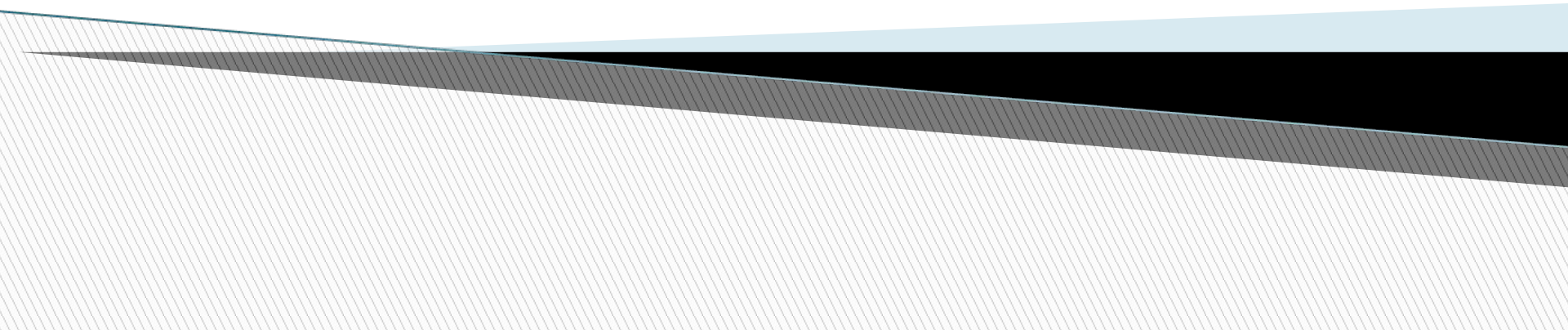
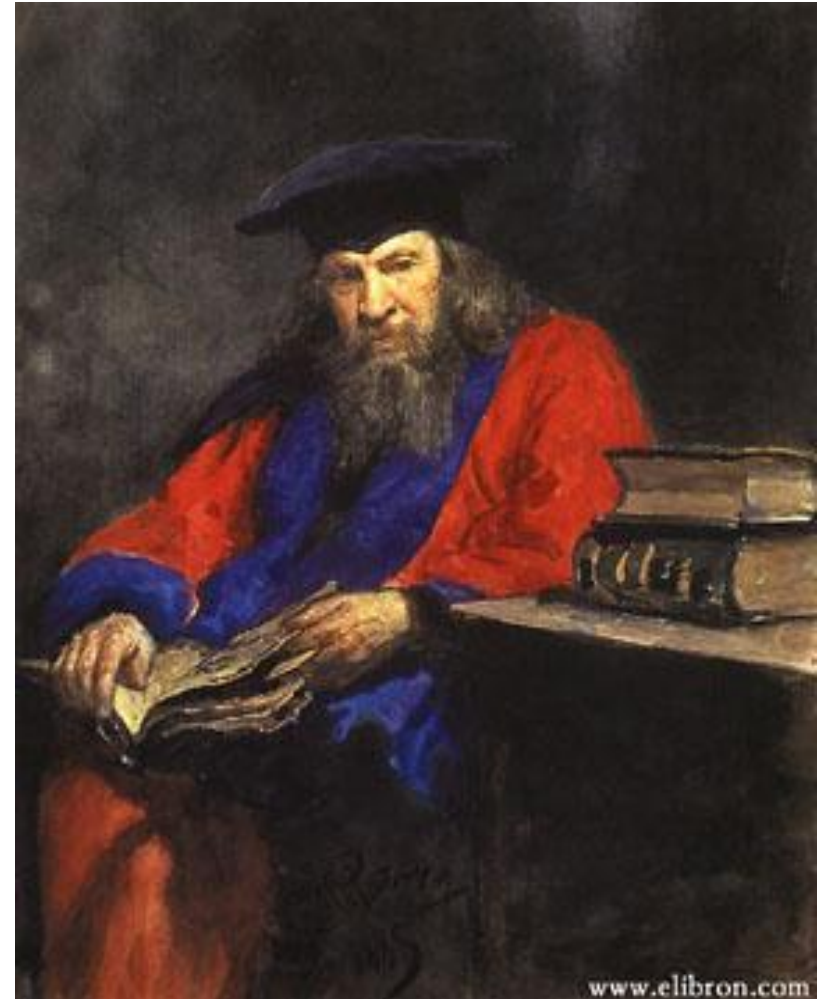


Презентацию составила учитель МОУ «Ягринская  
гимназия» г.Северодвинска  
Шапошникова Т.С.



# Периодическая система Д.И. Менделеева

- Дмитрий Иванович Менделеев
- (1834-1907) – русский ученый-энциклопедист, талантливый химик, открывший периодический закон и разработавший периодическую систему х/э.



**Периодическая система х/э – это**  
*естественная классификация*  
*химических элементов, которая*  
*является графическим (табличным)*  
*выражением периодического закона*  
*х/э. Ее структура разработана Д.И.*  
*Менделеевым на основе*  
*периодического закона*  
*в 1869 – 1871 гг.*

# **1. Формулировка периодического закона Д.И. Менделеева 1869 г.**

***Свойства  $x/z$  и образованных  
ими веществ находятся в  
периодической зависимости  
от относительных атомных  
масс элементов.***

## 2. Современная формулировка периодического закона

*Свойства  $x/\varepsilon$  и образованных ими веществ находятся в периодической зависимости от зарядов их атомных ядер.*

# ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА

ПЕРИОДЫ	Г Р У П П Ы								Э Л Е М Е Н Т О В			
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII				
<b>1</b>	<b>H</b> 1 1,008								<b>(H)</b>			<b>2</b> <b>He</b> 4,003
<b>2</b>	<b>Li</b> 3 6,94	<b>Be</b> 4 9,01	<b>B</b> 5 10,81	<b>C</b> 6 12,01	<b>N</b> 7 14,01	<b>O</b> 8 16,0	<b>F</b> 9 19,0					<b>10</b> <b>Ne</b> 20,18
<b>3</b>	<b>Na</b> 11 22,99	<b>Mg</b> 12 24,3	<b>Al</b> 13 26,98	<b>Si</b> 14 28,09	<b>P</b> 15 30,97	<b>S</b> 16 32,06	<b>Cl</b> 17 35,45					<b>18</b> <b>Ar</b> 39,95
<b>4</b>	<b>K</b> 19 39,10	<b>Ca</b> 20 40,1	<b>Sc</b> 21 44,96	<b>Ti</b> 22 47,9	<b>V</b> 23 50,9	<b>Cr</b> 24 52,0	<b>Mn</b> 25 54,94	<b>Fe</b> 26 55,85	<b>Co</b> 27 58,93	<b>Ni</b> 28 58,71		
	<b>29</b> <b>Cu</b> 63,55	<b>30</b> <b>Zn</b> 65,4	<b>31</b> <b>Ga</b> 69,7	<b>32</b> <b>Ge</b> 72,59	<b>33</b> <b>As</b> 74,92	<b>34</b> <b>Se</b> 78,96	<b>35</b> <b>Br</b> 79,9					<b>36</b> <b>Kr</b> 83,80
<b>5</b>	<b>Rb</b> 37 85,47	<b>Sr</b> 38 87,6	<b>Y</b> 39 88,9	<b>Zr</b> 40 91,2	<b>Nb</b> 41 92,9	<b>Mo</b> 42 95,94	<b>Tc</b> 43 (99)	<b>Ru</b> 44 101,1	<b>Rh</b> 45 102,9	<b>Pd</b> 46 106,4		
	<b>47</b> <b>Ag</b> 107,9	<b>48</b> <b>Cd</b> 112,4	<b>49</b> <b>In</b> 114,8	<b>50</b> <b>Sn</b> 118,7	<b>51</b> <b>Sb</b> 121,75	<b>52</b> <b>Te</b> 127,6	<b>53</b> <b>I</b> 126,9					<b>54</b> <b>Xe</b> 131,3
<b>6</b>	<b>Cs</b> 55 132,9	<b>Ba</b> 56 137,3	<b>* La</b> 57 138,9	<b>Hf</b> 72 178,5	<b>Ta</b> 73 180,9	<b>W</b> 74 183,8	<b>Re</b> 75 186,2	<b>Os</b> 76 190,2	<b>Ir</b> 77 192,2	<b>Pt</b> 78 195,1		
	<b>79</b> <b>Au</b> 196,9	<b>80</b> <b>Hg</b> 200,6	<b>81</b> <b>Tl</b> 204,4	<b>82</b> <b>Pb</b> 207,2	<b>83</b> <b>Bi</b> 208,9	<b>84</b> <b>Po</b> (210)	<b>85</b> <b>At</b> (210)					<b>86</b> <b>Rn</b> (222)
<b>7</b>	<b>Fr</b> 87 (223)	<b>Ra</b> 88 (226)	<b>** Ac</b> 89 (227)	<b>Rf</b> 104 (261)	<b>Ob</b> 105 (262)	<b>Sg</b> 106 (263)	<b>Bh</b> 107 (264)	<b>Hs</b> 108 (265)	<b>Mt</b> 109 (266)			

\* ЛАНТАНОИДЫ

\*\* АКТИНОИДЫ

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
<b>Ce</b>	<b>Pr</b>	<b>Nd</b>	<b>Pm</b>	<b>Sm</b>	<b>Eu</b>	<b>Gd</b>	<b>Tb</b>	<b>Dy</b>	<b>Ho</b>	<b>Er</b>	<b>Tm</b>	<b>Yb</b>	<b>Lu</b>
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
<b>Th</b>	<b>Pa</b>	<b>U</b>	<b>Np</b>	<b>Pu</b>	<b>Am</b>	<b>Cm</b>	<b>Bk</b>	<b>Cf</b>	<b>Es</b>	<b>Fm</b>	<b>Md</b>	<b>No</b>	<b>Lr</b>

# Периодическая система

период

группа

1-2 элемента  
2-8 элементов  
3-8 элементов  
4-18 элементов  
5-18 элементов  
6-32 элемента  
7-пока 29  
элементов

малые

большие

A

B

Главная-  
Элементы  
малых и  
больших  
периодов  
**Me и неMe**

Побочная-  
Элементы  
больших  
периодов  
**Только Me**

- ▣ К 150-летию
- ▣ Д.И. Менделеева
- выпустили
- ▣ 1 рубль.



[www.smolenskklad.ru](http://www.smolenskklad.ru)

