

# Знаменательные даты 2019-2020 учебного года



**Указом Президента России  
Владимира Владимировича Путина  
2020 год объявлен  
ГОДОМ ПАМЯТИ И СЛАВЫ**





# 75-летие Победы в Великой Отечественной войне





**800-летие  
со дня рождения  
Александра  
Ярославича Невского**

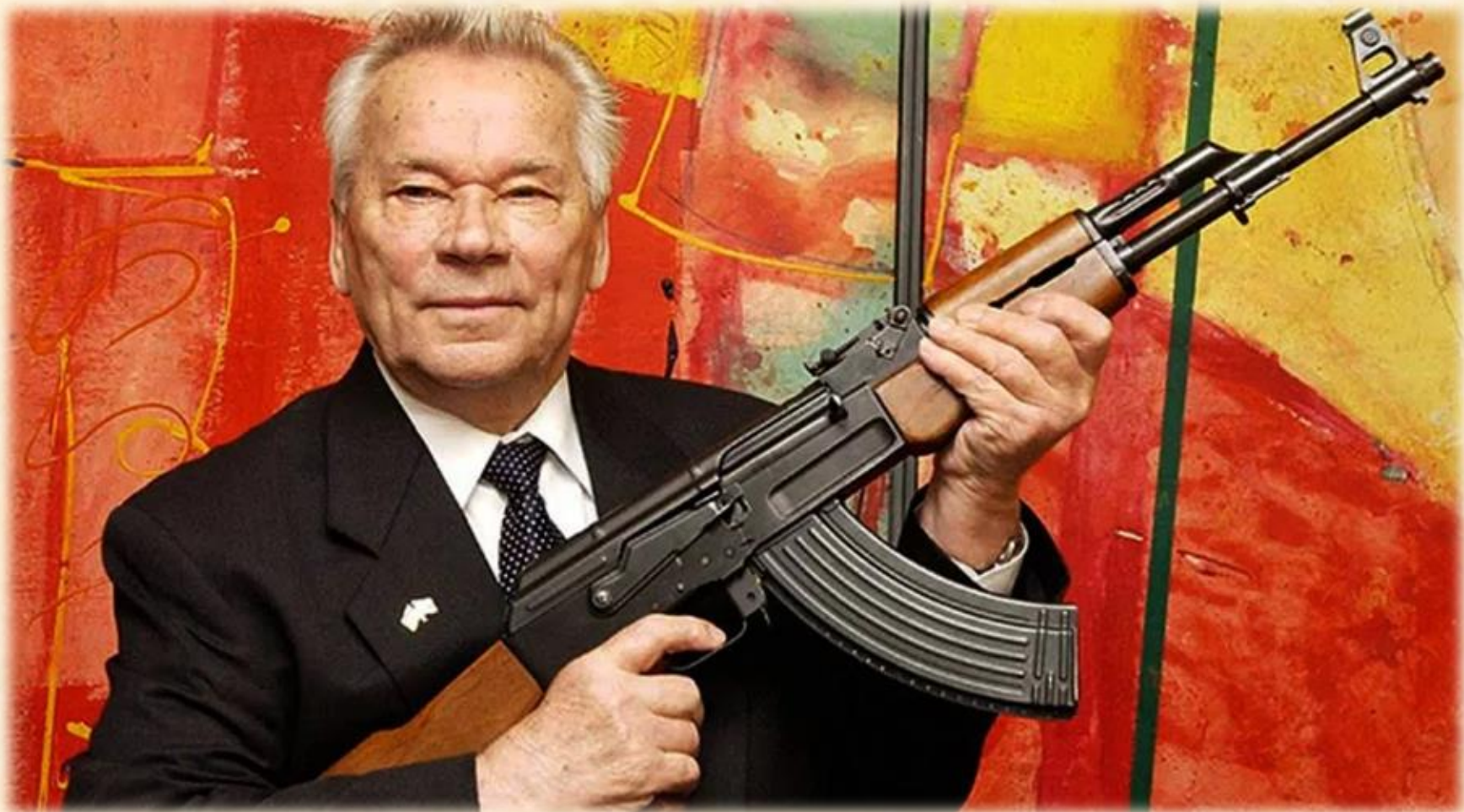


**250-летие  
Чесменского сражения  
и учреждения ордена  
Святого Георгия**





**100-летие со дня рождения  
Михаила Тимофеевича  
Калашникова**



**150-летие**

**со дня рождения  
Владимира Ильича  
Ленина**



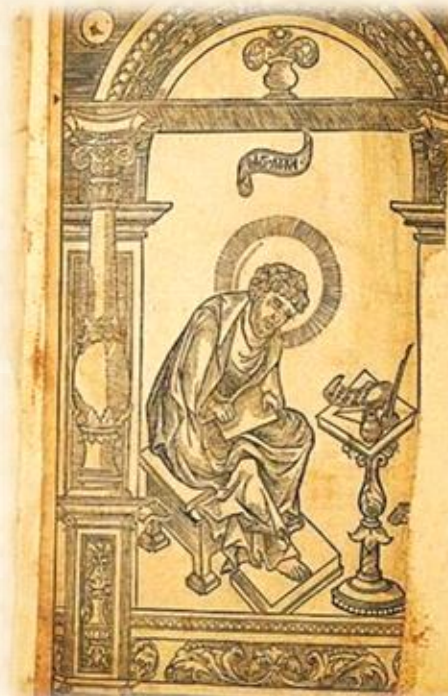
**200-летие**

**со дня рождения  
Фридриха Энгельса**





# 500-летие со дня рождения Ивана Федоровича Федорова



**200-летие  
со дня рождения  
Федора Михайловича  
Достоевского**



**200-летие  
со дня рождения  
Афанасия  
Афанасьевича Фета**





**100-летие  
со дня рождения  
Федора Александровича  
Абрамова**



**100-летие  
со дня рождения  
Юрия Марковича  
Нагибина**



# 150-летие создания

# Дмитрием Ивановичем Менделеевым Периодической системы химических элементов



Период	Ряд	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ										
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII			
1	1	(H)						He <sup>1</sup> <sub>4.0026</sub>	He <sup>2</sup> <sub>4.0026</sub>		Обозначение элемента	Атомный номер
2	2	Li <sup>3</sup> <sub>6.939</sub>	Be <sup>4</sup> <sub>9.0122</sub>	B <sup>5</sup> <sub>10.811</sub>	C <sup>6</sup> <sub>12.01115</sub>	N <sup>7</sup> <sub>14.0067</sub>	O <sup>8</sup> <sub>15.9994</sub>	F <sup>9</sup> <sub>18.9984</sub>	Ne <sup>10</sup> <sub>20.179</sub>	Li <sup>3</sup> <sub>6.939</sub>		Атомная масса
3	3	Na <sup>11</sup> <sub>22.9898</sub>	Mg <sup>12</sup> <sub>24.305</sub>	Al <sup>13</sup> <sub>26.9815</sub>	Si <sup>14</sup> <sub>28.086</sub>	P <sup>15</sup> <sub>30.9738</sub>	S <sup>16</sup> <sub>32.064</sub>	Cl <sup>17</sup> <sub>35.453</sub>	Ar <sup>18</sup> <sub>39.948</sub>			Относительная атомная масса
4	4	K <sup>19</sup> <sub>39.102</sub>	Ca <sup>20</sup> <sub>40.08</sub>	Sc <sup>21</sup> <sub>44.956</sub>	Ti <sup>22</sup> <sub>47.90</sub>	V <sup>23</sup> <sub>50.942</sub>	Cr <sup>24</sup> <sub>51.996</sub>	Mn <sup>25</sup> <sub>54.9380</sub>	Fe <sup>26</sup> <sub>55.847</sub>	Co <sup>27</sup> <sub>58.9330</sub>	Ni <sup>28</sup> <sub>58.71</sub>	
	5	Cu <sup>29</sup> <sub>63.546</sub>	Zn <sup>30</sup> <sub>65.37</sub>	Ga <sup>31</sup> <sub>69.72</sub>	Ge <sup>32</sup> <sub>72.59</sub>	As <sup>33</sup> <sub>74.9216</sub>	Se <sup>34</sup> <sub>78.96</sub>	Br <sup>35</sup> <sub>79.904</sub>	Kr <sup>36</sup> <sub>83.80</sub>			
5	6	Rb <sup>37</sup> <sub>85.47</sub>	Sr <sup>38</sup> <sub>87.62</sub>	Y <sup>39</sup> <sub>88.905</sub>	Zr <sup>40</sup> <sub>91.22</sub>	Nb <sup>41</sup> <sub>92.906</sub>	Mo <sup>42</sup> <sub>95.94</sub>	Tc <sup>43</sup> <sub>[99]</sub>	Ru <sup>44</sup> <sub>101.07</sub>	Rh <sup>45</sup> <sub>102.905</sub>	Pd <sup>46</sup> <sub>106.4</sub>	
	7	Ag <sup>47</sup> <sub>107.868</sub>	Cd <sup>48</sup> <sub>112.40</sub>	In <sup>49</sup> <sub>114.82</sub>	Sn <sup>50</sup> <sub>118.69</sub>	Sb <sup>51</sup> <sub>121.75</sub>	Te <sup>52</sup> <sub>127.60</sub>	I <sup>53</sup> <sub>126.9044</sub>	Xe <sup>54</sup> <sub>131.30</sub>			
6	8	Cs <sup>55</sup> <sub>132.905</sub>	Ba <sup>56</sup> <sub>137.34</sub>	La* <sup>57</sup> <sub>138.91</sub>	Hf <sup>72</sup> <sub>178.49</sub>	Ta <sup>73</sup> <sub>180.948</sub>	W <sup>74</sup> <sub>183.85</sub>	Re <sup>75</sup> <sub>186.2</sub>	Os <sup>76</sup> <sub>190.2</sub>	Ir <sup>77</sup> <sub>192.2</sub>	Pt <sup>78</sup> <sub>195.09</sub>	
	9	Au <sup>79</sup> <sub>196.967</sub>	Hg <sup>80</sup> <sub>200.59</sub>	Tl <sup>81</sup> <sub>204.37</sub>	Pb <sup>82</sup> <sub>207.19</sub>	Bi <sup>83</sup> <sub>208.980</sub>	Po <sup>84</sup> <sub>[210]*</sub>	At <sup>85</sup> <sub>[210]*</sub>	Rn <sup>86</sup> <sub>[222]</sub>			
7	10	Fr <sup>87</sup> <sub>[223]</sub>	Ra <sup>88</sup> <sub>[226]</sub>	Ac** <sup>89</sup> <sub>[227]</sub>	Rf <sup>104</sup> <sub>[261]</sub>	Db <sup>105</sup> <sub>[262]</sub>	Sg <sup>106</sup> <sub>[263]</sub>	Bh <sup>107</sup> <sub>[262]</sub>	Hs <sup>108</sup> <sub>[265]</sub>	Mt <sup>109</sup> <sub>[266]</sub>	Ds <sup>110</sup> <sub>[271]</sub>	
	11	Rg <sup>111</sup> <sub>[272]</sub>	Cn <sup>112</sup> <sub>[283]</sub>	Nh <sup>113</sup> <sub>[286]</sub>	Fl <sup>114</sup> <sub>[289]</sub>	Mc <sup>115</sup> <sub>[294]</sub>	Lv <sup>116</sup> <sub>[293]</sub>	Ts <sup>117</sup> <sub>[294]</sub>	Og <sup>118</sup> <sub>[294]</sub>			

58	Ce <sup>140.12</sup>	Pr <sup>140.907</sup>	Nd <sup>144.24</sup>	Pm <sup>147*</sup>	Sm <sup>150.35</sup>	Eu <sup>151.96</sup>	Gd <sup>157.25</sup>	Tb <sup>158.924</sup>	Dy <sup>162.50</sup>	Ho <sup>164.930</sup>	Er <sup>167.26</sup>	Tm <sup>168.934</sup>	Yb <sup>173.04</sup>	Lu <sup>174.97</sup>
90	Th <sup>232.038</sup>	Pa <sup>[231]</sup>	U <sup>238.03</sup>	Np <sup>[237]</sup>	Pu <sup>[244]</sup>	Am <sup>[243]</sup>	Cm <sup>[247]</sup>	Bk <sup>[247]</sup>	Cf <sup>[252]*</sup>	Es <sup>[254]</sup>	Fm <sup>[257]</sup>	Md <sup>[257]</sup>	No <sup>[255]</sup>	Lr <sup>[260]</sup>




# 200-летие открытия Антарктиды Ф.Ф.Беллинсгаузенем и М.П.Лазаревым





**25-летие учреждения  
ЮНЕСКО  
Всемирного дня учителей  
(1994)**





С началом нового  
учебного года,  
коллеги!