

Adesivo per l'identificazione

INCOLLARE ATTENTAMENTE

CHIMICA

Fascicolo PSE



Sistema periodico degli elementi – iupac

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18				
<div>1</div> <div>H</div> <div>1,01</div>																		<div>2</div> <div>He</div> <div>4,00</div>			
3	<div>4</div> <div>Li</div> <div>6,94</div>																	9	<div>F</div> <div>19,0</div>	10	<div>Ne</div> <div>20,2</div>
11	<div>12</div> <div>Na</div> <div>23,0</div>																	17	<div>Cl</div> <div>35,5</div>	18	<div>Ar</div> <div>39,9</div>
19	<div>20</div> <div>K</div> <div>39,1</div>	<div>21</div> <div>Ca</div> <div>40,1</div>	<div>22</div> <div>Ti</div> <div>47,9</div>	<div>23</div> <div>V</div> <div>50,9</div>	<div>24</div> <div>Cr</div> <div>52,0</div>	<div>25</div> <div>Mn</div> <div>54,9</div>	<div>26</div> <div>Fe</div> <div>55,8</div>	<div>27</div> <div>Co</div> <div>58,9</div>	<div>28</div> <div>Ni</div> <div>58,7</div>	<div>29</div> <div>Cu</div> <div>63,5</div>	<div>30</div> <div>Zn</div> <div>65,4</div>	<div>31</div> <div>Ga</div> <div>69,7</div>	<div>32</div> <div>Ge</div> <div>72,6</div>	<div>33</div> <div>As</div> <div>74,9</div>	<div>34</div> <div>Se</div> <div>79,0</div>	<div>35</div> <div>Br</div> <div>79,9</div>	<div>36</div> <div>Kr</div> <div>83,8</div>				
37	<div>38</div> <div>Rb</div> <div>85,5</div>	<div>39</div> <div>Y</div> <div>88,9</div>	<div>40</div> <div>Zr</div> <div>91,2</div>	<div>41</div> <div>Nb</div> <div>92,9</div>	<div>42</div> <div>Mo</div> <div>95,9</div>	<div>43</div> <div>Tc</div> <div>[98]</div>	<div>44</div> <div>Ru</div> <div>101</div>	<div>45</div> <div>Rh</div> <div>103</div>	<div>46</div> <div>Pd</div> <div>106</div>	<div>47</div> <div>Ag</div> <div>108</div>	<div>48</div> <div>Cd</div> <div>112</div>	<div>49</div> <div>In</div> <div>115</div>	<div>50</div> <div>Sn</div> <div>119</div>	<div>51</div> <div>Sb</div> <div>122</div>	<div>52</div> <div>Te</div> <div>128</div>	<div>53</div> <div>I</div> <div>127</div>	<div>54</div> <div>Xe</div> <div>131</div>				
55	<div>56</div> <div>Cs</div> <div>133</div>	<div>57-71</div> <div>lantanoidei</div>		<div>72</div> <div>Hf</div> <div>178</div>	<div>73</div> <div>Ta</div> <div>181</div>	<div>74</div> <div>W</div> <div>184</div>	<div>75</div> <div>Re</div> <div>186</div>	<div>76</div> <div>Os</div> <div>190</div>	<div>77</div> <div>Ir</div> <div>192</div>	<div>78</div> <div>Pt</div> <div>195</div>	<div>79</div> <div>Au</div> <div>197</div>	<div>80</div> <div>Hg</div> <div>201</div>	<div>81</div> <div>Tl</div> <div>204</div>	<div>82</div> <div>Pb</div> <div>207</div>	<div>83</div> <div>Bi</div> <div>209</div>	<div>84</div> <div>Po</div> <div>[209]</div>	<div>85</div> <div>At</div> <div>[210]</div>	<div>86</div> <div>Rn</div> <div>[222]</div>			
87	<div>88</div> <div>Fr</div> <div>[223]</div>	<div>89-103</div> <div>aktinoidi</div>	<div>104</div> <div>Rf</div> <div>[261]</div>	<div>105</div> <div>Db</div> <div>[262]</div>	<div>106</div> <div>Sg</div> <div>[266]</div>	<div>107</div> <div>Bh</div> <div>[264]</div>	<div>108</div> <div>Hs</div> <div>[277]</div>	<div>109</div> <div>Mt</div> <div>[268]</div>	<div>110</div> <div>Ds</div> <div>[269]</div>	<div>111</div> <div>Rg</div> <div>[272]</div>	<div>112</div> <div>Cn</div> <div>[285]</div>										
<div>57</div> <div>La</div> <div>139</div>			<div>58</div> <div>Ce</div> <div>140</div>	<div>59</div> <div>Pr</div> <div>141</div>	<div>60</div> <div>Nd</div> <div>144</div>	<div>61</div> <div>Pm</div> <div>[145]</div>	<div>62</div> <div>Sm</div> <div>150</div>	<div>63</div> <div>Eu</div> <div>152</div>	<div>64</div> <div>Gd</div> <div>157</div>	<div>65</div> <div>Tb</div> <div>159</div>	<div>66</div> <div>Dy</div> <div>163</div>	<div>67</div> <div>Ho</div> <div>165</div>	<div>68</div> <div>Er</div> <div>167</div>	<div>69</div> <div>Tm</div> <div>169</div>	<div>70</div> <div>Yb</div> <div>173</div>	<div>71</div> <div>Lu</div> <div>175</div>					
<div>89</div> <div>Ac</div> <div>[227]</div>			<div>90</div> <div>Th</div> <div>232</div>	<div>91</div> <div>Pa</div> <div>231</div>	<div>92</div> <div>U</div> <div>238</div>	<div>93</div> <div>Np</div> <div>[237]</div>	<div>94</div> <div>Pu</div> <div>[244]</div>	<div>95</div> <div>Am</div> <div>[243]</div>	<div>96</div> <div>Cm</div> <div>[247]</div>	<div>97</div> <div>Bk</div> <div>[247]</div>	<div>98</div> <div>Cf</div> <div>[251]</div>	<div>99</div> <div>Es</div> <div>[252]</div>	<div>100</div> <div>Fm</div> <div>[257]</div>	<div>101</div> <div>Md</div> <div>[258]</div>	<div>102</div> <div>No</div> <div>[259]</div>	<div>103</div> <div>Lr</div> <div>[262]</div>					



COSTANTI NATURALI FONDAMENTALI

Grandezze	Simbolo	Valore
Velocità della luce nel vuoto	c_0	$3,00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$
Costante di Planck	h	$6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$
Carica elementare	e	$1,60 \times 10^{-19} \text{ C}$
Massa dell'elettrone	m_e	$9,11 \times 10^{-31} \text{ kg}$
Massa del protone	m_p	$1,67 \times 10^{-27} \text{ kg}$
Massa del neutrone	m_n	$1,67 \times 10^{-27} \text{ kg}$
Costante di massa atomica, unità di massa atomica, dalton	$m_u = 1 \text{ u} = 1 \text{ Da}$	$1,66 \times 10^{-27} \text{ kg}$
Costante di Avogadro	L, N_A	$6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Costante di Boltzmann	k	$1,38 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
Costante di Faraday	F	$9,65 \times 10^4 \text{ C mol}^{-1}$
Costante molare dei gas	R	$8,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
0 gradi Celsius di temperatura		273 K
Volume molare dei gas ideali ($p = 101,325 \text{ kPa}$, $t = 0 \text{ °C}$)		$22,4 \text{ L mol}^{-1}$



Pagina vuota

