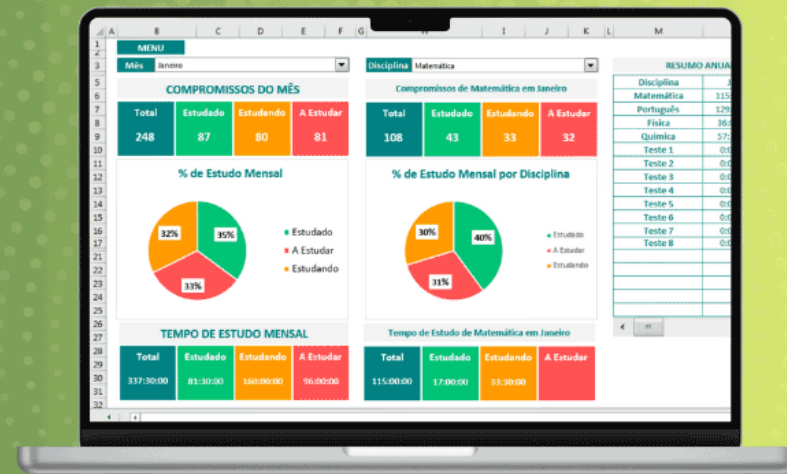


ORGANIZE SEUS ESTUDOS COM UM PLANEJAMENTO EFICIENTE!

Conheça a Planilha de Estudos Premium da Excel Easy

- ✓ Organize seus estudos mensais
- ✓ Acompanhe seu progresso por disciplina
- ✓ Adapte a planilha conforme a sua necessidade

QUERO SABER MAIS



INFORMAÇÕES GERAIS

Este modelo de tabela periódica é 100% editável e você poderá alterar cores, fontes e configurá-lo conforme sua preferência. Não realizamos alterações na planilha. Qualquer ajuste é de responsabilidade do usuário.

Para acessar o modelo, acesse a aba Tabela Periódica.

Este modelo é disponibilizado gratuitamente, sendo expressamente proibida a sua venda ou redistribuição em outros sites sem autorização prévia. Qualquer violação aos direitos autorais estará sujeita às medidas judiciais cabíveis.

Já configurado para impressão em formato A4 (paisagem).

<div>1</div> <div>H</div> <div>Hidrogênio</div>	<div>2</div> <div>He</div> <div>Hélio</div>	<div>3</div> <div>Li</div> <div>Lítio</div>	<div>4</div> <div>Be</div> <div>Berílio</div>	<div>5</div> <div>B</div> <div>Boro</div>	<div>6</div> <div>C</div> <div>Carbono</div>
<div>7</div> <div>N</div> <div>Nitrogênio</div>	<div>8</div> <div>O</div> <div>Oxigênio</div>	<div>9</div> <div>F</div> <div>Flúor</div>	<div>10</div> <div>Ne</div> <div>Neônio</div>	<div>11</div> <div>Na</div> <div>Sódio</div>	<div>12</div> <div>Mg</div> <div>Magnésio</div>
<div>13</div> <div>Al</div> <div>Alumínio</div>	<div>14</div> <div>Si</div> <div>Silício</div>	<div>15</div> <div>P</div> <div>Fósforo</div>	<div>16</div> <div>S</div> <div>Enxofre</div>	<div>17</div> <div>Cl</div> <div>Cloro</div>	<div>18</div> <div>Ar</div> <div>Argônio</div>
<div>19</div> <div>K</div> <div>Potássio</div>	<div>20</div> <div>Ca</div> <div>Cálcio</div>	<div>21</div> <div>Sc</div> <div>Escândio</div>	<div>22</div> <div>Ti</div> <div>Titânio</div>	<div>23</div> <div>V</div> <div>Vanádio</div>	<div>24</div> <div>Cr</div> <div>Cromo</div>

25 Mn Manganês	26 Fe Ferro	27 Co Cobalto	28 Ni Níquel	29 Cu Cobre	30 Zn Zinco
31 Ga Gálio	32 Ge Germânio	33 As Arsênio	34 Se Selênio	35 Br Bromo	36 Kr Criptônio
37 Rb Rubídio	38 Sr Estrôncio	39 Y Ítrio	40 Zr Zircônio	41 Nb Nióbio	42 Mo Molibdênio
43 Tc Tecnécio	44 Ru Rutênio	45 Rh Ródio	46 Pd Paládio	47 Ag Prata	48 Cd Cádmio

<div>49</div> <div>In</div> <div>Índio</div>	<div>50</div> <div>Sn</div> <div>Estanho</div>	<div>51</div> <div>Sb</div> <div>Antimônio</div>	<div>52</div> <div>Te</div> <div>Telúrio</div>	<div>53</div> <div>I</div> <div>Iodo</div>	<div>54</div> <div>Xe</div> <div>Xenônio</div>
<div>55</div> <div>Cs</div> <div>Césio</div>	<div>56</div> <div>Ba</div> <div>Bário</div>	<div>57</div> <div>La</div> <div>Lantânio</div>	<div>58</div> <div>Ce</div> <div>Cério</div>	<div>59</div> <div>Pr</div> <div>Praseodímio</div>	<div>60</div> <div>Nd</div> <div>Neodímio</div>
<div>61</div> <div>Pm</div> <div>Promécio</div>	<div>62</div> <div>Sm</div> <div>Samário</div>	<div>63</div> <div>Eu</div> <div>Európio</div>	<div>64</div> <div>Gd</div> <div>Gadolínio</div>	<div>65</div> <div>Tb</div> <div>Térbio</div>	<div>66</div> <div>Dy</div> <div>Disprósio</div>
<div>67</div> <div>Ho</div> <div>Hólmio</div>	<div>68</div> <div>Er</div> <div>Érbio</div>	<div>69</div> <div>Tm</div> <div>Túlio</div>	<div>70</div> <div>Yb</div> <div>Íterbio</div>	<div>71</div> <div>Lu</div> <div>Lutécio</div>	<div>72</div> <div>Hf</div> <div>Háfnio</div>

<div>73</div> <div>Ta</div> <div>Tântalo</div>	<div>74</div> <div>W</div> <div>Tungstênio</div>	<div>75</div> <div>Re</div> <div>Rênio</div>	<div>76</div> <div>Os</div> <div>Ósmio</div>	<div>77</div> <div>Ir</div> <div>Irídio</div>	<div>78</div> <div>Pt</div> <div>Platina</div>
<div>79</div> <div>Au</div> <div>Ouro</div>	<div>80</div> <div>Hg</div> <div>Mercúrio</div>	<div>81</div> <div>Tl</div> <div>Tálio</div>	<div>82</div> <div>Pb</div> <div>Chumbo</div>	<div>83</div> <div>Bi</div> <div>Bismuto</div>	<div>84</div> <div>Po</div> <div>Polônio</div>
<div>85</div> <div>At</div> <div>Ástato</div>	<div>86</div> <div>Rn</div> <div>Radônio</div>	<div>87</div> <div>Fr</div> <div>Frâncio</div>	<div>88</div> <div>Ra</div> <div>Rádio</div>	<div>89</div> <div>Ac</div> <div>Actínio</div>	<div>90</div> <div>Th</div> <div>Tório</div>
<div>91</div> <div>Pa</div> <div>Protactínio</div>	<div>92</div> <div>U</div> <div>Urânio</div>	<div>93</div> <div>Np</div> <div>Neptúnio</div>	<div>94</div> <div>Pu</div> <div>Plutônio</div>	<div>95</div> <div>Am</div> <div>Amerício</div>	<div>96</div> <div>Cm</div> <div>Cúrio</div>

<div>97</div> <div>Bk</div> <div>Berquélío</div>	<div>98</div> <div>Cf</div> <div>Califórnio</div>	<div>99</div> <div>Es</div> <div>Einstênio</div>	<div>100</div> <div>Fm</div> <div>Férmio</div>	<div>101</div> <div>Md</div> <div>Mendelévio</div>	<div>102</div> <div>No</div> <div>Nobélío</div>
<div>103</div> <div>Lr</div> <div>Laurêncio</div>	<div>104</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfórdio</div>	<div>105</div> <div>Db</div> <div>Dúbnio</div>	<div>106</div> <div>Sg</div> <div>Seabórgio</div>	<div>107</div> <div>Bh</div> <div>Bóhrio</div>	<div>108</div> <div>Hs</div> <div>Hássio</div>
<div>109</div> <div>Mt</div> <div>Meitnério</div>	<div>110</div> <div>Ds</div> <div>Darmstádtio</div>	<div>111</div> <div>Rg</div> <div>Roentgênio</div>	<div>112</div> <div>Cn</div> <div>Copernício</div>	<div>113</div> <div>Nh</div> <div>Nihônio</div>	<div>114</div> <div>Fl</div> <div>Fleróvio</div>
<div>115</div> <div>Mc</div> <div>Moscóvio</div>	<div>116</div> <div>Lv</div> <div>Livermório</div>	<div>117</div> <div>Ts</div> <div>Tenesso</div>	<div>118</div> <div>Og</div> <div>Oganessônio</div>		