



**NOMBRE DEL ALUMNO**  
**ITZEL ABIGAIL TLAMANI LOPEZ**

**NOMBRE DEL PROFESOR**  
**MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO**

**MATERIA**  
**QUIMICA I**

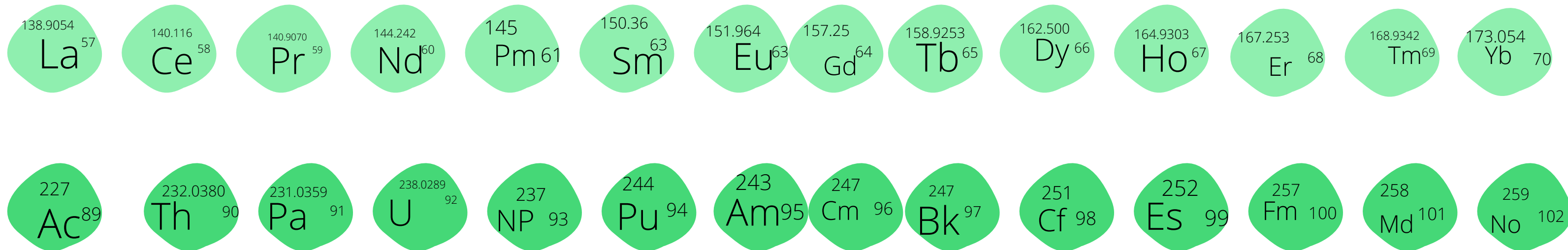
**GRADO**  
**PRIMERO DE BACHILLERATO**

**GRUPO**  
**TECNICO EN ADMINISTRACION DE RECURSOS HUMANOS**  
**ACTIVIDAD 1**

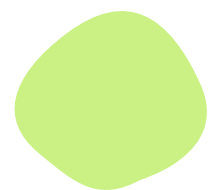
*QUIMICA I*

# Tabla periodica de los elemntos

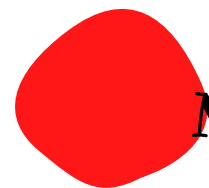
	1	2											13	14	15	16	17	18
1	H <sup>1</sup> 1.00794																He <sup>2</sup> 4.002602	
2	Li <sup>3</sup> 6.941	Be <sup>4</sup> 9.012182											B <sup>5</sup> 10.811	C <sup>6</sup> 12.0107	N <sup>7</sup> 14.0067	O <sup>8</sup> 15.9994	F <sup>39</sup> 18.99840	Ne <sup>10</sup> 20.1797
3	Na <sup>11</sup> 22.98976	Ma <sup>12</sup> 24.3050											Al <sup>13</sup> 26.98153	Si <sup>14</sup> 28.0855	P <sup>15</sup> 30.97696	S <sup>16</sup> 32.065	Cl <sup>17</sup> 35.453	Ar <sup>18</sup> 39.948
4	K <sup>19</sup> 39.0983	Ca <sup>20</sup> 40.078	Sc <sup>21</sup> 44.95591	Ti <sup>22</sup> 47.867	V <sup>23</sup> 50.9415	Cr <sup>24</sup> 51.9962	Mn <sup>25</sup> 54.9380	Fe <sup>26</sup> 55.845	Co <sup>27</sup> 58.93319	Ni <sup>28</sup> 58.6934	Cu <sup>29</sup> 63.546	Zn <sup>30</sup> 65.38	Ga <sup>31</sup> 69.723	Ge <sup>32</sup> 72.64	As <sup>33</sup> 74.92160	Se <sup>34</sup> 78.96	Br <sup>35</sup> 79.904	Kr <sup>36</sup> 83.798
5	Rb <sup>37</sup> 85.4678	Sr <sup>38</sup> 87.62	Y <sup>39</sup> 88.90585	Zr <sup>40</sup> 91.224	Nv <sup>41</sup> 92.90638	Mo <sup>42</sup> 95.96	Tc <sup>43</sup> 98	Ru <sup>44</sup> 101.07	Rh <sup>45</sup> 102.9055	Pd <sup>46</sup> 106.42	Ag <sup>47</sup> 107.8682	Cd <sup>48</sup> 112.441	In <sup>49</sup> 114.818	Sn <sup>50</sup> 118.710	Sb <sup>51</sup> 121.760	Te <sup>52</sup> 127.60	I <sup>53</sup> 126.9044	Xe <sup>54</sup> 131.293
6	Cs <sup>55</sup> 132.9054	Ba <sup>56</sup> 137.327	Lu <sup>71</sup> 174.9668	Hf <sup>72</sup> 178.49	Ta <sup>73</sup> 180.9478	W <sup>74</sup> 183.84	Re <sup>75</sup> 186.207	Os <sup>76</sup> 190.23	Ir <sup>77</sup> 192.217	Pt <sup>78</sup> 195.084	Au <sup>79</sup> 196.9665	Hg <sup>80</sup> 200.59	Tl <sup>81</sup> 204.3833	Pb <sup>82</sup> 207.2	Bi <sup>83</sup> 208.9804	Po <sup>84</sup> 210	At <sup>85</sup> 210	Rn <sup>86</sup> 220
7	Fr <sup>87</sup> 223	Ra <sup>88</sup> 226	Lr <sup>104</sup> 262	Rf <sup>104</sup> 261	Db <sup>105</sup> 262	Sg <sup>106</sup> 266	Bh <sup>107</sup> 264	Hs <sup>108</sup> 277	Mt <sup>109</sup> 268	Ds <sup>110</sup> 271	Rg <sup>111</sup> 272	Cn <sup>112</sup> 285	Nh <sup>113</sup> 284	Fl <sup>114</sup> 289	Mc <sup>115</sup> 288	Lv <sup>116</sup> 292	Ts <sup>117</sup> 294	Og <sup>118</sup> 294



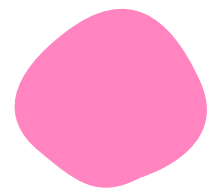
**NO METALES**



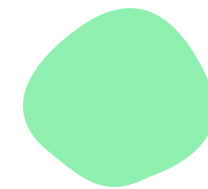
**METALES DE TRANSICION**



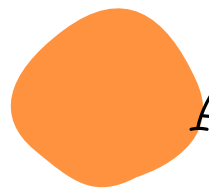
**METALES ALCALINOS**



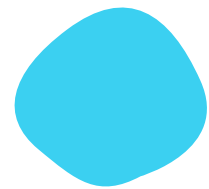
**HALOGENOS**



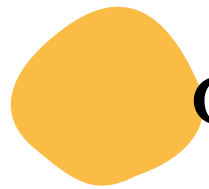
**LANTANIDOS**



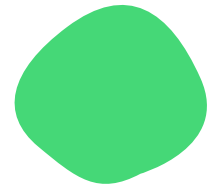
**ALCALINOTERREOS**



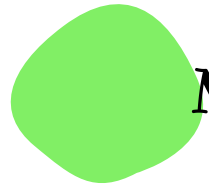
**GASES NOBLES**



**OTROS METALES**



**ACTINIDOS**



**METALOIDES**

## *DATOS SOBRE LA TABLA PERIODICA*

La tabla periódica fue diseñada por el químico ruso Dmitri Mendeléyev y se publicó por primera vez en 1869

La tabla periódica está conformada por 118 elementos, la tabla periódica fue hecha para clasificar y dividir los elementos químicos dependiendo de sus propiedades y características

- GRUPO 1 - METALES ALCALINOS
- GRUPO 2 - METALES ALCALINOTÉRREOS
- GRUPO 3- FAMILIA DEL ESCANDIO
- GRUPO 4 - FAMILIA DEL TITANIO
- GRUPO 5 - FAMILIA DEL VANADIO
- GRUPO 6 - FAMILIA DEL CROMO
- GRUPO 7- FAMILIA DEL MANGANESO
- GRUPO 8 - FAMILIA DEL HIERRO
- GRUPO 9 - FAMILIA DEL COBALTO
- GRUPO 10 - FAMILIA DEL NÍQUEL
- GRUPO 11- FAMILIA DEL COBRE
- GRUPO 12 - FAMILIA DEL ZINC
- GRUPO 13- LOS TÉRREOS
- GRUPO 14 - LOS CARBONOIDEOS
- GRUPO 15 - LOS NITROGENOIDOS
- GRUPO 16 - LOS CALGÓGENOS
- GRUPO 17 - LOS HALÓGENOS
- GRUPO 18 - LOS GASES NOBLES

fuentes bibliográficas

Tabla periódica de los elementos - Wikipedia, la ...  
[https://es.wikipedia.org/wiki/Tabla\\_periódica\\_de\\_los\\_elementos](https://es.wikipedia.org/wiki/Tabla_periódica_de_los_elementos)

¿Cuántos elementos tiene la tabla periódica actualmente ...  
<https://www.ngenespanol.com/dato-dia/cuantos-elementos-tiene-la>