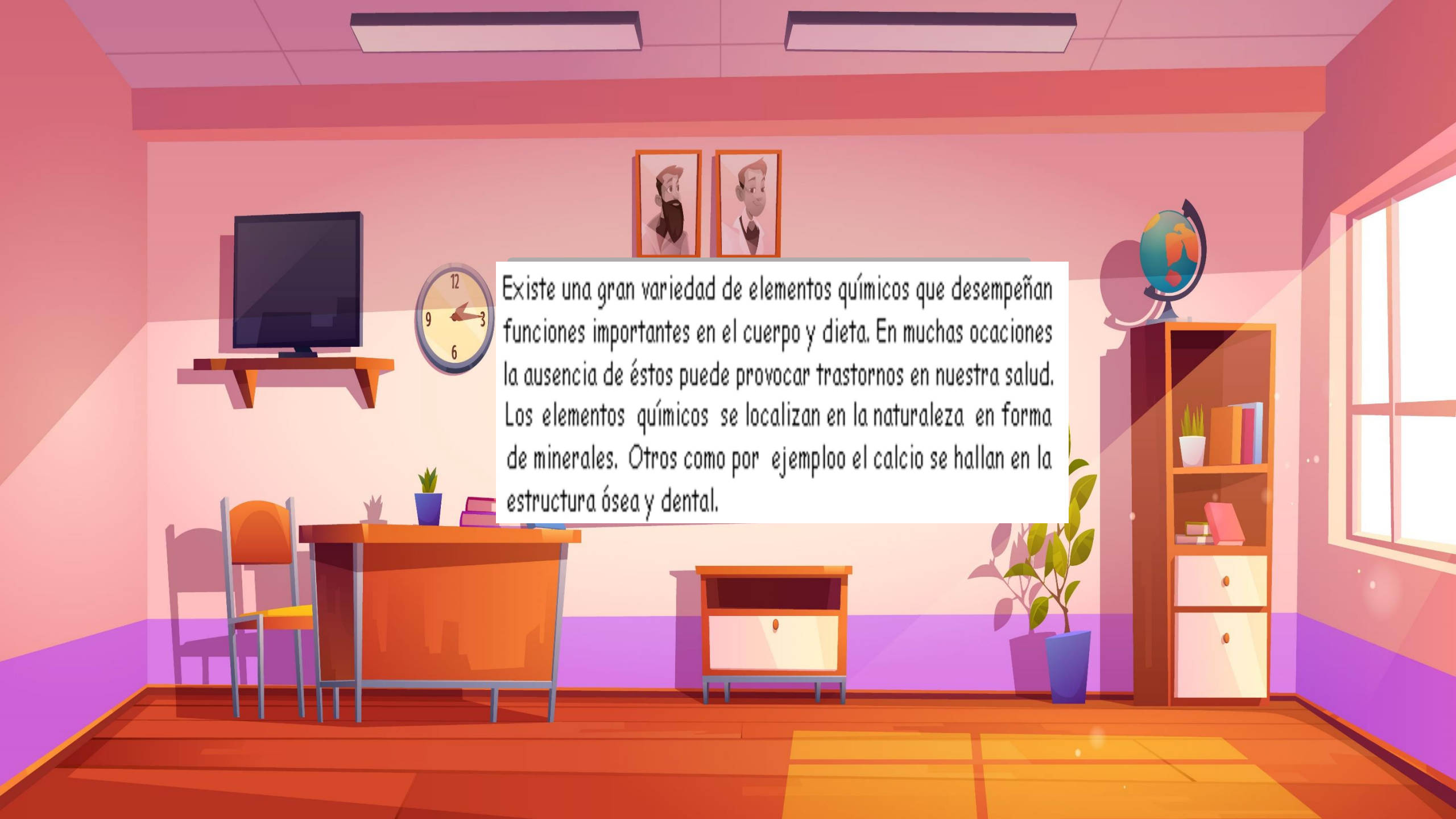


*Objetivo: Identificar cómo se organizan los elementos en la tabla periódica*



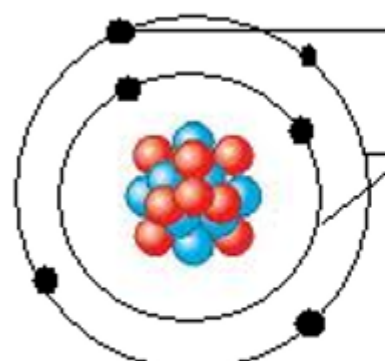
Existe una gran variedad de elementos químicos que desempeñan funciones importantes en el cuerpo y dieta. En muchas ocasiones la ausencia de éstos puede provocar trastornos en nuestra salud. Los elementos químicos se localizan en la naturaleza en forma de minerales. Otros como por ejemplo el calcio se hallan en la estructura ósea y dental.



# TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

<http://www.periodni.com/es/>

|         |           |       |         |        |          |         |        |          |         |         |       |           |        |         |        |        |       |        |          |          |         |        |         |         |           |        |          |        |           |          |         |        |         |        |        |        |        |           |        |        |        |        |        |            |        |         |           |       |       |        |         |       |          |       |       |         |         |        |       |         |       |           |             |        |           |        |        |           |             |            |            |          |          |            |            |            |           |
|---------|-----------|-------|---------|--------|----------|---------|--------|----------|---------|---------|-------|-----------|--------|---------|--------|--------|-------|--------|----------|----------|---------|--------|---------|---------|-----------|--------|----------|--------|-----------|----------|---------|--------|---------|--------|--------|--------|--------|-----------|--------|--------|--------|--------|--------|------------|--------|---------|-----------|-------|-------|--------|---------|-------|----------|-------|-------|---------|---------|--------|-------|---------|-------|-----------|-------------|--------|-----------|--------|--------|-----------|-------------|------------|------------|----------|----------|------------|------------|------------|-----------|
| GRUPO   | 1         | 2     | 3       | 4      | 5        | 6       | 7      | 8        | 9       | 10      | 11    | 12        | 13     | 14      | 15     | 16     | 17    | 18     |          |          |         |        |         |         |           |        |          |        |           |          |         |        |         |        |        |        |        |           |        |        |        |        |        |            |        |         |           |       |       |        |         |       |          |       |       |         |         |        |       |         |       |           |             |        |           |        |        |           |             |            |            |          |          |            |            |            |           |
|         | IA        | IIA   | IIIB    | IVB    | V        | VI      | VII    | VIII     | VIII    | VIII    | VIII  | VIII      | VIIB   | IVB     | V      | VIA    | VIIA  | VIIIA  |          |          |         |        |         |         |           |        |          |        |           |          |         |        |         |        |        |        |        |           |        |        |        |        |        |            |        |         |           |       |       |        |         |       |          |       |       |         |         |        |       |         |       |           |             |        |           |        |        |           |             |            |            |          |          |            |            |            |           |
| PERIODO | 1         | 2     | 3       | 4      | 5        | 6       | 7      | 8        | 9       | 10      | 11    | 12        | 13     | 14      | 15     | 16     | 17    | 18     |          |          |         |        |         |         |           |        |          |        |           |          |         |        |         |        |        |        |        |           |        |        |        |        |        |            |        |         |           |       |       |        |         |       |          |       |       |         |         |        |       |         |       |           |             |        |           |        |        |           |             |            |            |          |          |            |            |            |           |
|         | 1.0079    | 6.941 | 9.0122  | 22.990 | 24.305   | 39.098  | 40.078 | 44.9     | 58.932  | 68.925  | 72.64 | 74.922    | 78.96  | 79.904  | 83.798 | 85.468 | 87.62 | 88.906 | 91.224   | 92.906   | 95.96   | 101.07 | 102.91  | 106.42  | 107.87    | 112.41 | 114.82   | 118.71 | 121.76    | 127.60   | 126.90  | 131.29 | 132.91  | 137.33 | 178.49 | 180.95 | 183.84 | 186.21    | 190.23 | 192.22 | 195.08 | 196.97 | 200.59 | 204.38     | 207.2  | 208.98  | (209)     | (210) | (222) | (223)  | (226)   | (238) | (267)    | (268) | (271) | (272)   | (277)   | (276)  | (281) | (280)   | (285) | (...)     | (287)       | (...)  | (291)     | (...)  | (...)  |           |             |            |            |          |          |            |            |            |           |
|         | H         | Li    | Be      | Na     | Mg       | K       | Ca     | Sc       | Ti      | V       | Cr    | Mn        | Fe     | Co      | Ni     | Cu     | Zn    | Ga     | Ge       | As       | Se      | Br     | Kr      | Rb      | Sr        | Y      | Zr       | Nb     | Mo        | Tc       | Ru      | Rh     | Pd      | Ag     | Cd     | In     | Sn     | Sb        | Te     | I      | Xe     | Cs     | Ba     | La-Lu      | Hf     | Ta      | W         | Re    | Os    | Ir     | Pt      | Au    | Hg       | Tl    | Pb    | Bi      | Po      | At     | Rn    | Fr      | Ra    | Ac-Lr     | Rf          | Db     | Sg        | Bh     | Hs     | Mt        | Ds          | Rg         | Cn         | Uut      | Uuq      | Uup        | Lv         | Uus        | Uuo       |
|         | HIDRÓGENO | LITIO | BERILIO | SODIO  | MAGNESIO | POTASIO | CALCIO | ESCANDIO | TITANIO | VANADIO | CROMO | MANGANESO | HIERRO | COBALTO | NIQUEL | COBRE  | CINCO | GALIO  | GERMANIO | ARSÉNICO | SELENIO | BROMO  | KRIPTÓN | RUBIDIO | ESTRONCIO | YTRIO  | CIRCONIO | NIÓBIO | MOLIBDENO | TECNECIO | RUTENIO | RODIO  | PALADIO | PLATA  | CADMIO | INDIO  | ESTAÑO | ANTIMONIO | TELURO | YODO   | XENÓN  | CECIO  | BARIO  | LANTANIDOS | HAFNIO | TÁNTALO | WOLFRAMIO | RENIÓ | OSMIO | IRIDIO | PLATINO | ORO   | MERCURIO | TALIO | PLOMO | BISMUTO | POLONIO | ASTATO | RADÓN | FRANCIO | RADIO | ACTINIDOS | RUTERFORDIO | DUBNIO | SEABORGIO | BOHRIO | HASSIO | MEITNERIO | DARMSTADTIO | ROENTGENIO | COPERNICIO | UNUNTRIO | FLEROVIO | UNUNPENTIO | LIVERMORIO | UNUNSEPTIO | UNUNOCTIO |



nº de electrones en la capa externa= 4  
orbitas= 2

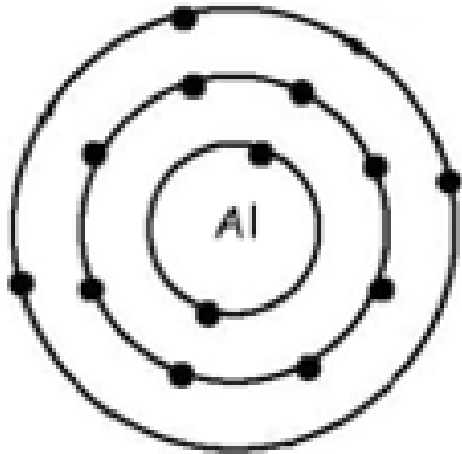
observe en la tabla como se ubicaría el carbono

Carbono

LANTANIDOS

|         |       |            |          |          |         |         |           |        |           |        |       |       |         |         |
|---------|-------|------------|----------|----------|---------|---------|-----------|--------|-----------|--------|-------|-------|---------|---------|
| 57      | 58    | 59         | 60       | 61       | 62      | 63      | 64        | 65     | 66        | 67     | 68    | 69    | 70      | 71      |
| La      | Ce    | Pr         | Nd       | Pm       | Sm      | Eu      | Gd        | Tb     | Dy        | Ho     | Er    | Tm    | Yb      | Lu      |
| LANTANO | CERIO | PRASEODIMO | NEODIMIO | PROMETIO | SAMARIO | EUROPIO | GADOLINIO | TERBIO | DISPROSIO | HOLMIO | ERBIO | TULIO | YTERBIO | LUTECIO |

ACTINIDOS



Alumnio

01 107

| periodo | grupo IA | IIA |  |  |  |  |  | III A | IV A | V A | VIA | VIA | VIA | VIII A |
|---------|----------|-----|--|--|--|--|--|-------|------|-----|-----|-----|-----|--------|
| 1       |          |     |  |  |  |  |  |       |      |     |     |     |     |        |
| 2       | Li       |     |  |  |  |  |  |       | C    | N   | O   |     |     |        |
| 3       | Na       |     |  |  |  |  |  | Al    |      |     |     |     | Cl  |        |
| 4       |          |     |  |  |  |  |  |       |      |     |     |     |     |        |
| 5       |          |     |  |  |  |  |  |       |      |     | Te  |     |     |        |
| 6       | Ba       |     |  |  |  |  |  |       |      |     |     |     |     |        |
| 7       | Fr       |     |  |  |  |  |  |       |      |     |     |     |     |        |





1. ¿Qué importancia tiene el oxígeno en la vida?

Es el principal, purificador, gracias a él demostramos salud, energía. Principal elemento utilizado en la fotosíntesis. Participa en reacciones químicas.

2.-Nombre 5 elementos que se pueden encontrar en nuestro cuerpo

Carbono (C), el Hidrógeno (H), el Oxígeno (O), el Nitrógeno (N) y en pocas cantidades el Calcio (Ca), Fósforo (P), Azufre, (S), Potasio (K), Sodio (Na), y Magnesio (Mg)

¿Qué importancia tienen los elementos químicos en la vida cotidiana?

Son constituyentes de los nutrientes que al combinarse nos dan energía y nos hacen tener la fuerza suficiente para movernos y realizar todas nuestras actividades.

En el hogar estamos rodeados por la Química. En la cocina utilizamos todo un laboratorio en el que se combinan y emplean muchos elementos químicos

Cuando nos enfermamos también estamos en contacto con la Química a través de los medicamentos y para mantener nuestra salud las vacunas y sueros forman parte de ellos.

No olvides, que en la naturaleza los elementos químicos nos rodean, como es el caso del oxígeno.

Existen productos naturales como el aire que nos permiten funciones como la fotosíntesis.

El agua es otro producto natural posee 2 elementos el oxígeno y el hidrogeno.