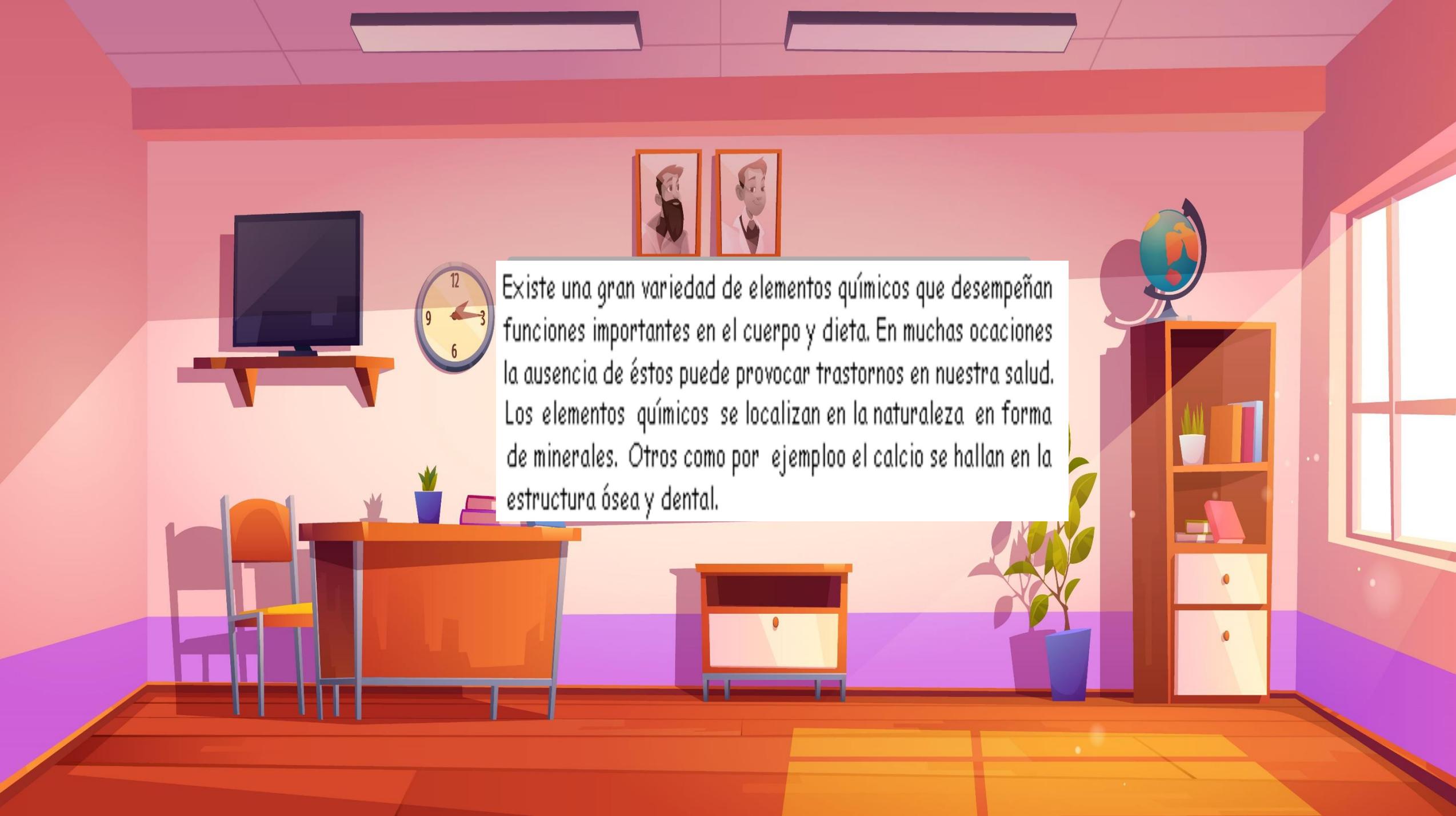


Objetivo: Identificar cómo se organizan los elementos en la tabla periódica

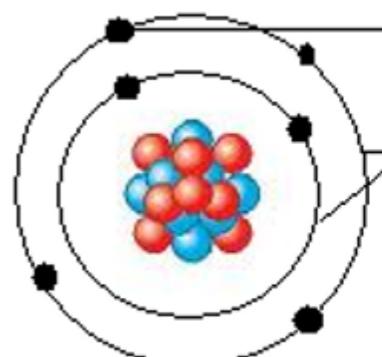


Existe una gran variedad de elementos químicos que desempeñan funciones importantes en el cuerpo y dieta. En muchas ocasiones la ausencia de éstos puede provocar trastornos en nuestra salud. Los elementos químicos se localizan en la naturaleza en forma de minerales. Otros como por ejemplo el calcio se 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	VB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIB	VIII
PERIODO	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	1.0079 H HIDRÓGENO																	4.0026 He HELIO	
2	3 6.941 Li LITIO	4 9.0122 Be BERILIO																	
3	11 22.990 Na SODIO	12 24.305 Mg MAGNESIO																	
4	19 39.098 K POTASIO	20 40.078 Ca CALCIO	21 44.9 Sc ESCANDIO	22 47.88 Ti TITANIO	23 50.94 V VANADIO	24 58.93 Cr CROMO	25 58.93 Mn MANGANESO	26 55.85 Fe HIERRO	27 58.93 Co COBALTO	28 58.93 Ni NIQUEL	29 63.55 Cu COBRE	30 65.38 Zn CINCO	31 69.723 Ga GALIO	32 72.64 Ge GERMANIO	33 74.922 As ARSÉNICO	34 78.96 Se SELENIO	35 79.904 Br BROMO	36 83.798 Kr KRIPCIÓN	
5	37 85.468 Rb RUBIDIO	38 87.62 Sr ESTRONCIO	39 88.906 Y YTRIO	40 91.224 Zr CIRCONIO	41 92.906 Nb NIÓBIO	42 95.96 Mo MOLIBDENO	43 (98) Tc TECNECIO	44 101.07 Ru RUTENIO	45 102.91 Rh RODIO	46 106.42 Pd PALADIO	47 107.87 Ag PLATA	48 112.41 Cd CADMIO	49 114.82 In INDIO	50 118.71 Sn ESTAÑO	51 121.76 Sb ANTIMONIO	52 127.60 Te TELURO	53 126.90 I YODO	54 131.29 Xe XENÓN	
6	55 132.91 Cs CESIO	56 137.33 Ba BARIO	57-71 La-Lu Lantánidos	72 178.49 Hf HAFNIO	73 180.95 Ta TÁNTALO	74 183.84 W WOLFRAMIO	75 186.21 Re RENIÓ	76 190.23 Os OSMIO	77 192.22 Ir IRIDIO	78 195.08 Pt PLATINO	79 196.97 Au ORO	80 200.59 Hg MERCURIO	81 204.38 Tl TALIO	82 207.2 Pb PLOMO	83 208.98 Bi BISMUTO	84 (209) Po POLONIO	85 (210) At ASTATO	86 (222) Rn RADÓN	
7	87 (223) Fr FRANCIO	88 (226) Ra RADIO	89-103 Ac-Lr Actínidos	104 (267) Rf RUTERFORDIO	105 (268) Db DUBNIO	106 (271) Sg SEABORGIO	107 (272) Bh BOHRIO	108 (277) Hs HASSIO	109 (276) Mt MEITNERIO	110 (281) Ds DARMSTADTIO	111 (280) Rg ROENTGENIO	112 (285) Cn COPERNICIO	113 (...) Uut UNUNTRIO	114 (287) Fl FLEROVIO	115 (...) Uup UNUNPENTIO	116 (291) Lv LIVERMORIO	117 (...) Uus UNUNSEPTIO	118 (...) Uuo UNUNOCTIO	



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

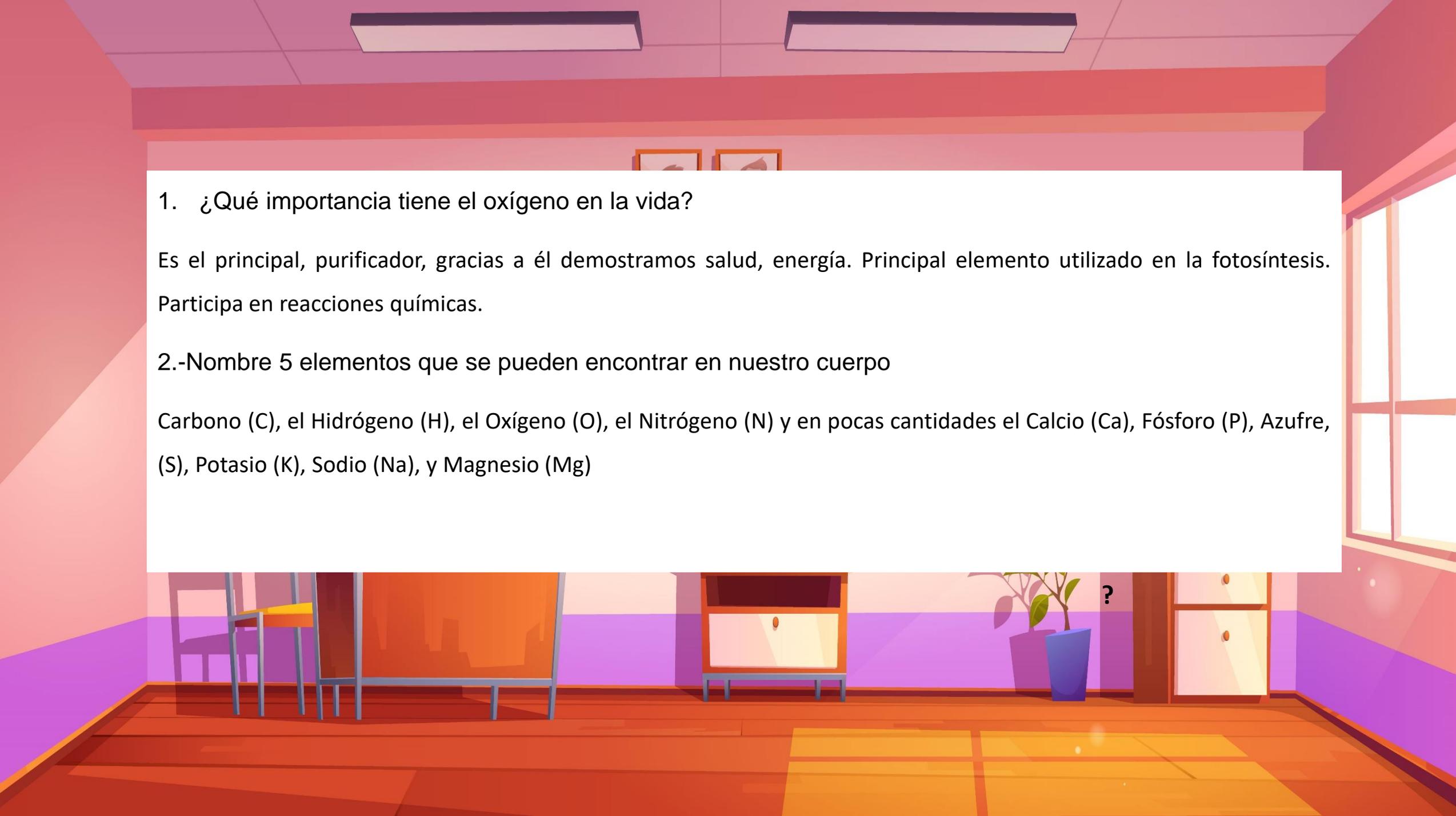
observe en la tabla como se ubicaría el carbono

Carbono

LANTÁNIDOS

57 138.91 La LANTANO	58 140.12 Ce CERIO	59 140.91 Pr PRASEODIMO	60 144.24 Nd NEODIMIO	61 (145) Pm PROMETIO	62 150.36 Sm SAMARIO	63 151.96 Eu EUROPIO	64 157.25 Gd GADOLINIO	65 158.93 Tb TERBIO	66 162.50 Dy DISPROSIO	67 164.93 Ho HOLMIO	68 167.26 Er ERBIO	69 168.93 Tm TULIO	70 173.05 Yb YTERBIO	71 174.97 Lu LUTECIO
-----------------------------------	---------------------------------	--------------------------------------	------------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------

ACTÍNIDOS



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.