

Subnivel (l)	orbitales	Número de orbitales	número máximo de electrones
s (l=0)	$\uparrow\downarrow$ 0	1	2
p (l=1)	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ -1 0 +1	3	6
d (l=2)	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ -2 -1 0 +1 +2	5	10
f (l=3)	$\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ -3 -2 -1 0 +1 +2 +3	7	14

Química inorgánica.

se encarga del estudio integrado de la formación, composición, estructura y reacciones químicas de los elementos y compuestos inorgánicos (por ejemplo, ácido sulfúrico o carbonato cálcico) es decir, los que no poseen enlaces carbono-hidrógeno, por que estos pertenecen al campo de la química orgánica.

Sustancias inorgánicas.

Las sustancias químicas inorgánicas se encuentran en menor proporción que las orgánicas y sus compuestos se dividen generalmente en:

Ácidos: son aquellos que tienen una molécula de hidrógeno a la izquierda, por ejemplo, ácido sulfúrico.

Bases: son metales unidos a un anión hidroxilo como, por ejemplo, el hidróxido de sodio.

Óxidos: se divide en óxidos metálicos, también llamados óxidos básicos o anhídridos básicos y óxidos no metálicos u óxidos ácidos o anhídridos ácidos. Al reaccionar los óxidos metálicos con agua se obtienen bases en cambio, los óxidos no metálicos que reaccionan con agua se convierten en ácidos.

Sal: son metales combinados con un anión. No es ni óxido ni hidróxido como, por ejemplo, el cloruro sódico.