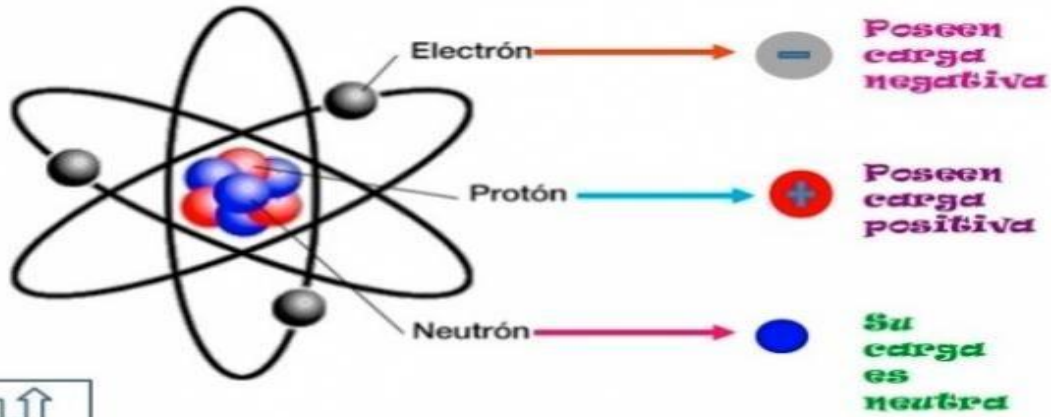


PARTES DE UN ATOMO



1 CASILLERO DE LA TABLA

f @profequimica89

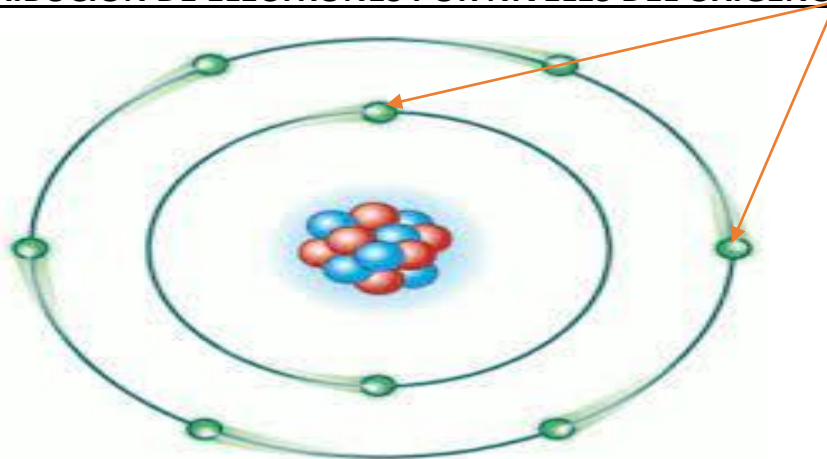
<p>Número atómico</p> <p>8</p> <p>15,9994</p> <p style="text-align: right;">-2</p> <p style="text-align: center;">O</p> <p style="text-align: center;">1s²2s²2p⁴</p> <p style="text-align: center;">Oxígeno</p>	<p>Masa atómica</p> <p>Estado de oxidación más común</p> <p>Símbolo atómico</p> <p>Configuración electrónica</p> <p>Nombre del elemento</p>
---	---

-183
-218,8
1,14

CASILLAS DE LOS ELEMENTOS en la Tabla Periódica

Energías de Ionización
 Electronegatividad

DISTRIBUCIÓN DE ELECTRONES POR NIVELES DEL OXÍGENO



OTRO TIPO DE CASILLERO

Distribución de electrones en niveles

Número atómico	6	2 4
Símbolo	C	
Masa atómica	Carbono 12,01	

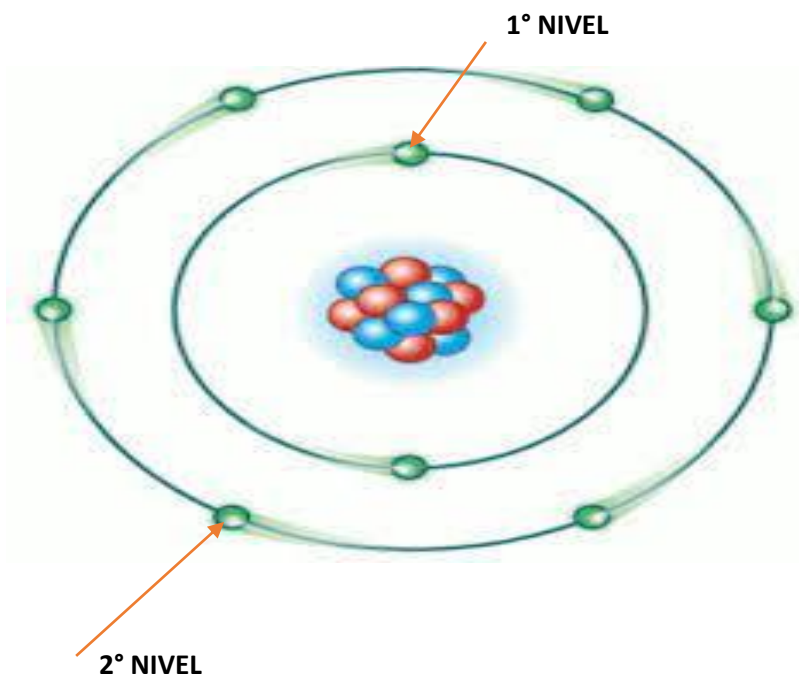
Nombre

REPRESENTACIÓN DE ATOMO DE

CARBONO

Niveles energéticos atómicos

En química y teoría atómica se parte del hecho de que los electrones que forman parte del **átomo** están distribuidos en "capas" o **niveles** energéticos. En función de la capa que ocupe un electrón tiene una u otra **energía** de ahí que se diga que ocupa una capa de cierto **nivel** energético.



REFERENCIAS:

6 PROTONES: ●●●●●●

6 NEUTRONES: ●●●●●●

6 ELECTRONES: ●●●●●●

DISTRIBUCIÓN DE ELECTRONES POR NIVELES



CASILLERO DEL SODIO



ÁTOMO DE SODIO SU ESTRUCTURA

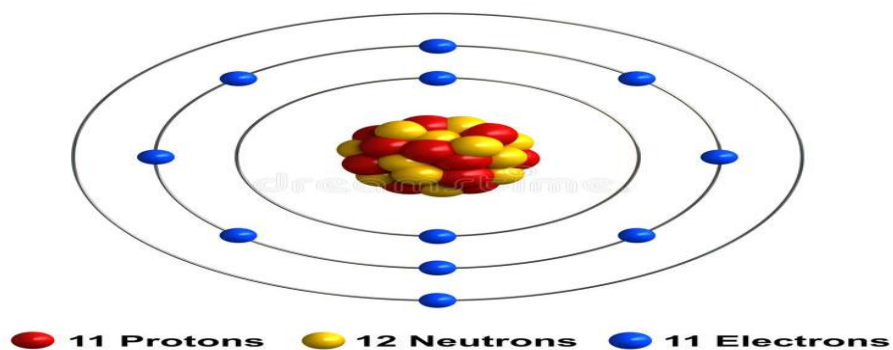
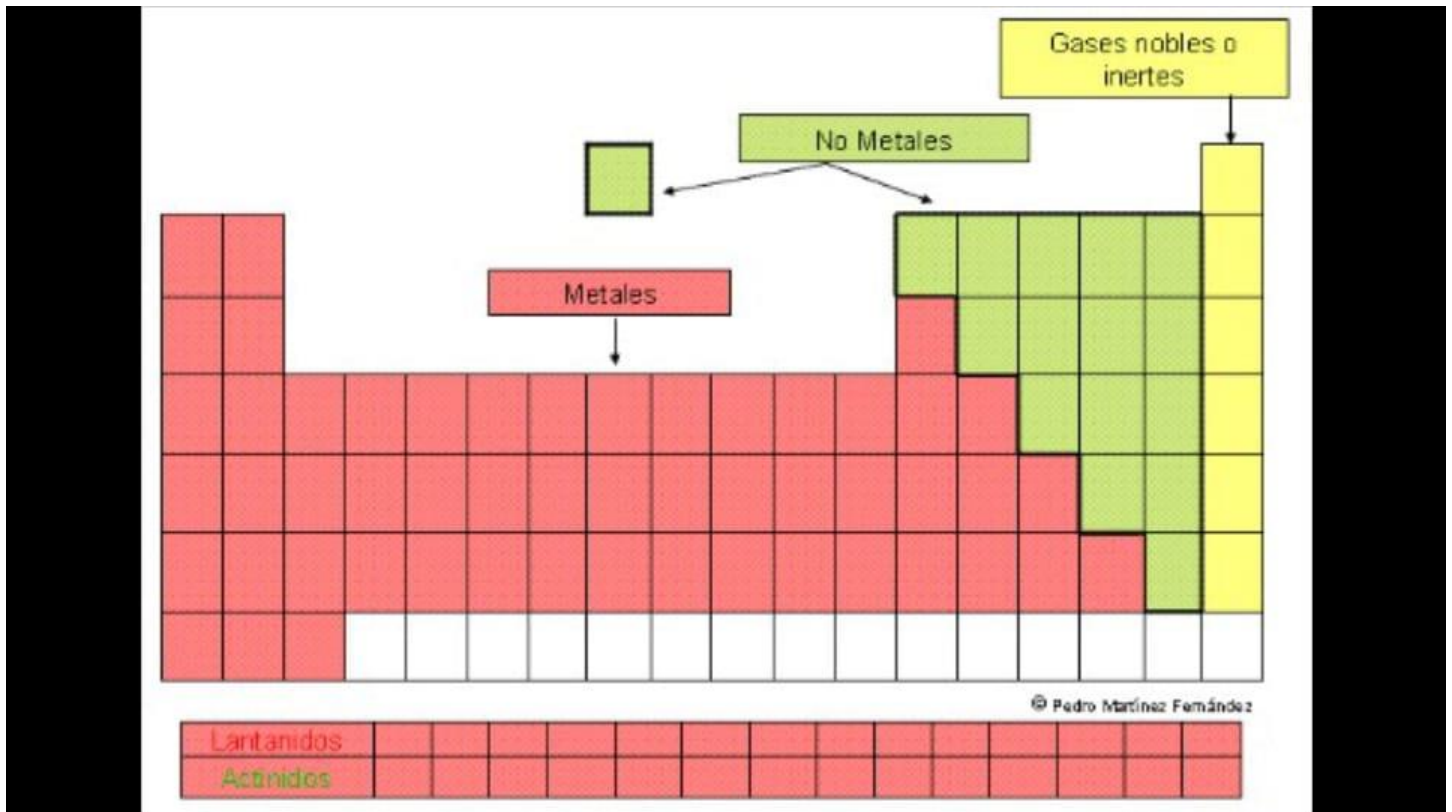


TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

CLASIFICACIÓN: METALES-NO METALES-GASES



CLASIFICACIÓN:

A- METALES

B- NO METALES

C- GASES