Unit 3

Modelado de la estructura atómica

Mr. Maxwell

PACS

February 4, 2025

- Estructura atómica
 - Número atómico
 - Número de masa
 - Bohr Model
 - Niveles de energía
 - La tabla periódica
 - grupos y periodos
 - Electrones de valencia

Número atómico

The is the number of in the nucleus of an atom.

Número atómico

The Número atómico is the number of

in the nucleus of an atom.

Número atómico

The Número atómico is the number of protones in the nucleus of an atom.

El el número total de y en el núcleo de un átomo.

El número de masa el número total de de un átomo.

y en el núcleo

El número de masa el número total de protones y de un átomo.

en el núcleo

El número de masa el número total de protones y neutrones en el núcleo de un átomo.

Hidrógeno

 ^{1}H

Hidrógeno

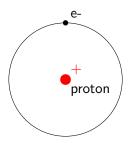
 $^{1}\mathrm{H}$

¿Qué significa 1?

Hidrógeno

 $^{1}{\rm H}$

¿Qué significa 1? 1 es el número total de neutrones y protones.



 ${}^4_2{
m He}$



 ${}^4_2{
m He}$

¿Qué significa 4?

 ${}_{2}^{4}\mathrm{He}$

¿Qué significa 4?

4 es el número total de neutrones y protones.

 ${}^4_2{
m He}$

¿Qué significa 4?

4 es el número total de neutrones y protones.

¿Qué significa 2?

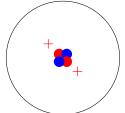
 $^4_2\mathrm{He}$

¿Qué significa 4?

4 es el número total de neutrones y protones.

¿Qué significa 2?

2 es el número de protones.



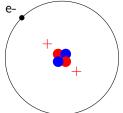
 ${}^4_2{
m He}$

¿Qué significa 4?

4 es el número total de neutrones y protones.

¿Qué significa 2?

2 es el número de protones.



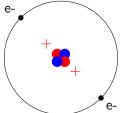
 ${}^4_2{\rm He}$

¿Qué significa 4?

4 es el número total de neutrones y protones.

¿Qué significa 2?

2 es el número de protones.



 $^{7}_{3}\mathrm{Li}$

¿Cuántos protones tiene el litio?



Mr. Maxwell (PACS)

 $^{7}_{3}\mathrm{Li}$

¿Cuántos protones tiene el litio? 3





 $^{7}_{3}\mathrm{Li}$





$$^{7}_{3}\mathrm{Li}$$

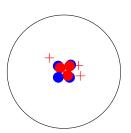




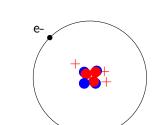
$$^{7}_{3}\mathrm{Li}$$



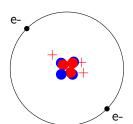
$$^{7}_{3}\mathrm{Li}$$



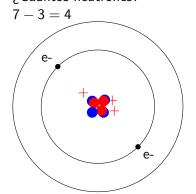
$$^{7}_{3}\mathrm{Li}$$



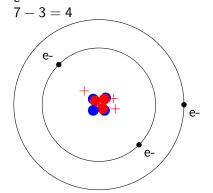
$$^{7}_{3}\mathrm{Li}$$



 $^{7}_{3}\mathrm{Li}$



$$_{3}^{7}\mathrm{Li}$$



Niels Bohr



El modelo de Bohr: Bohr propuso que un átomo era un núcleo con electrones "orbitando" en diferentes

Niels Bohr



El modelo de Bohr: Bohr propuso que un átomo era un núcleo con electrones "orbitando" en diferentes niveles de energía.

Los electrones solo pueden tener ciertos valores de energía conocidos como

Los electrones solo pueden tener ciertos valores de energía conocidos como niveles de energía

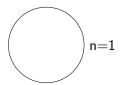
Los electrones más cercanos al núcleo tienen la energía, mientras que los que están más lejos tienen la energía.

Los electrones más cercanos al núcleo tienen la menor energía, mientras que los que están más lejos tienen la energía.

Los electrones más cercanos al núcleo tienen la menor energía, mientras que los que están más lejos tienen la mayor energía.

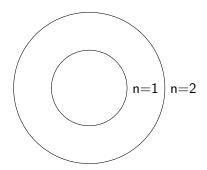
Niveles de energía

Los electrones más cercanos al núcleo tienen la menor energía, mientras que los que están más lejos tienen la mayor energía.



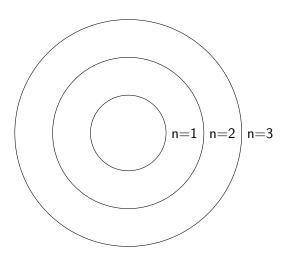
Niveles de energía

Los electrones más cercanos al núcleo tienen la menor energía, mientras que los que están más lejos tienen la mayor energía.

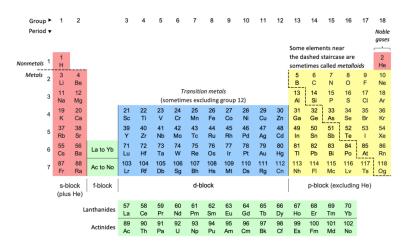


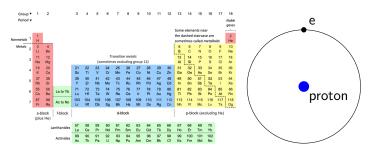
Niveles de energía

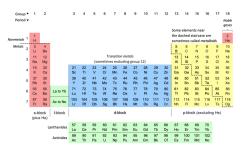
Los electrones más cercanos al núcleo tienen la menor energía, mientras que los que están más lejos tienen la mayor energía.

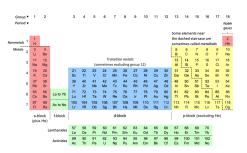


Niveles de energía y la tabla periódica

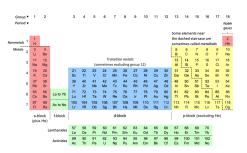




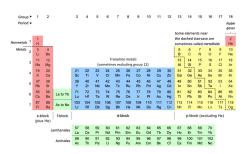




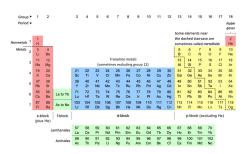




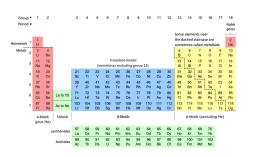


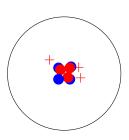


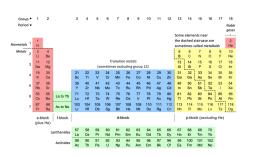


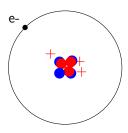


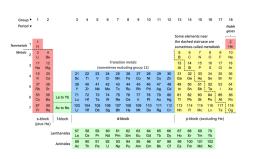


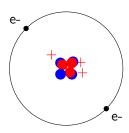


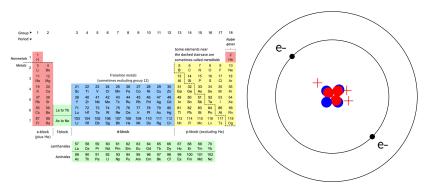


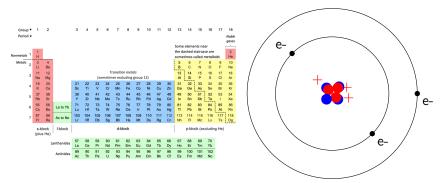


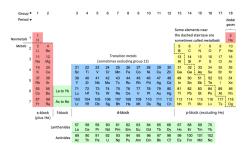


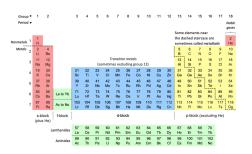




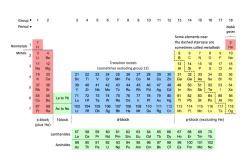


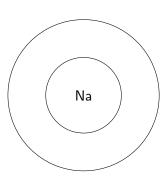


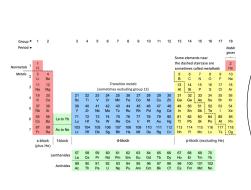


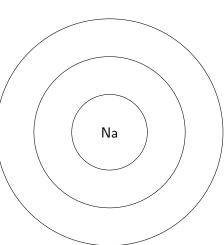




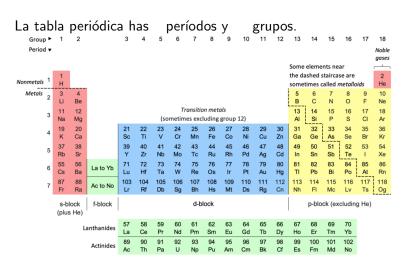




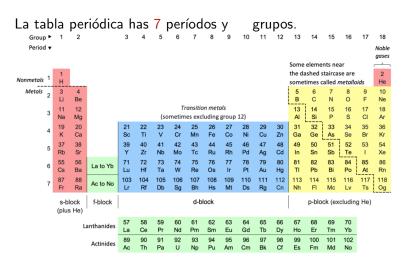




La tabla periódica

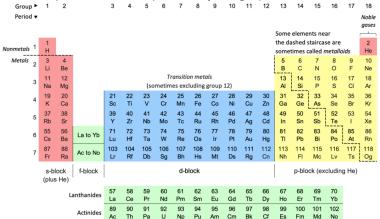


La tabla periódica

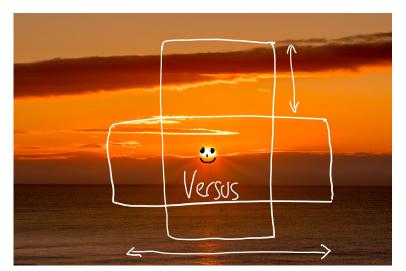


La tabla periódica

La tabla periódica has 7 períodos y 18 grupos.



Horizontal and Vertical

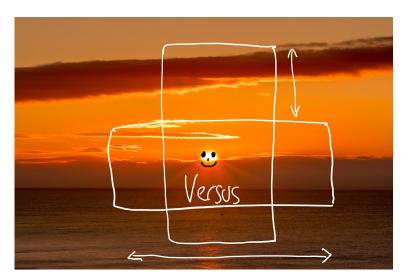


Los períodos son

y los grupos son

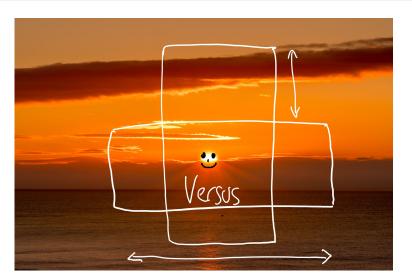


Horizontal and Vertical

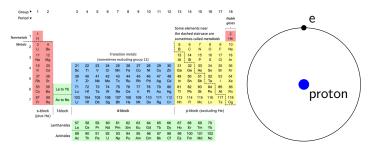


Los períodos son horizontales y los grupos son

Horizontal and Vertical

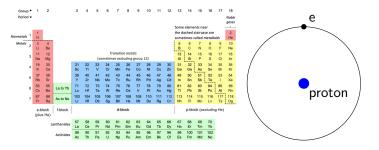


Los períodos son horizontales y los grupos son verticales.

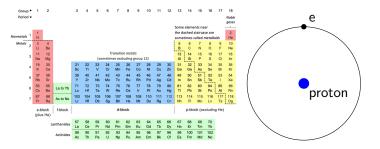


Puedes conocer la configuración in La tabla periódica.

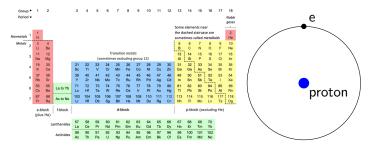
de un elemento a partir de su



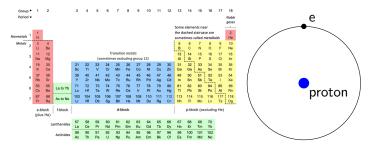
Puedes conocer la configuración electrón de un elemento a partir de su in La tabla periódica.



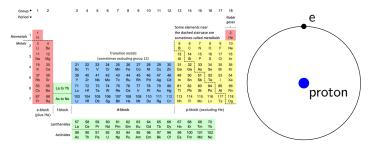
Puedes conocer la configuración electrón de un elemento a partir de su posición in La tabla periódica.



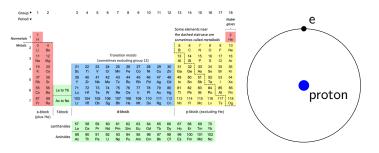
El número de capas de electrones (o niveles de energía) es igual al número



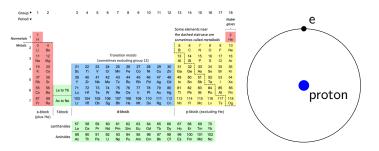
El número de capas de electrones (o niveles de energía) es igual al número



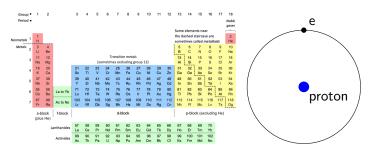
El número de capas de electrones (o niveles de energía) es igual al número período .



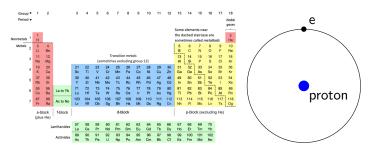
El número de electrones de valencia está relacionado con el número de



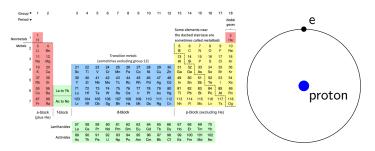
El número de electrones de valencia está relacionado con el número de grupo.



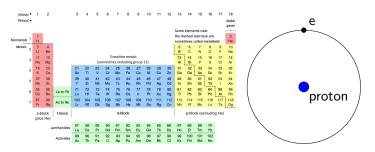
Para los átomos en los grupos y el número de son iguales al número del grupo.



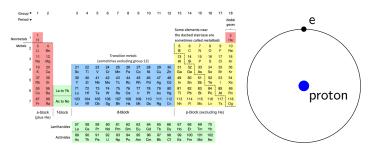
Para los átomos en los grupos uno y el número de son iguales al número del grupo.



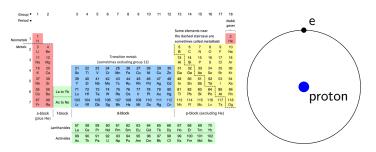
Para los átomos en los grupos uno y dos, el número de son iguales al número del grupo.



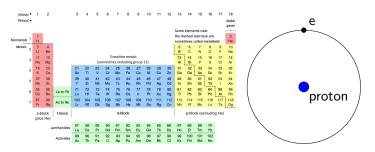
Para los átomos en los grupos uno y dos, el número de electrones de valencia son iguales al número del grupo.



Para los átomos en los grupos uno y dos, el número de electrones de valencia son iguales al número del grupo.



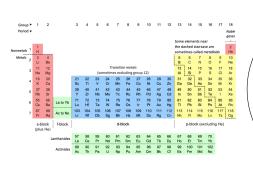
Para los átomos en los grupos uno y dos, el número de electrones de valencia son iguales al número del grupo.

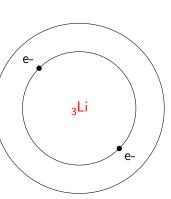


Para los átomos en los grupos uno y dos, el número de electrones de valencia son iguales al número del grupo.

Para los átomos de los grupos 13 a 18, el número de electrones de valencia son iguales al número del grupo menos 10.

Electrones de valencia of Li





Electrones de valencia of Li

