



**Nombre de alumno: María Magdalena Martínez Solís**

**Nombre del profesor: Maria de los Angeles Venegas Castro**

**Nombre del trabajo: supernota de química de la unidad 2.**

**Materia: Química..**

**Grado: 1er. semestre**

**Grupo: «A.»**

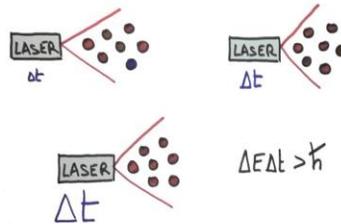
**Comitán de Domínguez Chiapas a 29 de  
Enero de 2020.**

# PRINCIPIOS DE INCERTIDUMBRE HEISENBERG.

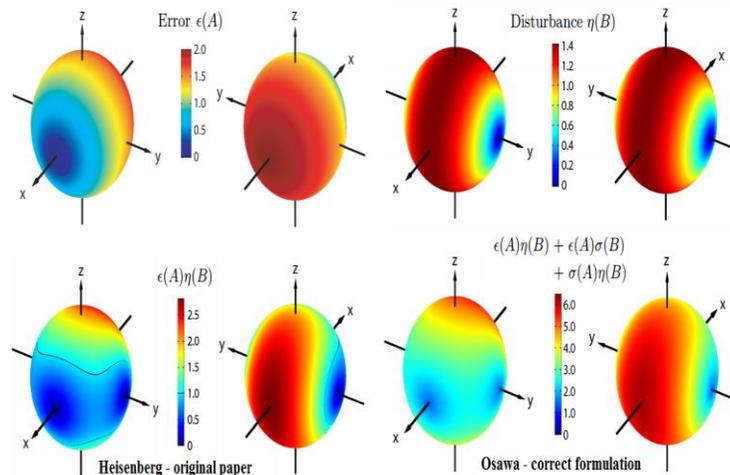
\* Existen dos formas de interpretar esta teoría: por otra parte, respecto al hecho anteriormente citado de que "observar supone modificar" un elemento.

\* Se trata de una idea simplemente estudiada en filosofía, y hacer referencia al cambio que se produce en el objeto cuando este es observado por un sujeto.

## EL PRINCIPIO



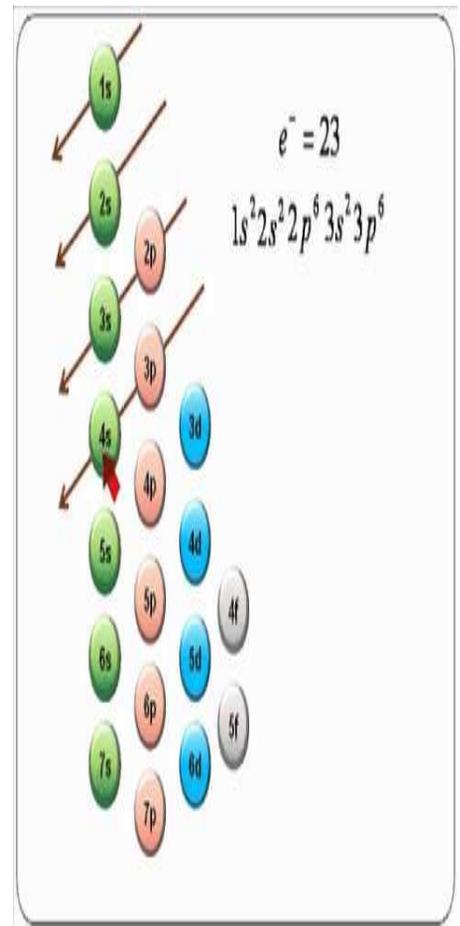
## DE INCERTIDUMBRE





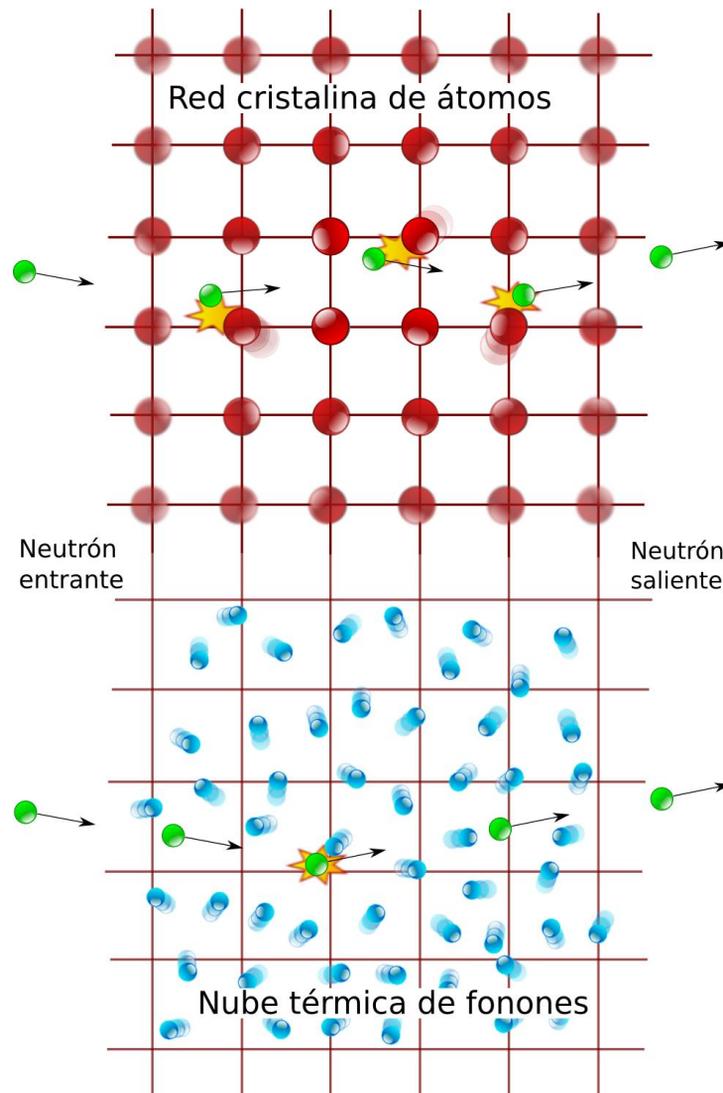
# PRINCIPIOS DE EDIFICACION PROGRESIVA DE AUFBAU .

Este principio también se conoce como regla de diagonales el cual establece que al realizar la configuración electrónica de un átomo cada electron ocupara el orbital disponible de minima energia, conciderando las energias relativas de los orbitales de un átomo poli electrónico el orden de llenado de orbitales se podra determinar por la siguiente fugura siguiendo las lineas diagonales : 1s, 2s, P2, 3s, 3p, 4p, 3d, 4p, 5s, 4d, 5p,6s 4f, 5d, 6p, 7s, 5f, 6d, 7p,.



# PRINCIPIOS DE EXCLUSION DE PAULI.

Es de interés en varios ámbitos: En el estudio del átomo, el hecho que dos electrones no puedan tener idénticos números cuanticos, permite desarrollar la configuración electrónica con la construcción de la tabla periódica de los elementos. En el estudio de los sólidos, al poder tenerse por dos sólidos distintos el mismo estado de energía, se describiera el nivel de Fermi en la teoría de bandas.



# Bibliografía

- \* Martha A. Z. (2008). Química. México , D.F: Santillana
- \* Hiperfísica, Principio de exclusión de Pauli, (Rescatado en 2020): <http://hyperphysics.phy-astr.gsu.edu/hbasees/pauli.html>