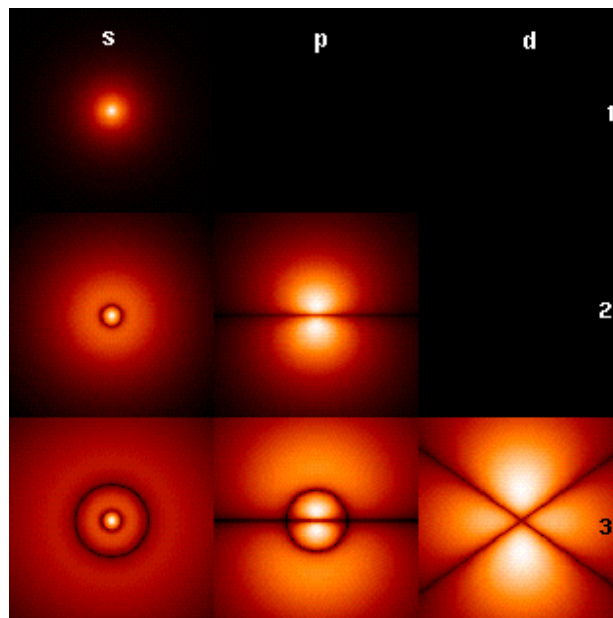


### Modelo de Schrödinger

Después de que Louis-Victor de Broglie propusiera la naturaleza ondulatoria de la materia, en el año 1924, y que fuera generalizada por Erwin Schrödinger en 1926, se actualizó nuevamente el modelo del átomo.

En el Modelo de Schrödinger se abandona la concepción de los electrones como esferas diminutas con carga que giran en torno al núcleo, que es una extrapolación de la experiencia a nivel macroscópico hacia las diminutas dimensiones del átomo. En vez de esto, Schrödinger describe a los electrones por medio de una función de onda, el cuadrado de la cual representa la probabilidad de presencia en una región delimitada del espacio. Esta zona de probabilidad se conoce como orbital. La gráfica siguiente muestra los orbitales para los primeros niveles de energía disponibles en el átomo de hidrógeno.



Densidad de probabilidad de ubicación de un electrón para los primeros tres niveles de energía.

Modelo de Schrödinger