

## Principio de máxima multiplicidad de Hund:

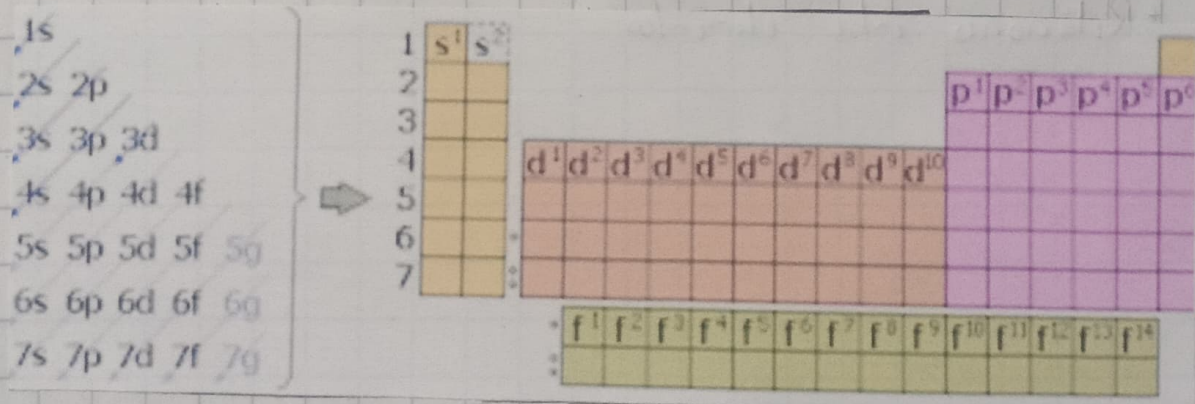
El principio de máxima multiplicidad de Hund o regla de Hund, establece que un átomo en estado fundamental, el número de electrones desapareados se maximiza en un conjunto de orbitales degenerados. Esto significa que los electrones llenarán un orbital vacío en una subcapa antes de emparejarse con un solo orbital vacío en una subcapa antes de emparejarse a un solo orbital.

La regla de Hund complementa al principio de exclusión de Pauli. Lo que permite determinar la estructura electrónica de los átomos.

Friedrich Hund es el físico atómico y químico físico que dio nombre a esta cosa.

## Configuración electrónica de los elementos y su ubicación en la clasificación periódica.

La configuración electrónica describe la ubicación de los elementos al rededor del núcleo atómico.





## Características de la clasificación periódica moderna de los elementos

- Características generales
  - Ordenamiento por número atómico
  - Estructura en forma de tabla
  - Grupos y periodos
- Características específicas
  - Grupos
  - Periodos
  - Bloques
  - Familias
  - Metales, no metales, metaloides
- Tipos de elementos
  - Metales
  - No metales
  - Metaloides
- Beneficios
  - Organización y sistematización
  - Predicción de propiedades
  - Relaciones entre elementos