Introducción al Acoplamiento Molecular: (Docking)

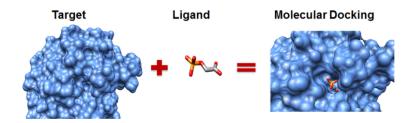
Luis Garreta

Electiva de Bioinformática MAESTRÍA EN INFORMÁTICA BIOMÉDICA Universidad del Bosque Bogotá-Colombia

15 de noviembre de 2022

INTRODUCCIÓN

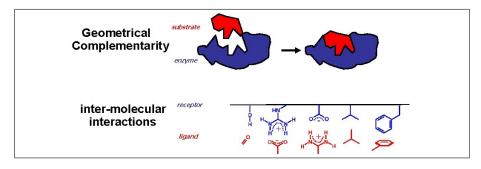
El acoplamiento molecular o *docking* es un método que predice la orientación preferida de una molécula o ligando cuando se une a un sitio activo de otra molécula o receptor para formar un complejo estable.



Acoplamiento de un ligando de molécula pequeña con un receptor de proteína para producir un complejo proteína-ligando.

Esquema Llave-Candado

Encontrar la mejor orientación de la "llave" que abrirá la "cerradura".

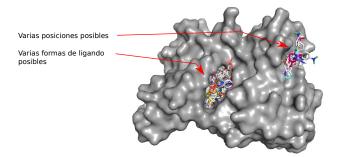


- En moléculas:
 - No solo encontrar la mejor posición
 - Sino también, la mejor interacción

ACOPLAMIENTO MOLECULAR

Objetivo:

Lograr una conformación y orientación optimizada tanto para el receptor como para el ligando de modo que se minimice la energía libre del sistema general.



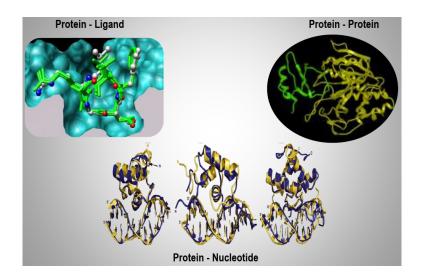
Importancia del Docking Molecular

- Para el diseño de nuevos fármacos:
 - Los resultados del acoplamiento se pueden utilizar para encontrar inhibidores de proteínas diana específicas.
- Es cada vez más necesario a medida que aumenta el número de proteínas cuya estructura se conoce.
- Identificación de la geometría de unión correcta (postura) del ligando en el sitio de unión.
- Transducción de señales.

Tipos de acoplamiento

- Acoplamiento rígido (cerradura y llave):
 - En el acoplamiento rígido, la geometría interna tanto del receptor como del ligando se tratan como rígidas.
- Acoplamiento flexible (ajuste inducido):
 - Se realiza una enumeración de las rotaciones de una de las moléculas (normalmente la más pequeña).
 - Cada rotación se calcula la energía;
 - ► Al final, se seleccionan la(s) pose(s) más óptimas.

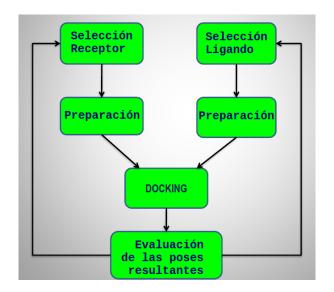
El acoplamiento puede ser entre....



TIPOS DE INTERACCIONES

- Fuerzas electrostáticas:
 - Las fuerzas con origen electrostático se deben a las cargas que residen en la materia.
- Fuerzas electrodinámicas:
 - La más conocida es probablemente la interacción de van der Waals.
- Fuerzas estéricas:
 - Son causadas por la entropía. Por ejemplo, en casos donde la entropía es limitada, puede haber fuerzas para minimizar la energía libre del sistema.
- Fuerzas relacionadas con el solvente:
 - Se deben a los cambios estructurales del solvente.
 - Estos cambios estructurales se generan cuando iones, coloides, proteínas, etc., se agregan a la estructura del solvente.
 - Las más comunes son el enlace de hidrógeno y las interacciones hidrofóbicas.

Etapas clave en el acoplamiento



Selección y preparación de receptores

Construcción del Receptor:

- Se debe considerar la estructura 3D del receptor que se puede descargar desde PDB.
- La estructura disponible debe ser procesada.
- ► El receptor debe ser biológicamente activo y estable.

Identificación del Sitio Activo:

- Debe identificarse el sitio activo dentro del receptor.
- El receptor puede tener muchos sitios activos, pero debe seleccionarse el de interés.

Selección y preparación de ligandos

Selección:

 Los ligandos se pueden obtener de varias bases de datos como ZINC, PubChem, PDB o se pueden diseñar usando herramientas como Chemsketch.

Docking:

- ► El ligando se acopla al receptor y se comprueban las interacciones.
- La función de puntuación genera una puntuación
- Se escoge los mejores ligandos según los mejores puntajes de afinamiento.

Software

- AUTODOCK Scripps Research Institute, USA (autodock.scripps.edu/)
- AutoDock Vina, https://vina.scripps.edu/
- GOLD University of Cambridge ,UK
- SWISSDOCK, http://www.swissdock.ch/