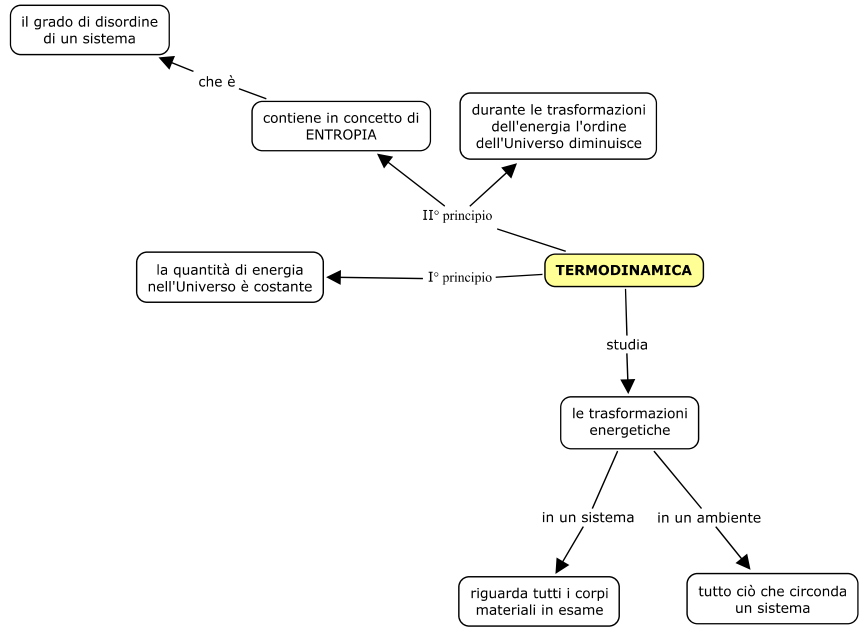
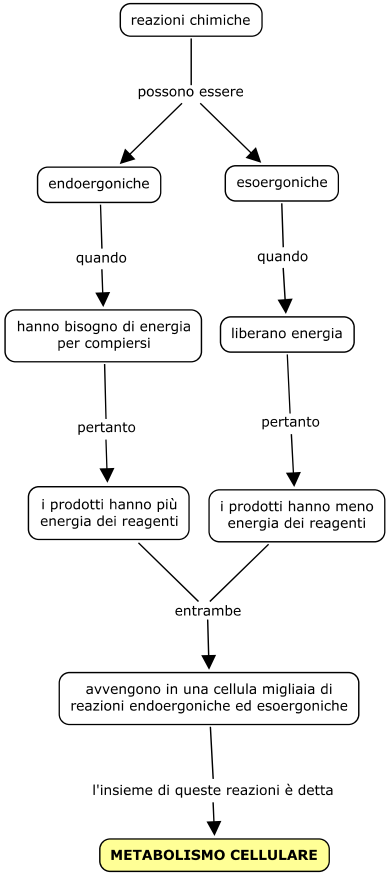
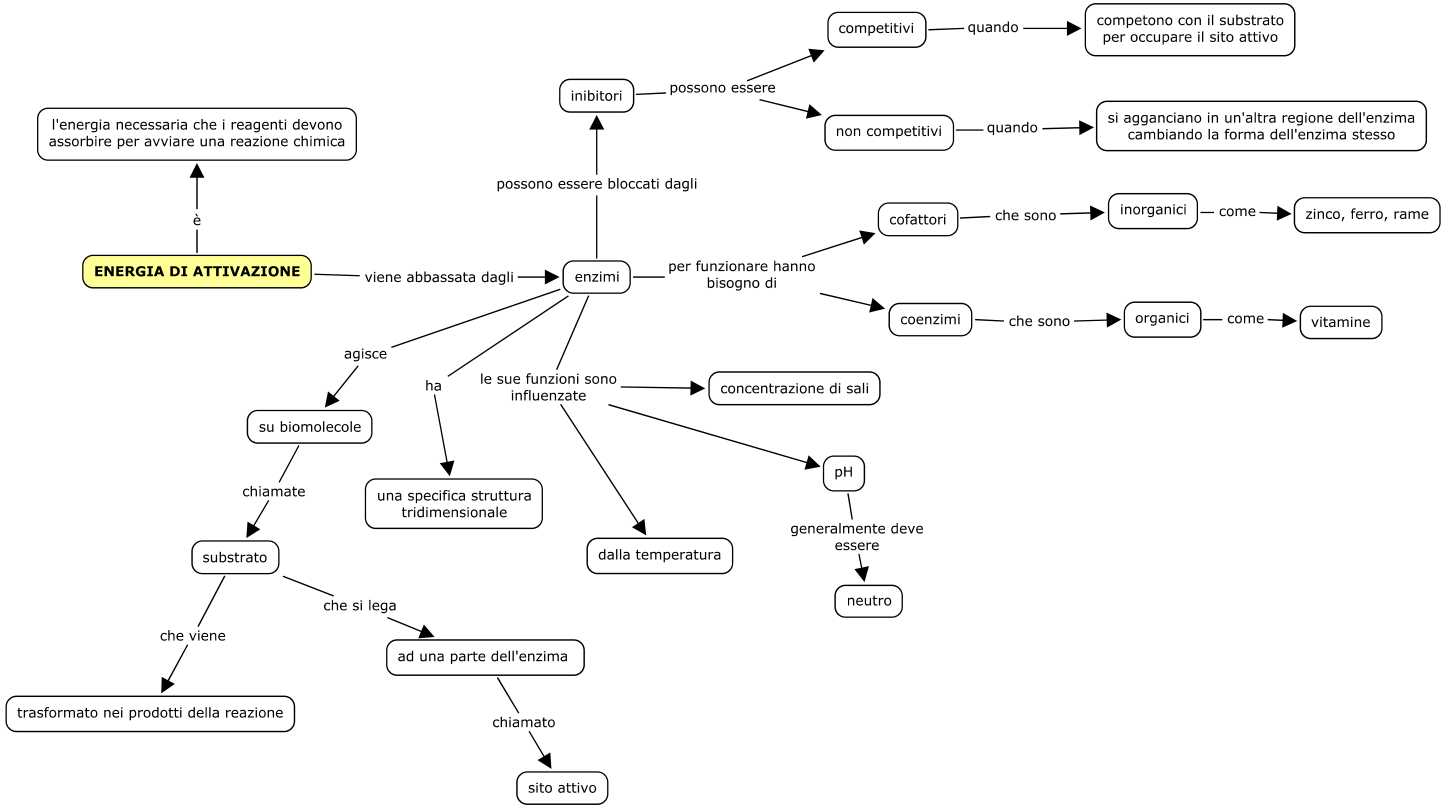

il grado di disordine di un sistema
che è
contiene in concetto di ENTROPIA
durante le trasformazioni dell'energia l'ordine dell'Universo diminuisce
II° principio
la quantità di energia nell'Universo è costante
I° principio
TERMODINAMICA
studia
le trasformazioni energetiche
in un sistema
in un ambiente
riguarda tutti i corpi materiali in esame
tutto ciò che circonda un sistema


reazioni chimiche
possono essere
endoergoniche
esoergoniche
quando
quando
hanno bisogno di energia per compiersi
liberano energia
pertanto
pertanto
i prodotti hanno più energia dei reagenti
i prodotti hanno meno energia dei reagenti
entrambe
avvengono in una cellula migliaia di reazioni endoergoniche ed esoergoniche
l'insieme di queste reazioni è detta
METABOLISMO CELLULARE


competitivi
quando
competono con il substrato per occupare il sito attivo
inibitori
possono essere
non competitivi
quando
si agganciano in un'altra regione dell'enzima cambiando la forma dell'enzima stesso
l'energia necessaria che i reagenti devono assorbire per avviare una reazione chimica
possono essere bloccati dagli
è
cofattori
che sono
inorganici
come
zinco, ferro, rame
ENERGIA DI ATTIVAZIONE
viene abbassata dagli
enzimi
per funzionare hanno bisogno di
coenzimi
che sono
organici
come
vitamine
agisce
ha
le sue funzioni sono influenzate
concentrazione di sali
su biomolecole
pH
una specifica struttura tridimensionale
chiamate
dalla temperatura
generalmente deve essere
substrato
neutro
che si lega
che viene
ad una parte dell'enzima
trasformato nei prodotti della reazione
chiamato
sito attivo