

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 3 CINÈTICA QUÍMICA

OBJECTIUS:

1. Explicar perquè moltes reaccions espontànies no s'esdevenen o ho fan molt lentament
2. Calcular l'ordre de reacció en casos senzills
3. Valorar la importància dels catalitzadors i els enzims
4. Avaluar la velocitat de reaccions senzilles
5. Descriure alguns mecanismes senzills de reaccions

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 3

CINÈTICA QUÍMICA

ESQUEMA:

1. La velocitat de les reaccions. Equació de velocitat i ordre de reacció
2. Teoria de les reaccions químiques
 - a. Teoria de les col·lisions
 - b. Teoria de l'estat de transició
3. Factors que intervenen en la velocitat de les reaccions
 - a. Influència de la concentració
 - b. Influència de la temperatura
 - c. Influència de l'estat físic dels reactius
 - d. Influència de la naturalesa química dels reactius
 - e. Influència de l'energia d'activació
4. Mecanismes de reacció