

Vak: Chemie 2, BFV 2018/2019

Docenten: Anita Spanjer (SPAI), Olaf Wouters (WOOL)

Literatuur: General, organic & biochemistry, Denniston, 9e editie

Week 1

Onderwerpen: Concentraties (gaswetten, Molariteit, percentages/promilages en verdunningen)

Leeruitkomst: Berekeningen uitvoeren aan hoeveelheden en concentraties van stoffen.

Literatuur: Hoofdstuk 5.1 & 6.1 t/m 6.3 + 6.5, Denniston 9^e editie)

Week 2

Onderwerp: Thermodynamica

Leeruitkomst: Berekeningen uitvoeren aan chemische reacties.

Literatuur: Hoofdstuk 7.1 t/m 7.3, Denniston 9^e editie)

Week 3

Onderwerp: Evenwichtsreacties

Leeruitkomsten: Berekeningen uitvoeren aan chemische reacties.

Beschrijven hoe een chemische reacties verloopt en beschrijven welke factoren de snelheid ervan bepalen

De leer van de chemische evenwichten (ligging en verschuivingen) toepassen op oplossingen van zwakke zuren en basen.

Literatuur: hoofdstuk 7.4, Denniston 9^e editie)

Week 4

Onderwerp: zuren/basen

Leeruitkomsten: Berekeningen uitvoeren aan oplossingen met zuren, basen en buffersystemen.

De leer van de chemische evenwichten (ligging en verschuivingen) toepassen op oplossingen van zwakke zuren en basen.

Literatuur: hoofdstuk 8.1 t/m 8.3, Denniston 9^e editie)

Week 5

Onderwerp: Buffers

Leeruitkomsten: Berekeningen uitvoeren aan oplossingen met zuren, basen en buffersystemen.

De leer van de chemische evenwichten (ligging en verschuivingen) toepassen op oplossingen van zwakke zuren en basen.

Literatuur: hoofdstuk 8.4, Denniston 9^e editie)

Week 6

Onderwerp: Enzymkinetiek

Leeruitkomsten: De werking en kinetiek van enzymen verklaren en toepassen in concrete voorbeelden.

Beschrijven hoe een chemische reacties verloopt en beschrijven welke factoren de snelheid ervan bepalen

De factoren kennen die de activiteit van enzymen beïnvloeden en/of reguleren.

Literatuur: hoofdstuk 19.2 t/m 19.6 + 19.8, 19.9, Denniston 9^e editie)
