

PROGRAMMA SVOLTO
CHIMICA
CLASSE 2ATC
ANNO SCOLASTICO 2015 – 2016
INSEGNANTE FABIOLA FILIPUZZI

1 Quadrimestre

Le soluzioni

Concentrazione delle soluzioni

Le proprietà colligative delle soluzioni

Reazioni chimiche ed energia – grandezze termodinamiche (H, G, S, U)

Velocità delle reazioni chimiche

2 Quadrimestre

Equilibrio chimico

Acidi e basi e pH

Titolazioni acido base

Equilibri di solubilità

Idrolisi dei Sali

Elettrochimica, reazioni redox

Leggi di Faraday e celle galvaniche

La chimica del carbonio

Idrocarburi e alcoli

Attività di laboratorio:

Preparazione di soluzioni a titolo noto

Esperienza di diluizione

Misura del ΔH di una reazione

Esperienza sulla velocità delle reazioni e sui fattori che la influenzano

Misure di pH con cartina al tornasole

Preparazione di un indicatore naturale con il succo di cavolo rosso

Titolazioni acido forte – base forte

Titolazione dell'aceto commerciale

Determinazione dell'acidità del latte fresco, del latte scaduto, dello yogurt

Osservazione di reazioni redox

