

- 3) Baldassarre Peruzzi, Antonio da San Gallo.
- 4) Evoluzione del palazzo romano - Raffaello e Michelangelo.
- 5) San Pietro in Roma e i vari progetti.
- 6) I manieristi - Vignola - La controriforma.
- 7) Il cinquecento a Verona - Sanmicheli.
- 8) Venezia - Il Sansovino.
- 9) Palladio - I suoi palazzi e le ville.
- 10) Il manierismo a Bologna e a Milano.
- 11) Genova: Galeazzo Alessi.

#### *Il Barocco.*

- 1) Principi nuovi dello stile barocco - Michelangelo e i suoi seguaci.
- 2) Il Bernini.
- 3) Il Borromini.
- 4) L'architettura dei palazzi nel Rinascimento e nel Barocco.
- 5) Le ville e i giardini nella loro evoluzione.
- 6) La decorazione e gli ordini nel seicento.
- 7) Il seicento nell'Italia Settentrionale: Piemonte Lombardia Veneto.
- 8) Il seicento in Emilia Toscana e Genova.
- 9) Evoluzione dei palazzi e delle chiese del settecento.
- 10) Cenni sulla decorazione e monumenti più significativi.

Neoclassico.

Cenni e principali monumenti.

Generalità sull'architettura dell'ottocento.

## CHIMICA GENERALE ED APPLICATA

(Prof. MARIA LUCCO BORLERA)

### *Chimica generale.*

Stati di aggregazione della materia - Sistemi omogenei ed eterogenei - Fasi - Frazionamento di un sistema eterogeneo nelle fasi omogenee costituenti - Frazionamento dei sistemi omogenei - Sostanze pure - Decomposizione dei composti chimici definiti - Distribuzione degli elementi chimici in natura.

Leggi fondamentali della chimica - Ipotesi atomica - Comportamento della materia allo stato gassoso - Determinazione dei pesi atomici secondo Cannizzaro - Regola di Dulong e Petit - Isomorfismo e regola di Mitscherlich - Calcoli stechiometrici e concetto elementare di valenza.

Equazione di stato per i gas ideali - Il calore specifico dei gas - Principio della conservazione dell'energia - Teoria cinetica dei gas.

Equilibri chimici - Legge dell'azione di massa - Rapporti tra  $k_1$  e  $k_2$ .

Termochimica - Influenza della temperatura sulla velocità di reazione, sugli equilibri chimici e sulla tonalità termica di una reazione.

Lo stato liquido e le soluzioni - Legge di Raoult - Pressione osmotica - Crioscopia ed ebullioscopia.

Soluzioni di elettroliti - Conduttanza elettrica delle soluzioni di elettroliti - Applicazione della legge delle masse alle soluzioni di elettroliti - La generazione della corrente elettrica nelle pile voltaiche - Serie elettrochimica degli elementi.

Sistemi colloidali.

I solidi - Sistemi eterogenei - Regola delle fasi - Struttura dei cristalli.

Sistema periodico degli elementi - I raggi X e il numero atomico - Il modello atomico di Rutherford e di Bohr - Gli isotopi - La radioattività - Disintegrazione artificiale e struttura del nucleo - La teoria elettronica della valenza.