

**I.T.S.S.E.T. “Emanuela Loi”**  
Nettuno (RM)

Programma di **Scienze integrate: CHIMICA**  
Anno Scolastico 2018/2019

Classe: II E  
Prof. Angela Pica

- A. Fenomeno chimico e fisico
  - 1. La materia si trasforma
  - 2. Relazione di laboratorio: struttura e caratteristiche
  - 3. Il laboratorio di chimica: vetreria e strumenti
  
- B. La struttura della materia
  - 4. Le sostanze pure: Elementi e composti
  - 5. Atomi, ioni e molecole
  - 6. Numero atomico e numero di massa
  - 7. Isotopi
  
- C. Miscugli
  - D. Miscugli omogenei ed eterogenei
  - E. Soluzioni
  - F. Concentrazione di una soluzione
  - G. Metodi di separazione di una soluzione
  
- D. Reazioni chimiche
  - 8. Equazione chimica
  - 9. Bilanciamento
  
- E. La tavola periodica
  - 10. Classificazione degli elementi
  - 11. Gruppi e periodi: significato
  - 12. Distribuzione degli elettroni intorno al nucleo
  
- F. I composti della chimica inorganica:
  - 13. Classificazione e definizione
  
- G. I legami chimici
  - 14. Legame covalente
  - 15. Legame covalente polare
  - 16. Legame ionico
  
- H. pH di una soluzione
  - 17. Indicatori acido- base
  - 18. Misurazione del pH

**LABORATORIO:**

- Vetreria; misure di sicurezza in laboratorio
- Relazione di laboratorio
- Unità di misura
- Indicatori Acido-base

Nettuno, \_\_\_\_\_

Firma