

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