

**Programma svolto dalla Prof.ssa Di Giovanni Luciana**  
**Anno scolastico: 2018/2019**

### CHIMICA

Classi: 2<sup>^</sup> A ( turistico)

<b>MODULO N.0</b>	(introduzione) Il mondo della chimica e il lavoro in laboratorio
<b>CONTENUTI</b>	Sostanze e fenomeni Strumenti di laboratorio Lavorare in laboratorio
<b>MODULO N.1</b>	Studiare e modellizzare la materia
<b>CONTENUTI</b>	2. proprietà fisiche e chimiche 3. modello atomico, nucleo, nube elettronica, protone, elettrone, neutrone, particella elementare 4. elementi, simboli chimici, numero atomico 5. composti, formula chimica di un composto. 6. stati fisici dell'acqua, passaggi di stato, ciclo dell'acqua, tensione superficiale, capillarità
<b>MODULO N.2</b>	Le sostanze e le reazioni
<b>CONTENUTI</b>	7. Sostanza pura, miscugli, miscuglio omogeneo ed eterogeneo 8. Soluzioni, soluzioni sature, concentrazione 9. Estrazione, filtrazione, evaporazione, distillazione. 10. Reazione chimica, equazione di reazione 11. Velocità di reazione, i catalizzatori. 12. La combustione
<b>MODULO N.3</b>	La tavola periodica
<b>CONTENUTI</b>	13. Sistema periodico, nube elettronica, periodi e gruppi. 14. Metalli, non-metalli, semimetalli, metalli alcalino-terrosi, alogeni, gas nobili. 15. Ottetto, ione positivo e negativo. 16. Cristallo, legame ionico, composto ionico e sale. 17. Formula chimica di un sale. 18. Molecola, composto molecolare, legame covalente.
<b>MODULO N.4</b>	Acidi e basi
<b>CONTENUTI</b>	19. Acido, base, indicatori, il valore di pH 20. Neutralizzazione. saponificazione
<b>MODULO N.5</b>	La chimica dei metalli
<b>CONTENUTI</b>	26. Elettrolisi del cloruro di sodio in soluzione acquosa
Nettuno, li 08/06/2019 Gli alunni: ..... .....	
Prof.ssa Di Giovanni Luciana	