

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

CHIMICA

Classi: 2[^] A (afm)

MODULO N.0	(introduzione) Il mondo della chimica e il lavoro in laboratorio
CONTENUTI	Sostanze e fenomeni Strumenti di laboratorio Lavorare in laboratorio
MODULO N.1	Studiare e modellizzare la materia
CONTENUTI	<ol style="list-style-type: none"> 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
MODULO N.2	Le sostanze e le reazioni
CONTENUTI	<ol style="list-style-type: none"> 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
MODULO N.3	La tavola periodica
CONTENUTI	<ol style="list-style-type: none"> 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.
MODULO N.4	Acidi e basi
CONTENUTI	<ol style="list-style-type: none"> 19. Acido, base, indicatori, il valore di pH 20. Neutralizzazione. saponificazione
MODULO N.5	La chimica dei metalli
CONTENUTI	<ol style="list-style-type: none"> 26. Elettrolisi del cloruro di sodio in soluzione acquosa
Appendice da pag.272 a 275	La quantità di sostanza si misura in moli
CONTENUTI	Unità di massa atomica, massa atomica relativa, massa molecolare relativa, mole, costante di Avogadro.
Nettuno, li 08/06/2019 Gli alunni:	Prof.ssa Di Giovanni Luciana

