

Classe Seconda MAT sez. A Programma di Scienze Integrate - CHIMICA Ins. Prezioso Marcello - Luongo Gerarda

U 07 I legami chimici

- | | |
|------------------------------|-----------------------------------|
| - I legami chimici | - L'elettronegatività |
| - I simboli di Lewis | - Il legame covalente dativo |
| - Il legame covalente | - Legame ionico e composti ionici |
| - Il legame covalente polare | - Gli ioni poliatomici |

U 08 Composti chimici - Nomenclatura

- | | |
|---|--------------------|
| - Valenza e numero di ossidazione | - Composti binari |
| - Classificazione e nomenclatura dei composti | - Composti ternari |

U 09 Le reazioni chimiche – La nomenclatura

- | | |
|---|-------------------------------------|
| - Le reazioni e le equazioni chimiche | - Calcoli con le equazioni chimiche |
| - Come si classificano le reazioni chimiche | |

U 11 Equilibrio chimico – Gli acidi e le basi

- | | |
|--|-----------------------------------|
| - Reazioni complete e reazioni reversibili | - Le teorie sugli acidi e le basi |
| - Costante di equilibrio | - La ionizzazione dell'acqua |
| - Il principio di Le Chatelier | - Il pH |
| - Acidi e basi | - Gli indicatori e il piaccmetro |

U 12 Le reazioni di ossido-riduzione e l'elettrochimica

- | | |
|---|--|
| - Reazioni di ossido-riduzione | - Come riconoscere le reazioni di ossido-riduzione |
| - Reazioni di ossido-riduzione in soluzione | - Le pile |

U 13 Chimica organica – Gli idrocarburi

- | | |
|-----------------------|---|
| - La chimica organica | - Nomenclatura di: |
| - Gli idrocarburi | alcani; alcheni; alchini; residui alchilici |
| - Gli alcani | - Proprietà e origini degli idrocarburi |

Gli allievi

Prof. Marcello PREZIUSO

Giuseppe Babusi

Giuseppe Rimoldi

Gianni Le

