



**ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE "G.A. REMONDINI"**  
TECNICO PER IL TURISMO, LE BIOTECNOLOGIE SANITARIE E LA LOGISTICA  
PROFESSIONALE PER I SERVIZI COMMERCIALI, SERVIZI PER LA SANITÀ E L'ASSISTENZA SOCIALE,  
SERVIZI PER L'ENOGASTRONOMIA

Via Travettore, 33 – 36061 Bassano del Grappa (VI)  
Codice Ministeriale VIIS01700L- Codice Fiscale 82002510244

e-mail: [viis01700l@istruzionee.gov.it](mailto:viis01700l@istruzionee.gov.it) – pec [viis01700l@pec.istruzionee.it](mailto:viis01700l@pec.istruzionee.it) Tel. 0424 523592/228672 - [www.remondini.net](http://www.remondini.net)



**PROGRAMMI MINIMI/ABILITÀ PER L'INSEGNAMENTO CHIMICA  
INDIRIZZO BIOTECNOLOGICO SANITARIO**

**CLASSI SECONDE**

Libro di testo: Brady, Jespersen Hyslop, Pignocchino

“Chimica.blu – Dal legame chimico all'elettrochimica” Ed. Zanichelli

<b>Unità didattica</b>	<b>Contenuti/Abilità</b>
<b>Il sistema periodico</b>	<p>Saper interpretare la tavola periodica moderna degli elementi, distinguendo gruppi e periodi</p> <p>Essere in grado di posizionare gli elementi nella tavola periodica secondo la configurazione elettronica esterna (elettroni di valenza)</p> <p>Essere in grado di effettuare il riempimento degli orbitali usando le regole appropriate</p>
<b>I legami chimici</b> <b>La forma delle molecole e le forze intermolecolari</b>	<p>Saper individuare le differenze di base tra i legami chimici e la geometria delle molecole</p> <p>Essere in grado di definire la natura di un legame sulla base della differenza di elettronegatività e prevedere, in base alla posizione della tavola periodica, il tipo di legame che si può formare tra due atomi e la forma generale di una molecola</p>
<b>La nomenclatura dei composti inorganici</b>	<p>Essere in grado di assegnare il nome tradizionale, Stock e IUPAC a semplici composti chimici binari e ternari</p>
<b>Le ossido-riduzioni</b>	<p>Saper bilanciare semplici reazioni di ossido-riduzione con il metodo del numero di ossidazione</p>
<b>Gli acidi e le basi</b>	<p>Capire, in base alla concentrazione di ioni <math>H^+</math> e <math>OH^-</math>, quando una soluzione acquosa è acida, basica o neutra</p> <p>Saper effettuare semplici calcoli sul pH</p>