

 <p>POLO UMANISTICO <b>LICEOCRESPI</b></p>	 <p><b>ISTITUTO DI ISTRUZIONE SECONDARIA "DANIELE CRESPI"</b>  <i>Liceo Internazionale Classico e Linguistico VAPC02701R</i>  <i>Liceo delle Scienze Umane VAPM027011</i>          Via G. Carducci 4 – 21052 BUSTO ARSIZIO (VA)          Tel. 0331 633256 - Fax 0331 674770          www.liceocrespi.gov.it E-mail: comunicazioni@liceocrespi.it          C.F. 81009350125 – Cod.Min. VAIS02700D</p>	 <p><b>CertINT® 2012</b></p>
 <p><b>FONDI STRUTTURALI EUROPEI</b> <b>pon 2014-2020</b> <b>MIUR</b></p> <p>Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca          Dipartimento per la Programmazione          Direzione Generale per interventi in materia di edilizia scolastica, per la gestione dei fondi strutturali per l'istruzione e per l'innovazione digitale          Ufficio IV</p> <p><b>PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO (FSE-FESR)</b></p>		

## LAVORO ESTIVO SCIENZE NATURALI

**Anno scolastico 2017/18**

**Classe: 4 AL**

**Docente: Belotti Luca**

Gli studenti devono:

- effettuare degli schemi di comprensione relativi ai capitoli:  
C 1 (L'organizzazione del corpo umano) e C 9 4 (Il sistema nervoso) del testo di biologia in adozione;
- effettuare i seguenti esercizi presenti nel testo in adozione:  
pag. B22 dal n°1 al 12; pag. B23 dal n°13 al 18  
pag. B41 dal n°3 al 12; pag. B42 dal n°13 al 17  
pag. B61 dal n° 2 al 11  
pag. C44 dal n°1 al 11; pag. C45 dal n°12 al 17  
pag. C59 dal n°1 al 8; pag. C60 dal n°13 al 16  
pag. C 90 dal n°1 al 14; pag. C91 dal n°15 al 20  
pag. C191 dal n°1 al 9

NB: gli studenti devono studiare gli argomenti indicati nel programma svolto individuando i contenuti essenziali, le loro correlazioni e la terminologia specifica; per svolgere tale lavoro possono fare riferimento alle summing up proposte dal testo in adozione al termine di ogni capitolo e presenti sul sito della Zanichelli .

**Gli studenti devono recuperare la parte di chimica inorganica relativa alla struttura dell'atomo , tavola periodica degli elementi, gruppi e periodi, legame ionico e covalente- covalente dativo-a idrogeno, composti (ossidi, idrossidi, idruri, idracidi, ossiacidi, sali binari e ternari) acidi-basi, pH.**