

PER TUTTI GLI ALUNNI

Istituto E. de Amicis

Modulo lavoro estivo PER ALUNNI CON DEBITO

Dai libro di testo Complete English Grammar fare gli esercizi delle seguenti unita':  
88-92-93-106-107-108-109-114-115-116-120-121-123-126-128-139-144-147-148-152-179-180. Gli esercizi da U 120 a U 180 vanno trascritti interamente su un quaderno che verrà consegnato al docente all' inizio del anno scolastico 2017/2018

Letture di un Graded reader ( lettura graduata) a piacere. Scegliere tra livello A2 e B1

Oltre ad i compiti indicati, revision del programma svolto in classe

Milano \_\_\_\_7/08/2017/\_\_\_\_/\_\_\_\_ Firma del Docente \_\_\_\_\_ senatore

**Istituti E. de Amicis**  
**Modulo lavoro estivo**

DOCENTE **Ilaria Grieco**

CLASSE **1 SC. SPORTIVO**

DISCIPLINA **Matematica**

**LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE**

**PER TUTTI GLI ALUNNI**

**PER GLI ALUNNI CON DEBITO**

Dal libro di testo: La matematica a colori.  
Algebra e geometria 1

I ragazzi che hanno raggiunto la sufficienza con l'aiuto devono consegnare su foglio protocollo i seguenti esercizi il primo giorno di scuola:

pag 414 dal n. 288 al n. 297

pag 417 n dal 335 al 346

pag. 420 n dal 407 al 416

pag. 463 n. 131 al 140

pag. 502 dal 57 al 66

Per i ragazzi che hanno la media del 6 :

pag 414 n da 288 a 295

pag 417 n da 335 a 344

pag 420 n da 407 a 414

pag 463 n da 131 a 138

pag 502 n da 57 a 64

Per i ragazzi che hanno la media del 7:

pag 414 n da 288 a 293

pag 417 n da 335 a 344

pag 420 n da 407 a 412

pag 463 n da 131 a 136

pag 505 n da 57 a 62

per i ragazzi che hanno la media del 8 o 9:

pag 414 n da 288 a 291

pag 417 n da 335 a 342

pag 420 n da 407 a 410

pag 463 n da 131 a 134

pag 502 n da 57 a 60

I ragazzi col debito devono fare riferimento agli esercizi assegnati ai ragazzi che hanno avuto l'aiuto

Milano 05/06/2017

Firma del Docente **Ilaria Grieco**

<b>Istituti E. de Amicis</b>
<b>Modulo lavoro estivo</b>

DOCENTE **PIRRONE CLAUDIO**

CLASSE **1° A/B LSSP**

DISCIPLINA **FISICA**

<b>LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE – NB gli esercizi su un quadernone apposito</b>	
<b>PER TUTTI GLI ALUNNI</b>	<b>PER GLI ALUNNI CON DEBITO</b>
Ripasso di tutto il programma svolto, inclusi gli appunti dati ad inizio anno (Introduzione alla Fisica) <b>(fino a pag. 156 , NB escluso cap.3)</b>	Studio di tutto il programma svolto, inclusi gli appunti dati ad inizio anno (Introduzione alla Fisica) <b>(fino a pag. 156 , NB escluso cap.3)</b>
Pag. da 22 a 28, n° dal 2 al 14, dal 28 al 32, 37, 41, 46, 55, 56, 58	Pag. da 22 a 28, n° dal 2 al 14, dal 28 al 32, 37, 41, 46, 55, 56, 58
Pag. da 51 a 60, n° 14, 20, 31, 38,39,56, 70,71, 98,107,120,134,145,	Pag. da 51 a 60, n° 14, 20, 31, 38,39,56, 70,71, 98,107,120,134,145,
Pag. 98 n° 1, pag. 99 n° 1,2,3,4	Pag. 98 n° 1, pag. 99 n° 1,2,3,4
Pag. da 167 a 174, n° 36,37,40,49,55,67,83,85,101,102	Pag. da 167 a 174, n° 36,37,40,49,55,67,83,85,101,102

Milano 09/06/2017

Firma del Docente \_\_\_\_\_

I anno Classi A/B LICEO SC. SP: – SCIENZE prof. Mario Lantermo

COGNOME E NOME \_\_\_\_\_ VACANZE ESTIVE 2017

SCRIVERE SU FOGLI PROTOCOLLO SENZA CANCELLATURE DA CONSEGNARE E VALUTARE

1. Dai la definizione di Diagramma termico di una sostanza e rappresenta graficamente quello dell'acqua con soste termiche e temperatura critica.
2. Definisci la differenza tra condensazione e liquefazione; perché in entrambi i casi bisogna essere al di sotto della temperatura critica ?
3. Con poche parole esponi la differenza tra le teorie atomiche di Dalton, Rutherford, e della Meccanica quantistica ondulatoria.
4. Indica il numero di Neutroni, Protoni ed Elettroni contenuti nell'atomo di Stagno  $_{50}\text{Sn}^{120}$
5. L'ossidazione del Calcio ( $_{20}\text{Ca}$ ) a quale tipo di particella porta e perché ? Qual'è la valenza del Calcio, il suo numero di ossidazione e quale la configurazione elettronica dell'ultimo strato.
6. Perché si parla di orbitali e non più di orbite ?
7. Qual è la configurazione elettronica del terzo strato nell'atomo del metallo  $_{92}\text{U}$  (Uranio)
8. La solidificazione o l'ebollizione di un miscuglio omogeneo (soluzione) a che cosa porta ?
9. Spiega perché la centrifugazione accelera e migliora la separazione di fasi
10. Perché alcuni atomi possono ritrovarsi stabilmente liberi in natura ?

SI o NO

1. Un miscuglio bifasico è omogeneo ? \_\_\_\_\_
2. Il brinamento è il passaggio di stato di aggregazione da vapore a solido ? \_\_\_\_\_
3. Il numero di massa è la somma del numero di protoni e neutroni contenuti nel nucleo? \_\_\_\_\_

Mod. 45	Pag. 1
Rev. 0	15/03/03

4. Il numero di elettroni è uguale in un atomo e nel suo ione ? \_\_\_\_\_
5. Il numero di protoni è uguale in un atomo e nel suo ione ? \_\_\_\_\_
6. L'orbitale rappresenta uno spazio ed è definito dalla teoria atomica della Meccanica Quantistica Ondulatoria? \_\_\_\_\_
7. Il non metallo Boro, numero atomico 5, quale valenza prevedi che abbia ? \_\_\_\_\_
1. SCRIVI la formula bruta o molecolare dei composti binari con l'Ossigeno, indicando se sono ossidi o anidridi, dei seguenti elementi: Sodio, Magnesio, Alluminio, Carbonio, Fosforo, Zolfo, Cloro (consulta la tavola periodica ed utilizza come valenza la valenza fondamentale)
2. DAI LE DEFINIZIONI di: Ione, Ossidazione, Riduzione, Valenza, Numero di ossidazione, Metallo, Non metallo, Legame ionico, Legame covalente, Legame covalente polarizzato.
3. INDICA se il legame chimico in KBr e in HCl è prevalentemente covalente o ionico (consulta la tabella delle elettronegatività)
- 
- 1) SCRIVI e BILANCIA reazioni a tua scelta che portino alla formazione di Anidride solforica, Ossido di Alluminio, Idrossido di Calcio, Fosfato di Magnesio, Nitrito di Stronzio, Perclorato di Stagno, Ipoclorito di Sodio, Acido Fosforico orto e meta.
- 2) SCRIVI la Formula di Struttura dell'Acido orto-Fosforico indicando il o i legami covalenti più polarizzati e di conseguenza dove avvenga la rottura del legame covalente per effetto della dissociazione elettrolitica in ambiente acquoso, quale particolare particella si formi e come si chiami (idem per tutti gli altri acidi). Consulta la tabella delle elettronegatività.
- 3) CALCOLA la quantità di Nitrato che si forma con una reazione di neutralizzazione che utilizzi completamente g. 170 di Idrossido di Calcio. (scrivi la reazione, bilancia, ragiona in moli, trova i rapporti ponderali di reazione, usa i due rapporti che ti servono, imposta la proporzione e risolvi)

- 4) **CALCOLA** la quantità di orto-Fosfato di Magnesio che si forma con una reazione di neutralizzazione che utilizzi completamente g. 220 di Acido. (scrivi la reazione, bilanciata, ragiona in moli, trova i rapporti ponderali di reazione, usa i due rapporti che ti servono, imposta la proporzione e risolvi)
- 5) **DESCRIVI** schematicamente l'apparecchiatura necessaria per ricoprire elettroliticamente metalli meno nobili con metalli più nobili, quale elettrolita useresti fondamentalmente nel bagno galvanico per fare una Zincatura o una Doratura, e a quale elettrodo collegheresti elettricamente il materiale conduttore da ricoprire
- 6) **SPIEGA** le conseguenze della II Legge di Keplero

Milano 05/06/2017

Firma del Docente Prof. Mario Lantermo



Mod. 45	Pag. 3
Rev. 0	15/03/03