



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

DOCENTE Castelli CLASSE II ITE DISCIPLINA Francese

LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE	
PER TUTTI GLI ALUNNI	PER GLI ALUNNI CON DEBITO
<p>Come già comunicato alla classe gli studenti dovranno leggere e svolgere le attività del seguente titolo delle edizioni "Blackcat-CIDEB" Niveau A2</p>	<p>Gli alunni con debito devono attenersi al programma svolto durante l'anno</p>
<p>1) Antoine de Saint-Euxupéry "Le Petit Prince"</p>	
<p>ISBN 978-88-530-0791-9</p>	
<p>Dal testo "Grammaire Savoir-DELF" spiegazioni di ripasso da pag. 96 a pag.157</p>	
<p>Esercizi da p 104-109, 118-119, 128-133, 161,</p>	
<p>I compiti dovranno essere consegnati all'inizio del prossimo anno scolastico</p>	

Milano\_\_08/06/2017\_\_

Firma del Docente  
Monica Castelli

DOCENTE Castelli \_\_\_\_\_ CLASSE\_II ITT/ITE DISCIPLINA\_Inglese \_\_\_\_\_

LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE	
PER TUTTI GLI ALUNNI	PER GLI ALUNNI CON DEBITO
<p>Come già comunicato in classe i compiti per le vacanze si riferiscono a esercizi e spiegazioni di ripasso dal testo "Complete English Grammar" sulle seguenti pagine:</p> <p>p.68-75, 95-101, 13238-39, p. 132-133 p. 136-139, 142-143,p. 156-163, p. 174-175, p.206-213, 236-237, 248-251, 268-269</p> <p>leggere a scelta , svolgere le attività di <b>uno</b> dei seguenti titoli delle edizioni Oxford UP</p> <p>livello B1: 1)Information Technology – ISBN 9780194235945 2)Skyjack! ISBN 9780194620949</p> <p>Livello B1/B2 1)Dr. Jekyll and Mr Hyde ISBN 9780194621052 2) The Price of Peace (Stories from Africa) ISBN 9780194793254</p>	<p>Gli alunni con debito dovranno superare una prova scritta e orale all'inizio del mese di settembre . Il programma su cui si basa la prova corrisponde a quello svolto durante l'anno.</p>

Milano\_\_08.07.2017

Firma del Docente  
Monica Castelli

**DOCENTE** Francesca De Gasperi    **CLASSE** 2 ITE    **DISCIPLINA** Economia Aziendale

<b>LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE</b>	
<b>PER TUTTI GLI ALUNNI</b>	<b>PER GLI ALUNNI CON DEBITO O AIUTO</b>
Ripassare bene unità 2 modulo 3 da pag 191 a pag 213	
Ripassare bene documento sui primi concetti del bilancio consegnato dalla professoressa	
Determinazione del reddito: es pag.279 n.2.8, 2.9,2.10	
Compilazione Stato Patrimoniale e analisi condizioni di equilibrio: pag.283 es 2.16, 2.17	
Compilazione conto economico: es pag. 286 n. 2.21	
Determinazione del ROE: es pag.287 n.2.22 e 2.23	

**Da consegnare su foglio protocollo ad inizio anno**

Milano 05/06/2017

Firma del Docente  
Francesca De Gasperi

DOCENTE Francesca De Gasperi

CLASSE 2 ITE-ITT

DISCIPLINA Matematica

LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE	
PER TUTTI GLI ALUNNI	PER GLI ALUNNI CON DEBITO O AIUTO
<b>Dal Libro di Testo Matematica blu I e II</b>	<b>Dal Libro di Testo Matematica blu I e II</b>
<b>Disequazioni 1 grado (dal libro I)</b>	<b>Disequazioni 1 grado (dal libro I)</b>
Es pag 596 da n.67 a n.70	Es pag 596 da n.67 a n.70
Es pag 608 da 239 a 243	Es pag 608 da 239 a 243
<b>Il Piano Cartesiano e la Retta</b>	<b>Il Piano Cartesiano e la Retta</b>
Es da pag. 658 n.13,14,15,20,22,23	Es da pag. 658 n.13,14,15,20,21,22,23
Es pag 661 n.37 e 38	Es pag 661 n.37,38,39
Es pag.663 n.59,60,65	Es pag.663 n.59,60,65
Es.pag.666 n.87,88,95	Es.pag.666 n.87,88,95,96
Es pag 671 n.124 e 136	Es pag 671 n.124,131,136
Es pag.672 n.145,146,147	Es pag.672 n.145,146,147,151,152
Es pag.674 n.156,162,163	Es pag.674 n.156,162,163,164,165,166
Es pag.675 n.178,179	Es pag.675 n.178,179,185
Es pag.678 n.193	Es pag.678 n.193,194,195
Es.pag 681 n.228,229	Es.pag 681 n.228,229,230
Es. pag 687 n.290,291	Es. pag 687 n.290,291,292
Es. pag 689 n.302,303	Es. pag 689 n.302,303,304
<b>Sistemi di equazioni</b>	<b>Sistemi di equazioni</b>
Es.pag.727 n 39,40,41	Es.pag.727 n.27,28,30 39,40,41
Es.pag.730 n57,58	Es.pag.730 n57,58,59
Es pag.733 n.107,108	Es pag.733 n.106,107,108
Es pag.735 n.128,129	Es pag.735 n.128,129,130
<b>Radicali</b>	<b>Radicali</b>
Pag 811 da 99 a 109	Pag 811 da 99 a 112
Es pag 812 da 116 a 120	Es pag 812 da 116 a 124
Es pag 818 n.188, 189	Es pag 818 da 185 a 191
Es pag 819 da 201 a 207	Es pag 819 da 201 a 211
Es pag 821 237,238,239	Es pag 821 237,238,239
Es pag.831 da 370 a 380	Es pag.831 da 370 a 383
Es pag 836 n451	Es pag 836 n451
<b>Equazioni di secondo grado</b>	<b>Equazioni di secondo grado</b>
Es pag 892 n.54,55,56	Es pag 892 n.53,54,55,56,57
Es pag.901 da n.219 a 226	Es pag.901 da n.219 a 228

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

Es pag 932 da 641 a 645	Es pag 932 da 641 a 645
<b>La funzione quadratica e la parabola</b>	<b>La funzione quadratica e la parabola</b>
Es pag.946 da 740 a 743	Es pag.946 da 740 a 745
<b>Disequazioni di secondo grado (eseguire sia con metodo grafico che algebrico)</b>	<b>Disequazioni di secondo grado (eseguire sia con metodo grafico che algebrico)</b>
Es pag.1075 da 92 a 96	Es pag.1075 da 92 a 99

**Da consegnare su foglio protocollo ad inizio anno**

Milano 05/06/2017

Firma del Docente  
Francesca De Gasperi

I anno Classe A ITT - II anno Classe A ITE – CHIMICA 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, Iperclorato 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, bilanciala, 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, bilanciala, ragiona in moli, trova i rapporti ponderali di reazione, usa i due rapporti che ti servono, imposta la proporzione e risolvila)
- 5) **DESCRIVI** schematicamente l'apparecchiatura necessaria per ricoprire elettroliticamente metalli meno nobili con metalli più nobili, quale elettrolita useresti fundamentalmente nel bagno galvanico per fare una Zincatura o una Doratura, e a quale elettrodo collegheresti elettricamente il materiale conduttore da ricoprire

**Milano 05/06/2017**

**Firma del Docente Prof. Mario Lantermo**



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