

A TUTTI GLI ALUNNI

Istituti E. de Amicis
Modulo lavoro estivo

PER GLI ALUNNI CON DEBITI

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**

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, 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, bilancia, 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