

DOCENTE **MINERVA**

CLASSE **1ITT**

DISCIPLINA **INGLESE**

LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE

PER TUTTI GLI ALUNNI

PER GLI ALUNNI CON DEBITO

Leggere e svolgere gli esercizi alla fine di ogni capitolo del libro della collana **DOMINOES TWO**, casa editrice **OXFORD**, dal titolo "**EIGHT GREAT AMERICAN TALES**" (ISBN: 978-0-19-424842-6). Il libro ha in allegato un cd multirom, con la registrazione del testo scritto recitato da parlanti madrelingua, che deve accompagnare la lettura per gli studenti DSA (anche i non DSA possono leggere ascoltando la registrazione per migliorare l'ascolto e la pronuncia). Il cd contiene attività interattive che sono facoltative e si possono svolgere per valutare la comprensione del testo e l'acquisizione del nuovo vocabolario.

Vedere modulo 22

Istituti E. de Amicis
Modulo lavoro estivo

DOCENTE Francesca De Gasperi

CLASSE 1 ITE-ITT

DISCIPLINA Matematica

LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE

| PER TUTTI GLI ALUNNI | PER GLI ALUNNI CON DEBITO O AIUTO |
|--|--|
| Dal Libro di Testo Matematica blu I | Dal Libro di Testo Matematica blu I |
| Operazioni con Monomi | Operazioni con Monomi |
| - | Es pag.357 da n.510 a n.515 |
| | Es pag.360 da n.559 a n.561 |
| Operazioni con Polinomi | Operazioni con Polinomi |
| - | Es pag.365 da n.630 a n.634 |
| Prodotti Notevoli | Prodotti Notevoli |
| Es.pag.371 da n.706 a n.708 | Es.pag.371 da n.706 a n.708 |
| Es pag.373 da n.741 a n.744 | Es pag.373 da n.741 a n.746 |
| Es pag.376 da n.793 a n.795 | Es pag.376 da n.793 a n.797 |
| Es pag.378 da n.819 a n.820 | Es pag.378 da n.819 a n.822 |
| Es pag.380 n855-856-869-877-879-880-883 | Es pag.380 n855-856-869-877-879-880-883 |
| Scomposizioni | Scomposizioni |
| - | Es pag.429 da 9 a 12 |
| | Es pag.432 da 45 a 48 |
| | Es pag.434 da 86 a 89 |
| | Es pag.436 da 133 a 136 |
| | Es pag.446 da 248 a 250 |
| Frazioni Algebriche | Frazioni Algebriche |
| Addizioni e sottrazioni | Addizioni e sottrazioni |
| Es pag 466 dal 612 al 614 e dal 616 al 620 | Es pag 466 dal 612 a 620 |
| Moltiplicazione | Moltiplicazione |
| Es Pag. 469 n° dal 650 al 653 | Es Pag. 469 n° dal 650 al 655 |
| Il calcolo con le frazioni algebriche | Il calcolo con le frazioni algebriche |
| Es Pag. 473 n° dal 696 al 700 | Es Pag. 473 n° dal 696 al 702 |
| Le equazioni | Le equazioni |
| Lineari | Lineari |
| Es Pag. 524 n° dal 148 al 155 | Es Pag. 524 n° dal 148 al 157 |
| Fratte | Fratte |
| Es pag.532 da n. 290 a 302 | Es pag.532 da n. 290 a 307 |
| Disequazioni | Disequazioni (no per debito) |
| Es pag.629 da 25 a 27 | Es pag.629 da 25 a 27 |

Da consegnare su foglio protocollo ad inizio anno

Milano 05/06/2017

Firma del Docente
Francesca De Gasperi

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

DOCENTE Francesco Caruso CLASSE I IIT DISCIPLINA Fisica

LAVORO ESTIVO DA SVOLGERE

| PER TUTTI GLI ALUNNI | PER GLI ALUNNI CON DEBITO |
|---|---------------------------|
| <p>Strumenti matematici, teoria capitolo 1. Esercizi pag. 24 dal n. 28 al 31. Pag. 25 dal n. 33 al 37 Pag. 26 dal 48 al 51. Dal 53 al 57. Grandezze fisiche, teoria cap. 2. Esercizi Pag. 53 dal 33 al 38. La misura teoria del capitolo cap. 3. Esercizi Pag. 92 dal 13 al 17. I vettori. Teoria del capitolo 4. Esercizi pag 171 dal n. 100 al 105. La velocità. Teoria capitolo 7. Esercizi pag. 267 dal n. 56 al 60. L'accelerazione. Toria capitolo 8. Esercizi pag. 309 dal n. 20 al 22. Pag. 313 dal n. 52 al 54. Moti nel piano, moto circolare uniforme e moto armonico. Teoria cap. 9. Esercizi pag. 353 dal n. 31 al 34.</p> | |

Milano 07/06/2017

Firma del Docente _____

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 revedi 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, Ipclorito 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 risolvilva)

- 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

Milano 05/06/2017

Firma del Docente Prof. Mario Lantermo



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

