

Concorso

**1000 MINISTERO
della DIFESA**

100

Assistenti ai **servizi
di supporto** (cod. FT35)

50

Assistenti ai **servizi
di vigilanza** (cod. FT37)

MANUALE

NLD
CONCORSI

PREMESSA

Il **Ministero della Difesa** ha bandito un concorso per l'assunzione a tempo indeterminato di **1000 Assistenti**, ripartiti in diversi profili.

La selezione è affidata ad una **prova selettiva scritta** consistente nella somministrazione di 60 domande a risposta multipla su **materie a carattere specialistico**, diverse per ciascun profilo concorsuale.

Il **Manuale Ministero della Difesa -100 Assistenti ai servizi di supporto e 50 Assistenti ai servizi di vigilanza, NLD Concorsi 2024**, viene incontro alle specifiche esigenze di chi deve prepararsi ad affrontare la prova selettiva scritta per i profili FT35 e FT37.

Il Manuale, nella **versione cartacea**, contiene una trattazione schematica e fluida delle **materie comuni** ai due profili indicati:

- Scienze integrate (**Fisica e Chimica**);
- Tecnologia dell'**informazione** e della **comunicazione**;
- **Inglese**

Per il profilo concorsuale **FT35** (100 Assistenti ai servizi di supporto) sono *on line* le seguenti materie:

- **Biologia applicata**
- **Tecniche di allevamento vegetale e animale (quiz)**

Per il profilo concorsuale **FT37** (50 Assistenti ai servizi di vigilanza) sono *on line* le seguenti materie:

- Normativa in materia di **salute e sicurezza nei luoghi di lavoro**
- Tecnologie e tecniche di **rappresentazione grafica (quiz)**

Il Manuale permette l'accesso ad un'**estensione online**, consultabile con apposita *password*, per rimanere aggiornati sulle materie oggetto d'esame

SOMMARIO

Parte I Scienze integrate. Fisica e Chimica

Sezione I - Fisica

Capitolo 1

Storia della fisica	3
1. La Fisica	3
2. Sviluppo della ricerca scientifica in fisica	3
3. Il mondo antico.....	5
4. La Rivoluzione scientifica del XVI e XVII secolo	6
5. Le Rivoluzioni industriali.....	8
6. La fisica del 1900	9
7. L'età contemporanea	10

Capitolo 2

Misura e rappresentazione di grandezze fisiche.....	13
1. Definizione operativa di grandezza.....	13
1.1. Grandezze fondamentali e grandezze derivate.....	13
1.2. Analisi dimensionale.....	14
2. Misure dirette e indirette.....	15
2.1. Notazione scientifica ed ordine di grandezza.....	15
3. Grandezze scalari e vettoriali	16
4. Algebra vettoriale.....	16
4.1. Somma tra due vettori.....	16
4.2. Differenza tra due vettori	17
4.3. Prodotto di un numero per un vettore.....	17
4.4. Prodotto scalare tra due vettori	18
4.5. Prodotto vettoriale tra due vettori	18
4.6. La Scomposizione di un vettore.....	19
4.6.1. Le Componenti cartesiane di un Vettore	19
5. Il metodo scientifico.....	21
6. Teoria della misura	22
6.1. Caratteristiche degli strumenti di misura	22
6.2. Cifre significative di una misura	23
6.3. La propagazione dell'errore	23
6.4. Teoria degli errori	24
6.5. Classificazione degli errori.....	25

Capitolo 3

La cinematica	26
1. La Cinematica di un punto materiale.....	26
1.1. Moto rettilineo uniforme.....	27
1.1.1. Legge del Moto Rettilineo Uniforme:.....	27
1.2. Moto vario	28
1.2.1. Velocità media.....	28
1.2.2. Velocità istantanea.....	28
1.2.3. Moto uniformemente accelerato.....	28

1.2.4.	Legge oraria della velocità del moto uniformemente accelerato	29
1.3.	Moto Circolare Uniforme.....	31
1.3.1.	Spostamento e spazio percorso	31
1.3.2.	Velocità media.....	32
1.3.3.	Accelerazione media.....	32
1.3.4.	Accelerazione centripeta.....	33
1.4.	Moto Circolare uniformemente accelerato.....	35
1.4.1.	Legge oraria del Moto Circolare uniformemente accelerato	36
2.	Moto di un grave in caduta libera	37
3.	Moto di un proiettile.....	38
4.	Moto armonico	41
4.1.	La Molla.....	41
4.2.	Il Pendolo Semplice.....	42

Capitolo 4

La dinamica del punto materiale.....	44
---	-----------

1.	La Dinamica del punto materiale	44
1.1.	Definizione di una Forza.....	44
1.2.	La risultante di due forze	45
1.3.	Le Componenti cartesiane di una Forza	45
2.	I tre Principi della Dinamica.....	47
2.1.	Il primo principio della dinamica o principio d'inerzia	47
2.1.1.	Sistemi di riferimento inerziali	47
2.2.	Il Secondo principio della dinamica.....	48
2.3.	Il Terzo principio della dinamica o di azione e reazione	48
2.3.1.	Le interazioni fondamentali.....	49
2.4.	Diagramma delle forze applicate ad un corpo libero	49
2.5.	Forza di gravità.....	50
2.6.	Forza normale o Reazione vincolare	50
2.6.1.	Forza peso e reazione vincolare	52
2.7.	Forza di tensione.....	52
2.8.	Forza elastica	54
2.9.	Forze d'attrito	55
2.10.	La Spinta di Archimede.....	58
2.11.	Forze inerziali	58
2.12.	Forza elettrica o Forza di Coulomb	59
2.13.	Forza magnetica o Forza di Lorentz	59

Capitolo 5

Lavoro ed energia.....	60
-------------------------------	-----------

1.	Il Lavoro	60
1.1.	Lavoro della Forza Peso.....	60
1.2.	Lavoro della forza elastica	61
1.3.	Lavoro di una forza d'attrito.....	61
1.4.	La potenza	61
2.	L'energia	61
2.1.	Energia cinetica.....	61
2.1.1.	Teorema dell'energia cinetica.....	61
2.2.	Forze conservative ed energia potenziale.....	62
2.3.	Energia potenziale	62
2.3.1.	Energia potenziale della forza elastica	63
2.3.2.	Energia potenziale della forza peso.....	63

2.4.	Energia meccanica	64
2.4.1.	Principio di conservazione dell'energia meccanica	64
2.5.	Espressione analitica di una forza	66
2.6.	Estensione del principio di conservazione dell'energia	66
Capitolo 6		
Dinamica del corpo rigido		67
1.	Dinamica dei sistemi di punti materiali.....	67
1.1.	Centro di massa	67
1.2.	Riferimento del centro di massa	68
1.3.	Proprietà del centro di massa	68
1.3.1.	Quantità di moto totale	68
1.3.2.	Teorema del moto del centro di massa	69
1.3.3.	La prima equazione cardinale	69
2.	Dinamica del Corpo Rigido	69
2.1.	Seconda Legge di Newton per un corpo rigido	70
2.2.	Centro di massa di un Corpo Rigido	70
Capitolo 7		
La quantità di moto		72
1.	Quantità di moto.....	72
1.1.	Quantità di moto di un punto materiale.....	72
1.2.	Quantità di moto di un sistema di punti materiali.....	72
1.3.	Legge di conservazione della quantità di moto	73
1.4.	Proprietà del centro di massa	73
1.5.	Teoremi del Konig.....	73
1.6.	Lavoro ed Energia per un sistema di punti materiali.....	74
2.	Impulso di una forza	74
2.1.	Quantità di moto e Il legge della Dinamica.....	75
2.2.	Teorema dell'impulso	75
2.3.	I principi della Dinamica e la Conservazione della Quantità di Moto	75
2.4.	Dalle leggi della dinamica alla conservazione della quantità di moto	75
2.5.	Dalla conservazione della quantità di moto alle leggi della dinamica	76
3.	Gli urti	77
3.1.	Urti Elastici ed Anelastici.....	77
3.1.1.	Calcolo delle velocità negli urti elastici ed anelastici	77
3.2.	Gli urti obliqui	78
Capitolo 8		
Moti relativi		79
1.	Il principio di relatività galileiana	79
1.1.	Approssimazione di sistema di riferimento inerziale	79
1.2.	Trasformazioni galileiane e invarianza delle leggi della meccanica	79
2.	Moti Relativi	80
2.1.	Composizione relativistica della velocità e dell'accelerazione.....	81
2.2.	Traslazione; rotazione e roto-traslazione	82
3.	Dinamica rotazionale di un corpo rigido	83
3.1.	Grandezze lineari ed angolari.....	83
3.2.	Carattere vettoriale della rotazione	84
3.3.	Energia cinetica rotazionale	84
3.4.	Calcolo del momento d'inerzia.....	84
3.5.	Teorema di Huygens-Steiner o degli assi paralleli	85

3.6.	Il Momento di una forza.....	85
3.7.	Lavoro ed Energia Cinetica Rotazionale	85
4.	La Teoria della Relatività.....	86
4.1.	Conseguenze	87
4.2.	Spazio-tempo di Minkowski.....	88
4.3.	Massa e quantità di moto relativistici	88
4.4.	Curvatura dello spazio-tempo	88
4.5.	La scoperta delle onde gravitazionali.....	89
4.6.	Relatività della simultaneità.....	90
4.7.	Relazione tra Massa ed Energia.....	90
4.8.	Le Trasformazioni di Lorentz.....	91
 Capitolo 9		
La statica		92
1.	L'equilibrio di un punto materiale	92
1.1.	Condizione di equilibrio per un punto materiale libero.....	92
1.2.	Condizione di equilibrio per un punto materiale vincolato	92
2.	L'equilibrio del corpo rigido.....	92
2.1.	Forze con stessa retta d'azione	93
2.2.	Forze concorrenti.....	93
2.3.	Forze parallele e concordi	93
2.4.	Forze parallele e discordi.....	94
3.	Condizioni generali di equilibrio per un corpo rigido	94
3.1.	Tipi di equilibrio.....	95
3.2.	Interpretazione analitica dell'equilibrio.....	96
3.3.	Condizioni vettoriali di equilibrio	96
 Capitolo 10		
Il moto dei pianeti e la legge di gravitazione universale		97
1.	Introduzione.....	97
1.1.	Teoria Tolemaica e Teoria Copernicana.....	97
2.	La legge di gravitazione universale	98
2.1.	Dimostrazione della legge di gravitazione universale	99
3.	Massa inerziale e massa gravitazionale	99
3.1.	Misura dell'accelerazione di gravità	100
4.	Moto di un Satellite e velocità di fuga	101
 Capitolo 11		
Leggi di conservazione		103
1.	L'Energia e le sue fonti.....	103
2.	Leggi e principi di conservazione	103
2.1.	Legge di conservazione della massa	104
2.2.	Legge di conservazione della carica elettrica	104
2.3.	Legge di conservazione della quantità di moto	104
2.4.	Legge di conservazione del momento angolare.....	105
2.5.	Legge di conservazione dell'energia meccanica.....	105
2.6.	Princípio di conservazione dell'energia totale.....	105
2.7.	Princípio di conservazione della massa-energia.....	105
 Capitolo 12		
Fluidostatica.....		106
1.	Definizione di fluido ideale	106

1.1.	La Pressione.....	106
1.2.	Princípio di Pascal.....	107
1.2.1.	Il Torchio Idraulico	107
1.3.	La Legge di Stevino.....	108
1.3.1	Paradosso Idrostatico.....	108
1.4.	Vasi comunicanti.....	109
1.4.1	Paradosso Idrostatico nei vasi comunicanti	110
2.	La pressione atmosferica.....	111
2.1.	Misura della Pressione Atmosferica	111
2.1.1.	Esperimento di Torricelli.....	111
3.	Il Princípio di Archimede.....	112
3.1.	Il Princípio di Archimede.....	112
3.2.	La spinta idrostatica.....	112

Capitolo 13

Fluidodinamica	114	
1.	La Dinamica dei fluidi ideali	114
1.1.	Ipotesi di moto stazionario.....	114
1.2.	Tubo di corrente o tubo di flusso.....	114
1.3.	Ipotesi di moto irrotazionale	115
1.4.	Ipotesi di fluido incomprimibile	115
1.5.	Ipotesi di fluido non viscoso	115
2.	Il Trinomio di Bernoulli	115
2.1.	La portata e l'equazione di continuità	115
2.2.	L'equazione di continuità	116
2.3.	Il teorema di Bernoulli	116
2.4.	I tre termini del trinomio di Bernoulli	117
2.5.	Casi particolari del teorema di Bernoulli.....	118
2.5.1.	Fluido immobile.....	118
2.5.2.	Condutture orizzontale.....	118
2.6.	Paradosso Idrodinamico	118
2.7.	Legge di Torricelli	119
2.8.	Effetto Venturi.....	119
2.8.1.	Tubo di Venturi.....	120
2.8.2.	Il Venturimetro.....	120
2.9.	Spinta dinamica o Portanza.....	120
2.10.	Effetto Magnus	121
2.11.	Paradosso Idrodinamico	121
3.	La viscosità di un fluido	121
3.1.	Viscometro.....	121
3.2.	Il Fenomeno della Gressa	122
3.3.	Esperimento di Reinol	122

Capitolo 14

La termometria e dilatazione dei corpi.....	124	
1.	La Temperatura.....	124
1.1.	Primi approcci con la Temperatura: le sensazioni.....	124
1.2.	Il funzionamento di un termometro.....	124
1.3.	Taratura di un Termometro	124
1.4.	Definizione di Termometro	124
1.5.	Scale Termometriche.....	125
1.6.	Scala Kelvin	125

1.7.	Passaggi di misura da una scala all'altra	125
2.	Tipi di termometro	127
2.1.	Termometro a gas perfetto.....	127
2.2.	Termometro a liquido.....	127
2.3.	Termometro a solido	127
2.4.	Termoresistenza	127
2.5.	Termocoppie	127
2.6.	Termistore.....	128
2.7.	Pirometro Ottico.....	128
3.	Dilatazione dei Corpi	128
3.1.	Dilatazione lineare.....	128
3.2.	Dilatazione superficiale	128
3.3.	Dilatazione volumica.....	129

Capitolo 15

Il Calore dei corpi	131	
1.	I Passaggi di stato ed il Calore	131
1.1.	Il Calore	131
1.2.	Calori specifici.....	131
1.3.	La misura del Calore	132
1.4.	Legge fondamentale della Termologia.....	132
1.5.	Equazione dell'Equilibrio Termico	132
2.	Il Calore latente	132
2.1.	Calore latente di fusione	133
2.2.	Sublimazione e Brinamento.....	133
2.3.	Calore latente di evaporazione	133
2.4.	Propagazione dell'energia termica o del calore	134

Capitolo 16

Teoria cinetica dei gas ideali	135	
1.	Teoria cinetica dei Gas ideali	135
1.1.	I gas ideali o perfetti	135
1.2.	Legge di Boyle (1662).....	135
1.3.	Prima Legge di Gay Lussac o di Volta-Gay-Lussac o di Charles (1802).....	136
1.4.	La seconda legge di Gay-Lussac o di Volta-Gay-Lussac o di Amontons (1802).....	137
1.5.	La Temperatura termodinamica assoluta	138
1.6.	Determinazione del numero di Avogadro	139
1.7.	Equazione di Stato dei Gas Perfetti o Legge dei Gas Perfetti (1834)	140
2.	Il modello dei Gas perfetti	140
2.1.	Energia Interna di un Gas Perfetto	141
2.2.	Distribuzione della velocità delle molecole in un gas.....	141
2.3.	Trasformazioni Adiabatiche	141
3.	Interpretazione microscopica dei gas perfetti.....	142
3.1.	Interpretazione microscopica del volume.....	142
3.2.	Interpretazione microscopica della pressione	142
3.3.	Interpretazione microscopica della temperatura	142
4.	I gas reali.....	143
4.1.	Introduzione di un termine correttivo per il volume	143
4.2.	Introduzione di un termine correttivo per la pressione	144
4.3.	L'equazione di van der Waals	144

Capitolo 17

La termodinamica	145
1. La termodinamica	145
1.1. Sistema termodinamico	145
1.2. Principio zero della termodinamica	145
2. Primo Principio della termodinamica.....	146
2.1. Enunciato del Primo Principio della termodinamica.....	146
2.2. Calcolo del Lavoro nelle trasformazioni termodinamiche	146
3. Il Secondo principio della termodinamica	147
3.1. Storia del Secondo principio della termodinamica.....	147
3.2. Aspetto pratico del secondo principio	147
3.3. Il ciclo di Carnot	148
3.3.1. Il rendimento di una macchina di Carnot.....	148
3.4. Enunciato di Lord Kelvin	149
3.5. Enunciato di Clausius	149
3.6. Trasformazioni reversibili ed irreversibili	149
3.7. Principali macchine termiche.....	150
4. Terzo principio della termodinamica	150
4.1. Formulazioni del terzo principio della termodinamica	150
5. Entropia.....	150
5.1. Definizione di Entropia	150
5.1.1. Principio dell'aumento dell'Entropia	150
5.2. Aspetto probabilistico legato all'Entropia	151
5.3. La probabilità termodinamica.....	151
5.4. Il Principio dell'entropia dell'Universo	151
5.5. Teorema dell'aumento dell'entropia.....	152
6. Entalpia.....	152
6.1. Definizione formale di Entalpia	152

Capitolo 18

Le onde.....	154
1. Classificazione delle onde	154
1.1. Onde meccaniche e non meccaniche	155
1.2. Onde unidimensionali, bidimensionali e tridimensionali	155
1.3. Onde longitudinali e trasversali.....	155
2. Descrizione di un'onda.....	156
2.1. Fronte d'onda.....	156
2.2. Equazione di un'onda.....	156
2.3. Parametri fotometrici di un'onda.....	157
2.3.1. Ampiezza.....	157
2.3.2. Lunghezza d'onda.....	157
2.3.3. Periodo	158
2.3.4. Frequenza	158
2.3.5. Pulsazione.....	158
2.3.6. Fase iniziale	158
2.3.7. Numero d'Onda	158
2.3.8. Velocità di propagazione	159
3. Energia trasportata da un'onda.....	160
3.1. Energia media di un'onda	161
3.2. Potenza media di un'onda unidimensionale.....	161
3.3. Potenza media di un'onda tridimensionale.....	161
3.4. Intensità dell'onda.....	161

4.	Fenomeni Caratteristici delle onde.....	161
4.1.	La Riflessione	161
4.2.	La Rifrazione.....	162
4.3.	La Dispersione	162
4.4.	Il principio di Huygens.....	162
4.5.	Il principio di sovrapposizione delle onde.....	163
4.6.	Interferenza.....	163
4.7.	Difrazione.....	163
4.8.	Onde stazionarie	163
4.9.	Onde stazionaria con estremi fissati.....	164
5.	Moto armonico	165
5.1.	Oscillatore armonico semplice.....	165
5.2.	Moto armonico e Moto circolare uniforme	165
5.3.	Moto armonico di una molla	166
5.4.	Pendolo matematico o pendolo semplice	167
5.5.	Energia cinetica e potenziale in un moto armonico.....	168
5.6.	Oscillatore armonico smorzato	168
5.7.	L'oscillatore armonico forzato	169

Capitolo 19

I Colori della Luce	171	
1.	La luce bianca	171
1.1.	Spettri di emissione e di assorbimento	171
1.2.	I Colori dell'Iride	171
1.3.	Il Disco di Newton	172
1.4.	La luce come Onda Elettromagnetica.....	172
2.	Sintesi dei Colori.....	173
2.1.	I Colori	173
2.2.	Lo spettro del visibile.....	173
2.3.	Classificazione dei Colori	173
2.4.	Parametri cromatici: tonalità, luminosità e saturazione.....	173
2.5.	Sintesi del colore	174
2.6.	Sintesi additiva	174
2.7.	Sintesi sottrattiva.....	174
3.	Fenomeni luminosi.....	174
3.1.	La Diffusione.....	174
3.2.	La Riflessione totale.....	175
3.3.	La Dispersione	175

Capitolo 20

Ottica Geometrica e gli Specchi	177	
1.	L'Ottica	177
1.1.	Ottica geometrica	177
1.2.	Ottica fisica o ondulatoria	177
1.3.	Ottica elettromagnetica.....	177
2.	La Riflessione della Luce	177
2.1.	Angolo limite.....	178
2.2.	Le leggi della riflessione..	178
2.3.	Gli specchi	178
2.4.	Specchi piani.....	178
2.4.1.	Immagine reale e virtuale in uno specchio piano	179
2.5.	Specchi sferici.....	179

2.5.1.	Caratteristiche degli specchi sferici	179
2.5.2.	Immagine reale e virtuale in uno specchio sferico	179
2.6.	Specchi sferici concavi	179
2.6.1.	Costruzione delle immagini	180
2.6.2.	Caratteristiche dell'immagine di uno specchio concavo	181
2.7.	Specchi sferici convessi	181
2.7.1.	Caratteristiche dell'immagine di uno specchio convesso	181
2.8.	Equazione dei punti coniugati per specchi concavi e convessi.....	182
2.8.1.	Valore di Ingrandimento e Riduzione per gli specchi sferici	182
2.9.	Specchi parabolici	182

Capitolo 21

Ottica Geometrica e le Lenti sottili	183
---	------------

1.	La Rifrazione della Luce.....	183
1.1.	Indice di Rifrazione	183
1.2.	Le leggi della Rifrazione	183
1.3.	Indice di rifrazione relativo ed assoluto.....	184
1.4.	La legge di Snell	185
1.4.1.	La riflessione totale e la Legge di Snell	185
2.	Le Lenti sottili	186
2.1.	Caratteristiche delle Lenti sottili.....	186
2.2.	Classificazione delle Lenti sottili	186
2.3.	Lenti convergenti	187
2.4.	Equazione delle Lenti sottili	187
2.4.1.	Determinazione dell'immagine di un'oggetto in aria	188
2.4.2.	Valore di Ingrandimento e Riduzione per le lenti sottili.....	188
2.4.3.	Il fuoco e la distanza focale.....	188
2.5.	Potere convergente di una lente.....	188
2.6.	Lenti divergenti.....	189
3.	Dioptri sferici.....	190
3.1.	Dioptro sferico	190
3.2.	L'occhio umano come sistema ottico.....	190

Capitolo 22

L'ottica fisica e la luce	191
--	------------

1.	Dualismo onda-corpuscolo della luce	191
1.1.	Il modello ondulatorio della luce	191
1.2.	Breve storia sulla scoperta della natura della luce	192
1.3.	La velocità della luce	192
1.4.	La scoperta della natura della luce.....	192
1.5.	Interpretazione ondulatoria di Huygens	193
1.5.1.	L'interpretazione della legge di Snell secondo Huygens.....	195
1.6.	La misura della velocità della luce	196
2.	Fenomeni ondulatori legati alla Luce	197
2.1.	Interferenza.....	197
2.2.	L'esperimento di Young.....	197
2.3.	Diffrazione di Fraunhofer.....	199
2.4.	Reticoli di diffrazione	200
3.	Lo spettro elettromagnetico	200

Capitolo 23	
Il suono	202
1. Dualismo onda-corpuscolo della luce	202
1.1. Il modello ondulatorio della luce	202
1.2. Breve storia sulla scoperta della natura della luce	203
1.3. La velocità della luce	203
1.4. La scoperta della natura della luce.....	203
1.5. Interpretazione ondulatoria di Huygens.....	204
1.5.1. L'interpretazione della legge di Snell secondo Huygens.....	206
1.6. La misura della velocità della luce	207
2. Fenomeni ondulatori legati alla Luce	208
2.1. Interferenza.....	208
2.2. L'esperimento di Young.....	208
2.3. Difrazione di Fraunhofer.....	210
2.4. Reticoli di diffrazione	211
3. Lo spettro elettromagnetico	211
Capitolo 24	
Il campo elettrico	213
1. Elettrostatica.....	213
1.1. La carica elettrica.....	213
1.2. Fenomeni di elettrizzazione	213
1.3. Conduttori e isolanti.....	214
1.4. Cariche elettriche e legge di Coulomb	214
1.5. Principio di sovrapposizione.....	216
1.6. Concetto di campo come superamento dell'azione a distanza	217
1.7. Campi scalari e vettoriali.....	218
2. Campo elettrico.....	218
2.1. Linee di forza e flusso del campo elettrico.....	218
2.1.1. Regole di rappresentazione con le linee di forza.....	219
2.1.2. Flusso di un campo elettrico	219
2.2. Teorema di Gauss.....	219
2.2.1. Teorema di Gauss e Legge di Coulomb	220
2.2.2. Moto di cariche nel campo elettrico	221
2.3. Campo di distribuzioni continue	222
2.3.1. Densità lineare, superficiale o volumetrica.....	222
2.3.2. Campo elettrico di una distribuzione lineare di carica	222
2.3.3. Campo elettrico di un piano carico ed infinitamente esteso	223
2.3.4. Campo elettrico di una sfera cava carica	223
2.3.5. Campo elettrico di una sfera piena carica	226
2.3.6. Campo elettrico di un Dipolo elettrico.....	227
Capitolo 25	
Energia potenziale elettrica	228
1. Potenziale elettrico	228
1.1. L'elettronvolt (eV)	229
1.2. Superficie equipotenziali.....	229
1.3. Energia Potenziale e Potenziale elettrico di N di cariche puntiformi.....	230
1.4. Potenziale elettrico di un dipolo.....	230
2. Capacità elettrica	230
2.1. Condensatore piano	230
2.2. Condensatore cilindrico	231

2.3.	Condensatore sferico.....	232
2.4.	Sfera isolata.....	232
2.5.	Condensatori in serie ed in parallelo.....	233
2.6.	Condensatori in parallelo	233
2.7.	Condensatori in serie	234
2.8.	Energia immagazzinata in un condensatore.....	234
2.9.	Densità di energia.....	234
2.10.	Condensatore con dielettrici	234

Capitolo 26

La corrente elettrica ed i circuiti	236
--	------------

1.	La Corrente elettrica.....	236
1.1.	Densità di corrente	236
1.2.	Interpretazione microscopica della corrente elettrica nei solidi conduttori.	236
1.3.	Resistenza e Resistività	237
1.4.	Generatore ideale di tensione e di corrente.....	237
2.	Le leggi di Ohm.....	237
2.1.	La prima Legge di Ohm	237
2.1.	La seconda Legge di Ohm	237
2.2.	La Potenza nei circuiti ed Effetto Joule	237
2.3.	Circuiti elettrici	238
2.3.1.	Calcolo della corrente nei circuiti elementari.....	238
2.3.2.	Regole pratiche per la risoluzione di circuiti elettrici.....	238
2.4.	Resistenze in serie	238
2.5.	Resistenze in parallelo.....	238
2.6.	I e II Legge di Kirchhoff	239
2.7.	Amperometro e Voltmetro	240
3.	Condensatori	240
3.1.	Condensatori in parallelo	240
3.2.	Condensatori in serie	240
3.3.	Carica di un condensatore	241
3.4.	Scarica di un Condensatore.....	243
4.	Il passaggio dell'elettricità nei liquidi	246
4.1.	L'elettrolisi.....	247
4.2.	Le leggi di Faraday sull'elettrolisi.....	247
5.	Il passaggio dell'elettricità nei gas	247
5.1.	Emissione dei raggi catodici.....	248
6.	Produzione, la trasformazione e il trasporto dell'energia elettrica	248
7.	Impianti termici convenzionali e Impianti idroelettrici	248

Capitolo 27

Magnetismo.....	250
------------------------	------------

1.	Magnetismo	250
1.1.	Il campo magnetico	250
1.2.	Il Campo magnetico terrestre	250
1.3.	Linee di Campo Magnetico.....	250
1.4.	Moto di una carica elettrica in un campo magnetico uniforme.....	251
1.5.	Forza magnetica su un filo percorso da corrente.....	252
2.	Interazioni elettriche e magnetiche	252
2.1.	Esperienza di Oersted.....	252
2.2.	L'esperienza di Faraday	253
2.3.	L'esperienza ed il Teorema di Ampère	253

2.4.	Effetto Hall.....	254
3.	Comportamento di conduttori percorsi da corrente in un campo magnetico	256
3.1.	Filo percorso da corrente elettrica	256
3.2.	Spira percorsa da corrente elettrica	257
3.3.	Solenoide percorso da corrente elettrica	258
3.4.	Seconda equazione di Laplace.....	258
3.4.1.	Il Motore Elettrico.....	258
Capitolo 28		
Induzione elettromagnetica		260
1.	Induzione Elettromagnetica	260
1.1.	Prima esperienza di Faraday: conduttore fermo - campo magnetico variabile	260
1.2.	Seconda esperienza di Faraday: conduttore fermo- magnete in moto	261
1.3.	Interpretazione delle esperienze di Faraday	261
2.	Flusso e circuitazione di campo magnetico	261
2.1.	La legge di Faraday-Neumann	262
2.2.	La Legge di Lenz	262
2.3.	Campo conservativo e non conservativo.....	263
2.4.	Circuitazione del campo magnetico	263
Capitolo 29		
Le equazioni di Maxwell		264
1.	Autoinduzione e mutua induzione	264
1.1.	L'induttanza di un Solenoide	264
1.2.	Energia accumulata in un Solenoide.....	265
1.3.	Il flusso di energia elettromagnetica e la propagazione del campo elettromagnetico	267
2.	Correnti di Foucault.....	268
3.	Il campo elettrico indotto	268
4.	Alternatore	268
4.1.	La corrente alternata	269
5.	Il campo elettromagnetico e le Equazioni di Maxwell	269
6.	Elettrolisi e pila di Volta	270
6.1.	Le tre leggi di Volta.....	271
6.2.	Conduttori di prima e seconda classe.....	271
6.3.	La pila (cella galvanica).....	271
6.4.	La pila di Volta.....	271
7.	Conduttori, semiconduttori ed isolanti	272
7.1.	Semiconduttori.....	272
7.2.	Caratteristiche dei semiconduttori.....	272
7.3.	Semiconduttori intrinseci ed estrinseci.....	273
Capitolo 30		
Fisica quantistica		274
1.	Crisi della Meccanica classica	274
2.	Origini della Meccanica Quantistica	274
3.	La radiazione di un corpo nero	275
3.1.	Il lavoro di estrazione W_e	276
4.	Effetto termoionico.....	277
5.	Effetto fotoelettrico ed ipotesi di Planck.....	277
6.	Effetto Compton	278
7.	Ipotesi di de Broglie.....	278

7.1.	Esperimento di Davisson e Germer.....	279
8.	L'Equazione di Schrödinger	280
9.	Princípio di Indeterminazione di Heisenberg	280

Capitolo 31

Fisica nucleare.....	282
-----------------------------	------------

1.	Introduzione.....	282
1.1.	Scoperta dell'elettrone e determinazione del rapporto e/m.	283
1.2.	Esperimento di Millikan	283
2.	Modelli atomici	284
2.1.	Teoria atomica di Dalton	284
2.2.	Il modello atomico "a panettone" di Thomson.....	284
2.3.	Il modello planetario di Rutherford (1911).....	285
2.4.	Il modello atomico di Bohr-Sommerfeld (1915).....	286
2.4.1.	L'ipotesi di De Broglie	287
2.5.	Modelli nucleari.....	287
3.	Il principio d'indeterminazione di Heisenberg (1927)	288
3.1.	L'equazione probabilistica di Schrödinger	288
4.	Max Born.....	288
5.	I numeri quantici	288
5.1.	Principio di esclusione di Pauli.....	291
5.2.	Esperienza di Stern e Gerlach	291
5.3.	Effetto Zeeman.....	292
6.	Le radiazioni	292
7.	La materia	292
7.1.	L'atomo	292
7.2.	Il Nucleo	293
7.3.	Gli Elettroni	293
7.3.1.	Legame elettronico.....	294
7.4.	Isotopi	294
7.5.	Isobari, Isotoni ed Isomeri.....	294
7.6.	Radioattività naturale e famiglie radioattive	295
7.6.1.	Formula di decadimento	295
7.6.2.	Tipi di radioattività e spettri delle radiazioni	296
7.6.3.	Produzione di coppie e annichilazione.....	297
7.6.4.	Effetto tunnel	297
7.6.5.	Radiodatazione.....	297
7.6.6.	Radioattività artificiale.....	298
7.6.7.	Acceleratori di particelle	298
7.6.8.	Effetti biologici delle radiazioni.....	298
7.6.9.	Grandezze radiometriche e dosimetriche	299
8.	Fusione e Fissione nucleare.....	300
8.1.	La fissione nucleare.....	300
8.1.1.	Principio di funzionamento dei reattori nucleari	300
8.2.	La fusione nucleare	301
8.3.	La catena protone-protone	301
8.4.	Il ciclo carbonio-azoto-ossigeno	302
8.5.	La bomba all'idrogeno.....	302
8.6.	Sicurezza nucleare e protezione sanitaria.....	302
8.7.	Stoccaggio dei rifiuti radioattivi.....	303

Capitolo 32

Elementi di astronomia.....	305
1. Le origini dell'Universo.....	305
1.1 La teoria del Big Bang.....	305
1.2 La nascita del Sistema solare.....	306
1.3 La nascita della Terra.....	306
1.4 L'origine della vita.....	307
1.5 Ipotesi principali sul destino ultimo dell'Universo.....	307
1.5.1 Teorie dell'Universo aperto	307
1.5.2 Teorie dell'Universo chiuso	308
1.5.3 La radiazione cosmica di fondo	308
2. Le Galassie	308
2.1. Classificazione delle galassie (secondo Hubble).....	308
2.2. La struttura della Galassia	309
2.3. Origine ed evoluzione delle galassie.....	309
3. Le Stelle	310
3.1. Tipi di stelle.....	310
3.2. I Telescopi.....	311
3.3. Le comete	311
3.4. Red-shift cosmologico.....	312
4. Il Sole.....	312
5. Il Sistema Solare	313
6. La Terra.....	313
6.1. La Struttura della Terra.....	313
6.2. I moti della Terra	314
6.3. Rotazione terrestre: Esperimenti di Guglielmini e di Foucault	314
6.4. Il fenomeno delle maree	314
6.5. L'atmosfera della Terra	315
6.5.1. Composizione.....	315
6.5.3. Struttura dell'Atmosfera.....	315
6.5.4. La troposfera	316
6.5.5. La stratosfera.....	316
6.5.6. La mesosfera.....	316
6.5.7. La termosfera	317
6.5.8. L'esosfera	317
6.5.9. La temperatura dell'aria.....	317
6.5.10. La pressione atmosferica.....	318
6.5.11. Il movimento delle masse d'aria.....	318
6.5.12. La circolazione atmosferica generale.....	318
6.5.13. I fenomeni atmosferici.....	319
6.6. I sistemi di riferimento sulla Terra.....	320
6.6.1. Orientarsi	320
6.6.2. Il reticolato geografico.....	320
6.6.3. Le coordinate geografiche.....	321
6.6.4. I fusi orari e la misura del tempo.....	322
6.6.5. Le carte geografiche	323
6.7. Rocce e minerali	325
6.7.1. Minerali.....	326
6.7.2. Proprietà dei minerali	326
6.7.3. Classificazione dei minerali	327
6.7.4. Rocce	327
6.7.5. La formazione delle rocce	327

6.7.6.	Il processo magmatico	327
6.7.7.	Il processo di sedimentazione.....	328
6.7.8.	Il processo metamorfico.....	328
6.7.9.	Il ciclo litogenetico	328
7.	L'Astrofisica	329
8.	Astronautica.....	330

Sezione II - Chimica

Capitolo 1

L'oggetto della chimica	335	
1.	La materia	335
1.1.	Le sostanze pure.....	335
1.2.	Miscugli omogenei ed eterogenei	336
1.3.	I colloidì o dispersioni colloidali.....	336
1.4.	I metodi di separazione dei componenti di un miscuglio.....	337
2.	Atomi e molecole: la struttura microscopica della materia.....	337
3.	Atomi e molecole: simboli e formule chimiche	339
4.	Definizioni di reazioni chimiche.....	341
5.	Costituzione dell'atomo.....	342
5.1.	Ioni	342
5.2.	Isotopi	343
6.	Massa atomica e Massa Molecolare.....	343
7.	Il concetto di mole	344
7.1.	Calcolo del numero delle moli.....	344
8.	Legge di Avogadro	345
9.	Le reazioni nucleari	345

Capitolo 2

I modelli atomici.....	346	
1.	Il modello atomico di Thomson	346
2.	Il modello atomico di Rutherford.....	346
3.	Il modello atomico di Bohr.....	347
4.	La meccanica quantistica	349
5.	Gli orbitali.....	350
6.	La configurazione elettronica	352

Capitolo 3

La tavola periodica degli elementi.....	356	
1.	La tavola periodica.....	356
2.	Le proprietà periodiche.....	359
3.	La classificazione degli elementi.....	360

Capitolo 4

I Legami Chimici	364	
1.	La teoria e le strutture di Lewis.....	364
2.	L'energia di legame ed i legami chimici.....	366
3.	Il legame metallico	368
4.	La teoria dell'orbitale molecolare.....	369
5.	La geometria molecolare e la Teoria VSEPR (Valence Shell Electron Pair Repulsion).....	372
6.	La teoria del legame di valenza (VB).....	375

7.	Ibridazione	376
8.	I legami secondari o intermolecolari	378
Capitolo 5		
Gli stati di aggregazione della materia e i passaggi di stato.....		381
1.	I passaggi di stato	382
2.	Lo stato gassoso o aeriforme	385
3.	Miscele di gas.....	387
4.	Teoria cinetica dei gas	388
5.	I gas reali.....	388
6.	Lo stato liquido.....	389
7.	La viscosità	389
8.	La tensione superficiale e i fenomeni di capillarità.....	390
9.	La tensione di vapore	391
10.	Lo stato solido	391
Capitolo 6		
Nomenclatura dei composti inorganici		393
1.	La valenza e il numero di ossidazione (n.o.)	393
2.	Nomenclatura dei composti binari.....	394
3.	Nomenclatura dei composti ternari	397
Capitolo 7		
Le reazioni chimiche.....		399
1.	Tipi di reazioni chimiche	400
2.	Equazioni in forma ionica e bilanciamento	400
3.	Reazioni di ossido riduzione o redox e bilanciamento	401
3.1.	Reazioni di disproporzione o Dismutazione (ossido riduzione interna)	402
3.2.	Pile e Celle elettrolitiche	402
4.	Calcoli stechiometrici	403
Capitolo 8		
Solubilità		405
1.	I fattori che influenzano la solubilità.....	405
1.1.	La polarità	405
1.2.	La temperatura.....	406
1.3.	La pressione	406
2.	Interventi per migliorare la solubilità	406
3.	Solubilità in Acqua	406
4.	La concentrazione	407
5.	Differenze tra Ionizzazione e Dissociazione Chimica.....	408
6.	Proprietà colligative	409
6.1.	Abbassamento della tensione di vapore secondo la legge di Raoult.....	409
6.2.	Innalzamento Ebullioscopico	409
6.3.	Abbassamento Crioscopico	409
6.4.	Osmosi e pressione osmotica	409
7.	Le dispersioni colloidali.....	410
Capitolo 9		
L'equilibrio chimico: Termodinamica e cinetica.....		411
1.	Termodinamica	411
2.	Cinetica chimica.....	412

2.1.	Ordini di reazione.....	413
3.	Fattori che influenzano la velocità di reazione	414
4.	Equilibrio chimico.....	415
5.	Solubilità dei sali e prodotto di solubilità.....	416
5.1.	Ione a comune.....	417
Capitolo 10		
Acidi e Basi.....		418
1.	Classificazione degli Acidi e delle Basi	419
2.	Kw dell'acqua	420
3.	Il pH di una soluzione acquosa	420
4.	Calcolo del pH di una soluzione acquosa.....	421
5.	Reazioni tra acidi e basi	422
6.	Titolazioni Acido Base	423
7.	Soluzioni Tampone	423
7.1.	Sistemi tampone nel sangue dell'uomo.....	423
Capitolo 11		
Chimica organica.....		425
1.	Gruppi funzionali	425
2.	La Nomenclatura.....	426
3.	La Reattività dei composti organici.....	427
4.	Isomeria.....	427
Capitolo 12		
Gli idrocarburi.....		431
1.	Alcani.....	432
1.1.	Reattività degli alcani.....	433
2.	Gli alcheni	434
2.1.	La reattività degli Alcheni	434
3.	Gli alchini.....	435
3.1.	Reattività degli alchini.....	435
4.	Idrocarburi Aromatici.....	436
4.1.	Proprietà fisico chimiche e Reattività degli alcani	437
5.	Il petrolio	437
Capitolo 13		
I derivati degli idrocarburi		438
1.	Alogenuri alchilici.....	438
2.	Gli alcoli.....	438
3.	I Fenoli.....	440
4.	I tioli	441
5.	Gli eteri.....	441
6.	I derivati carbonilici.....	441
7.	Gli Acidi Carbossilici.....	442
8.	Esteri.....	444
9.	Anidridi	445
10.	Ammidi	445
11.	Ammine.....	445
12.	I nitrili	446
13.	Gli Eterocicli.....	447

Capitolo 14	
Composti organici di interesse biologico	448
1. I carboidrati.....	448
1.1. I Polisaccaridi	450
1.2. Metabolismo del glucosio	450
2. Aminoacidi Peptidi e Proteine	450
2.1. Aminoacidi	450
2.2. Le Proteine	451
3. I Lipidi	452
3.1. I trigliceridi	452
3.2. I fosfolipidi.....	453
3.3. Gli steroidi.....	453
4. Acidi nucleici	453
Capitolo 15	
Scienza e tecnologia dei materiali.....	455
1. I materiali.....	455
1.1. Le proprietà e le caratteristiche dei materiali.....	456
1.2. Il processo produttivo.....	457
1.3. I materiali di scarto da rifiuto a materia seconda.....	457
1.4. I metalli	458
1.4.1 Le proprietà principali	458
1.4.2 Il processo produttivo.....	458
1.4.3 Le leghe	460
1.4.4 La ghisa e l'acciaio	460
1.4.5 L'alluminio.....	462
1.4.6 Il rame.....	462
1.4.7 Il titanio	463
1.5. Il legno.....	463
1.5.1 Le proprietà del legno.....	463
1.5.2 Il legname da costruzione.....	463
1.6. I tessuti	465
1.6.1 Le fibre naturali: il cotone, la lana, la seta ed il lino	465
1.6.2 Le fibre sintetiche	466
1.7. Il vetro.....	466
1.7.1 Le proprietà del vetro.....	466
1.7.2 La produzione del vetro	467
1.7.3 Le tipologie di vetro	468
1.8. La carta	468
1.8.1 La produzione della carta: il sistema artigianale ed il sistema industriale	469
1.8.2 La standardizzazione nella produzione industriale	469
1.9. I materiali polimerici.....	470
1.9.1 Il processo di polimerizzazione	470
1.9.2 Le proprietà dei materiali polimerici.....	471
1.9.3 La classificazione dei materiali polimerici.....	471
1.10. I materiali ceramici.....	472
1.10.1 Il processo produttivo dei materiali ceramici	472
1.10.2 Le caratteristiche dei materiali ceramici	472

Parte II
Biologia integrata

 **Approfondimento
online**

Parte III
Quiz di tecniche di allevamento vegetale e animale

 **Approfondimento
online**

Parte IV
Tecnologie dell'informazione e della comunicazione

Capitolo 1

Nozioni generali d'informatica.....	479
1. Il sistema binario	479
1.1. Codifica: la trasformazione in linguaggio binario	479
1.2. Decodifica: dal formato machine-readable al linguaggio human-readable	481
2. Le unità di misura in informatica.....	481
2.1. Sistema Internazionale	481
2.2. Prefissi binari.....	481
2.3. Confronto tra prefissi binari e prefissi del Sistema Internazionale	482
3. Come funziona un computer	482
3.1. Esempi di applicazioni del computer	483
3.2. Tipi di computer	483
3.2.1. Classificazione in base all'uso	483
3.2.2. Classificazione in base a dimensioni e evoluzione storica	483

Capitolo 2

L'hardware	485
1. Cosa è l'hardware	485
2. La scheda madre	485
3. La Central Processing Unit (CPU)	486
4. Le memorie nei sistemi di elaborazione	486
4.1. La memoria centrale.....	487
4.1.1. La memoria ROM (Read-Only Memory)	487
4.1.2. La memoria RAM (Random Access Memory).....	487
4.1.3. La memoria Cache	488
4.1.4. I registri	488
4.2. La memoria di massa	489
4.2.1. I dischi rigidi (HDD) e le unità a stato solido (SSD)	489
4.2.2. Le memorie rimovibili.....	489
4.2.3. Le unità ottiche.....	489
4.2.4. I nastri magnetici.....	489
4.3. La gerarchia di memorie nei sistemi di elaborazione.....	489
4.3.1. Il principio di località	489
5. Espandere le funzionalità hardware nei sistemi di elaborazione	490
5.1. Metodi di espansione hardware	490
5.2. Interfacce, slot, porte e connettori.....	491
5.3. Esempi di espansione: schede video, audio e di rete	492
5.3.1. Le schede video.....	492
5.3.2. Le schede audio.....	492
5.3.3. Le schede di rete	493

6.	Le periferiche di I/O (Input/Output)	493
6.1.	Le periferiche di input	494
6.1.1.	La tastiera	494
6.1.2.	Il mouse.....	495
6.2.	Le periferiche di output.....	495

Capitolo 3

Il software.....	497	
1.	Definizione di software	497
2.	Importanza del software nella società moderna	497
3.	Tipologie di software	498
3.1.	Software di sistema	498
3.1.1.	Sistemi operativi.....	498
3.1.2.	Driver di dispositivo	498
3.2.	Software applicativo	499
3.2.1.	Applicazioni per la produttività (es. suite per ufficio)	499
3.2.2.	Software di comunicazione e collaborazione.....	499
3.2.3.	Software multimediale e di intrattenimento.....	499
3.2.4.	Software specializzato per settori specifici.....	499
4.	Licenze e distribuzione del software	500
4.1.	Software proprietario.....	500
4.2.	Software open source	500
4.3.	Licenze software comuni (es. GNU GPL, MIT, Apache e BSD).....	500
5.	Tendenze e sviluppi futuri.....	500
5.1.	Intelligenza artificiale e apprendimento automatico	501
5.2.	Cloud computing e software as a service (SaaS).....	501
5.3.	Sviluppo di applicazioni mobili	502
5.4.	Realtà virtuale e realtà aumentata	502
6.	Prospettive future del settore software	502

Capitolo 4

Microsoft Windows e applicazioni di office automation.....	503	
1.	Primi passi con Windows	503
1.1.	Il Desktop	503
1.2.	Le icone.....	504
1.3.	Lavorare con le icone.....	505
2.	File	506
3.	Il File System: L'organizzazione gerarchica dei dati nei sistemi operativi moderni..	512
3.1.	Le finestre	513
3.2.	La barra dei menu.....	514
3.3.	La barra di accesso rapido	515
3.4.	La barra di stato	515
3.5.	Le barre di scorrimento.....	515
4.	Editor di testi e word processor	516
4.1.	L'interfaccia di Microsoft Word	516
4.1.1.	Creare un nuovo documento	517
4.1.2.	Aprire e chiudere un documento.....	517
4.1.3.	Salvare un documento	517
4.1.4.	La selezione del testo.....	517
4.1.5.	Copiare e incollare.....	517
4.1.6.	La formattazione	518
4.1.7.	L'allineamento e l'interlinea.....	518

4.1.8.	Operazioni di base, impostazioni nel programma e la guida	519
4.1.9.	I comandi più frequenti	521
4.1.10.	Rientri	523
4.1.11.	Tabulazioni.....	524
4.1.12.	La revisione ortografica e grammaticale del testo.....	525
4.1.13.	Una funzionalità avanzata: le Macro	525
4.1.14.	Fine delle elaborazioni: l'output mediante la stampa	527
5.	Microsoft Excel: lo strumento per fogli di calcolo.....	528
5.1.	Immissione dei dati nelle celle	529
5.2.	Utilizzo delle formule	529
5.3.	Le funzioni.....	530
5.3.1.	Altre funzioni.....	531
5.4.	I grafici.....	531
5.4.1.	Iistogrammi	532
5.4.2.	Grafici a linee.....	532
5.4.3.	Grafici a torta.....	533
5.4.4.	La creazione di grafici	533
6.	Presentazioni con Microsoft PowerPoint	534
6.1.	L'avvio e gli aspetti generali da conoscere	534
6.2.	Realizzare le slides	535
6.3.	I temi.....	536
6.4.	L'inserimento di nuove diapositive	537
6.5.	Transizioni e animazioni.....	538
6.6.	Eseguire la presentazione.....	539
6.7.	La stampa delle diapositive e delle note	540

Capitolo 5

	Le reti di computer e internet	542
1.	A cosa serve una rete di computer	542
2.	Tipi di reti di computer	542
2.1.	Internet e il WWW	543
2.2.	Come avviene lo scambio di dati via internet.....	543
2.3.	I browser Web	544
3.	La navigazione in incognito	547
4.	Salvare i contenuti del web	549
5.	I motori di ricerca.....	549
6.	I Social Network e la loro evoluzione	550
7.	La posta elettronica	556
8.	La posta elettronica certificata	557
9.	Gestire ed usare la posta elettronica	557
9.1.	Struttura di un messaggio di posta elettronica	559
10.	Internet e la sicurezza	563
10.1.	La crittografia e i protocolli di sicurezza	563
10.2.	Internet e le minacce informatiche	564
10.3.	Difesa dagli attacchi degli hacker	565
11.	Il certificato digitale.....	565
12.	Il controllo attivo sui minori con il controllo genitori.....	566
13.	La chiave per la tua sicurezza digitale: scegliere e gestire password efficaci	566
14.	One-Time-Password e autenticazione a più fattori.....	568
15.	Differenza tra Hacking, Cracking e Hacking etico	568
16.	Raccolta illegale di dati ed informazioni.....	569
17.	Alcune linee guida per la migliore sicurezza nell'uso dell'ICT	570

18.	Malware e anti-malware	571
19.	Antivirus: la prima linea di difesa contro i malware	571
19.1.	La firma di un malware.....	572
19.2.	Funzionamento degli antivirus	572
19.3.	Antivirus integrati nei sistemi operativi	572
19.4.	Scelta di un antivirus	573
20.	Messa in sicurezza fisica e software dei dati.....	573
21.	E-learning e Learning Management System (LMS)	574
22.	Il cloud computing	577
23.	Blog, Wiki e Podcast: Strumenti di condivisione nell'era dei Social Network	578

Parte V

Quiz di tecnologie e tecniche di rappresentazione grafica ...



Parte VI

Normativa in materia di salute e sicurezza nei luoghi di lavoro.....



Parte VII

Inglese

Capitolo 1

L'alfabeto inglese.....	585
1. I segni grafici per i "suoni intermedi"	585

Capitolo 2

Lo spelling	587
1. Tre regole di pronuncia.....	587
2. La pronuncia delle consonanti	587

Capitolo 3

I sostantivi	589
1. Genere dei sostantivi.....	589
2. I plurali.....	590
2.1. Sostantivi regolari	590
2.2. Sostantivi irregolari.....	590
2.3. Accordi irregolari verbo/sostantivo.....	591
3. Sostantivi numerabili e non numerabili	592
3.1. Sostantivi numerabili	592
3.2. Sostantivi non numerabili.....	592
3.3. Tranelli.....	593

Capitolo 4

I determinanti.....	594
1. L'articolo determinativo.....	594
1.1. Quando si usa "the"	594
1.1.1. Regole generali	594
1.1.2. Nomi propri.....	595

1.2.	Quando non si usa “the”.....	596
2.	Articoli indeterminativi.....	597
3.	I dimostrativi	599
3.1.	Uso dei dimostrativi	599
3.2.	Costruzione della frase	599
4.	I pronomi.....	600
4.1.	Pronomi personali soggetto.....	600
4.2.	Pronomi personali oggetto	601
4.3.	Aggettivi possessivi	601
4.4.	Pronomi possessivi.....	601
4.5.	Pronomi riflessivi e intensivi	601
5.	I numeri in inglese.....	602
5.1.	I decimali in inglese	603
5.2.	Le frazioni in inglese.....	603
5.3.	Le percentuali in inglese.....	603
5.4.	Come parlare di denaro in inglese	604
5.5.	Le misure in inglese.....	604
5.6.	Come pronunciare gli anni	604
5.7.	Come si pronuncia 0 in inglese.....	605
6.	I distributivi.....	605
6.1.	Uso di “each” e “every”	605
6.2.	Distributivi per coppie di elementi	606
6.3.	Uso di “both”	606
6.4.	Uso di “either”	606
6.5.	Uso di “neither”	607
6.6.	Uso di “all” come distributivo	607
6.7.	Uso di “half” come distributivo.....	608
7.	Esprimere la differenza	609
7.1.	Uso di “Other”	609
7.2.	Uso di “Another”	609
7.3.	Uso di “The Other”	609
8.	I predeterminanti	610
9.	Parole composte	610
10.	Il genitivo sassone.....	611
10.1.	Funzioni del possessivo	611
10.2.	Modi di dire.....	612

Capitolo 5

Gli aggettivi.....	613	
1.	Uso degli aggettivi inglesi	613
1.1.	Alcune eccezioni.....	613
2.	Ordine di priorità degli aggettivi.....	614
3.	Comparativi e superlativi	614
3.1.	Aggettivi comparativi	614
3.2.	Aggettivi superlativi	615
3.3.	Come formare i comparativi e i superlativi regolari.....	615
3.3.1.	Aggettivi a una sillaba.....	615
3.3.2.	Due sillabe	615
3.3.3.	Tre o più sillabe.....	616
3.4.	Comparativi e superlativi irregolari.....	616
3.5.	Aggettivi comparativi	616
3.5.1.	Qualità uguali.....	616

3.5.2.	Qualità non uguali	616
3.6.	Aggettivi comparativi per quantità uguali	617
3.6.1.	Sostantivi numerabili	617
3.6.2.	Sostantivi non numerabili	617
3.7.	Aggettivi comparativi per quantità diverse	617
3.7.1.	Sostantivi numerabili	618
3.7.2.	Sostantivi non numerabili	618
Capitolo 6		
L'avverbio.....	619	
1.	Come si forma un avverbio da un aggettivo.....	619
2.	Avverbi comparativi e superlativi.....	620
3.	Avverbi di luogo	621
3.1.	Here e There	621
3.2.	Avverbi di luogo che sono anche preposizioni	622
3.3.	Avverbi di luogo che terminano in -where.....	622
3.4.	Avverbi di luogo che terminano in -wards	622
3.5.	Avverbi di luogo che esprimono un movimento e un luogo.....	622
4.	Avverbi di tempo.....	622
4.1.	Avverbi che indicano quando.....	623
4.2.	Avverbi che indicano per quanto tempo.....	623
4.3.	Avverbi che indicano la frequenza	623
4.4.	Uso di Yet	624
4.5.	Uso di Still.....	624
4.6.	Ordine degli avverbi di tempo.....	625
5.	Avverbi di modo.....	625
6.	Avverbi di quantità	626
6.1.	Uso di "enough"	626
6.1.1.	Enough come avverbio	626
6.1.2.	Enough come determinante	627
6.2.	Uso di "too"	627
6.2.1.	Too quando significa "anche"	627
6.2.2.	Too quando significa "troppo"	627
6.3.	Uso di "very"	628
6.3.1.	Differenza in significato tra "very" e "too"	628
6.3.2.	Altri avverbi usati come "very"	628
6.4.	Inversione con avverbi negativi.....	628
7.	Avverbi di certezza	629
8.	Avverbi di opinione e di enunciazione	629
8.1.	Formazione delle frasi	630
9.	Avverbi relativi.....	632
10.	Avverbi interrogativi.....	632
10.1.	Uso di "how".....	632
Capitolo 7		
Le proposizioni	634	
1.	Proposizioni relative	634
2.	Proposizioni restrittive non incidentali.....	634
3.	Proposizioni non restrittive	634

Capitolo 8

Il verbo.....	635
1. Verbo essere TO BE.....	635
1.1. Particolarità ed eccezioni di to be.....	637
1.1.1. La struttura	637
1.1.2. Il verbo to be e gli avverbi di tempo	637
1.1.3. I am to do something.....	637
2. Verbo avere TO HAVE	637
2.1. Present simple e past simple	638
3. Verbo TO DO.....	638
3.1. Il paradigma di do	639
3.2. Il verbo TO DO usato come ausiliare	639
4. I tempi dei verbi	640
4.1. Present simple.....	640
4.1.1. Come si forma il present simple.	641
4.1.2. Note sul present simple alla terza persona singolare	641
4.2. Present continuous.....	641
4.2.1. Come si forma il “present continuous” inglese.....	641
4.2.2. Funzioni del “present continuous” inglese	642
4.2.3. Verbi che non sono generalmente usati alla forma progressiva	642
4.2.3.1. Eccezioni.....	643
4.3. Simple past.....	643
4.3.1. Funzioni del “Simple Past”	643
4.3.2. Come si forma il “Simple Past”	644
4.3.2.1. “Simple past” con i verbi regolari.....	644
4.3.2.2. Simple past e i verbi irregolari.....	644
4.4. Past continuous.....	646
4.4.1. Funzioni del “past continuous”	646
4.4.2. Come si forma il <i>past continuous</i>	646
4.5. Present Perfect	647
4.5.1. Come si forma il “Present Perfect”.....	647
4.5.2. Funzioni del “present perfect”	647
4.6. Present Perfect Continuous	648
4.6.1. Come si forma il Present Perfect Continuous	648
4.6.2. Funzioni del present perfect continuous	648
4.6.3. Verbi senza forma progressiva	649
4.7. Past perfect.....	649
4.7.1. Funzioni del past perfect.....	649
4.7.2. Come si forma il past perfect	649
4.7.3. Past perfect + just.....	650
4.8. Past perfect continuous	650
4.8.1. Funzioni del past perfect continuous	650
4.8.2. Come si forma il past perfect continuous	650
4.9. Future perfect.....	651
4.9.1. Come si forma il future perfect	651
4.9.2. Funzione.....	651
4.10. Future Perfect Continuous.....	651
4.10.1. Come si forma il Future Perfect Continuous	651
4.10.2. Funzioni del future perfect continuous.....	652
4.11. Simple future	652
4.11.1. Funzioni del simple future.....	652
4.11.2. Come si forma il simple future	652

4.12.	Future continuous.....	653
4.12.1.	Come si forma il future continuous.....	653
4.12.2.	Funzioni del future continuous	654
5.	Forma passiva	654
5.1.	Funzioni della forma passiva	654
5.2.	Come si costruisce la forma passiva.....	655
5.3.	Forma passiva con l'infinito	656
5.4.	Forma passiva al gerundio.....	656
5.5.	La locuzione "to be born"	656
5.6.	Alternative per creare la forma passiva	656
5.7.	Uso di "to need" nelle frasi passive.....	657
6.	Discorso diretto e indiretto	657
6.1.	Discorso diretto.....	657
6.2.	Discorso indiretto.....	657
6.3.	'Say' e 'tell'	658
6.4.	'Talk' e 'speak'.....	658
6.5.	Il tempo dei verbi nel discorso indiretto.....	658