

INDICE

1. LA CHIMICA E LA MATERIA	
1.1 COSTITUZIONE DELLA MATERIA	PAG. 06
1.2 STATI FISICI DELLA MATERIA	PAG. 07
1.3 STRUTTURA DELLA MATERIA	PAG. 08
1.4 L'ENERGIA	PAG. 10
2. UNITÀ DI MISURA	PAG. 11
3. LA TEORIA ATOMICA	
3.1 LEGGI FONDAMENTALI DELLA CHIMICA	PAG. 13
3.2 GLI ATOMI	PAG. 14
3.3 MOLECOLE E PESO MOLECOLARE	PAG. 15
3.4 DIMENSIONI MOLECOLARI	PAG. 16
4. LA STRUTTURA ATOMICA E LA MECCANICA QUANTISTICA	
4.1 IL MODELLO ATOMICO DI THOMSON	PAG. 18
4.2 IL MODELLO PLANETARIO	PAG. 19
4.3 IL MODELLO DI NIELS BOHR	PAG. 20
4.4 LA LUCE E LE ONDE	PAG. 22
4.5 EFFETTO FOTOELETTRICO	PAG. 23
4.6 IL PRINCIPIO DI INDETERMINAZIONE	PAG. 23
4.7 LA NATURA ONDULATORIA DELLA MATERIA	PAG. 24
4.8 EQUAZIONI D'ONDA	PAG. 25
5. LA TAVOLA PERIODICA - NOMENCLATURA	
5.1 POTENZIALE DI IONIZZAZIONE - AFFINITÀ ELETTRONICA	PAG. 33
5.2 VALENZA	PAG. 33
5.3 NUMERO DI OSSIDAZIONE	PAG. 34
5.4 REATTIVITÀ DEGLI ELEMENTI	PAG. 35
5.5 COMPOSTI BINARI	PAG. 36
5.5.1 IDRURI	PAG. 36
5.5.2 IDRACIDI	PAG. 37
5.5.3 OSSIDI	PAG. 37
5.5.4 ANIDRIDI	PAG. 39
5.5.5 IDROSSIDI	PAG. 40
5.5.6 ACIDI	PAG. 41
5.6 COMPOSTI TERNARI E QUATERNARI	PAG. 47
5.7 NOMENCLATURA	PAG. 50
6. IL LEGAME CHIMICO	
6.1 IL LEGAME IONICO	PAG. 51
6.2 IL LEGAME COVALENTE	PAG. 52
6.3 LEGAMI POLARI	PAG. 53
6.4 IL LEGAME COVALENTE DATIVO	PAG. 54
6.5 IL LEGAME METALLICO	PAG. 55
6.6 I LEGAMI DEBOLI	PAG. 56
6.7 GEOMETRIA MOLECOLARE	PAG. 57
7. LE REAZIONI CHIMICHE	
7.1 STECHIOMETRIA	PAG. 60
7.2 REAZIONI IN CUI UN REAGENTE È PRESENTE IN DIFETTO	PAG. 62
8. L'ENERGIA NELLE REAZIONI CHIMICHE	
8.1 ENERGIA LIBERA	PAG. 65
9. REAZIONI ACIDO-BASE E OSSIDORIDUTTIVE	
9.1 OSSIDAZIONE, RIDUZIONE E OSSIDORIDUZIONE	PAG. 66
9.2 BILANCIAMENTO DELLE REAZIONI DI OSSIDORIDUZIONE	PAG. 66
9.3 ACIDI E BASI	PAG. 67
9.4 TEORIE ACIDO-BASE	PAG. 68

9.5 FORZA DEGLI ACIDI E DELLE BASI	PAG. 68
9.6 REAZIONI ACIDO-BASE	PAG. 69
10. LO STATO GASSOSO	
10.1 L'EQUAZIONE GENERALE: I GAS IDEALI	PAG. 72
10.2 LA PRESSIONE E LE SUE UNITÀ DI MISURA	PAG. 72
10.3 LA LEGGE DI BOYLE	PAG. 73
10.4 LA LEGGE DI CHARLES E GUY-LUSSAC	PAG. 74
10.5 IL PRINCIPIO DI AVOGADRO: IL VOLUME MOLARE	PAG. 75
10.6 L'EQUAZIONE DI STATO	PAG. 75
10.7 PRESSIONI PARZIALI: LEGGE DI DALTON	PAG. 76
11. CINETICA CHIMICA	
11.1 CALCOLO DELLA VELOCITÀ DI REAZIONE	PAG. 78
11.1.1 REAZIONE DI 1° ORDINE	PAG. 79
11.1.2 REAZIONE DI 2° ORDINE	PAG. 80
11.1.3 LA VARIAZIONE DELLE CONCENTRAZIONI CON L'ORDINE DI REAZIONE	PAG. 81
11.1.4 CLASSIFICAZIONI DI REAZIONI	PAG. 81
11.2 FATTORI CHE INFLUENZANO LA VELOCITÀ DI REAZIONE	PAG. 81
11.3 CATALIZZATORI	PAG. 84
11.4 REAZIONI CONSECUTIVE	PAG. 86
11.5 REAZIONI PARALLELE	PAG. 87
11.6 REAZIONI DI EQUILIBRIO	PAG. 87
12. L'EQUILIBRIO CHIMICO	
12.1 LA LEGGE DI AZIONE DI MASSA	PAG. 88
12.2 I PARAMETRI CHE INFLUENZANO LE CONDIZIONI DI EQUILIBRIO. LE CHATELIER	PAG. 91
12.3 TRATTAZIONE TERMODINAMICA DELL'EQUILIBRIO CHIMICO	PAG. 93
13. EQUILIBRI ACIDO-BASE	
13.1 LA IONIZZAZIONE DELL'ACQUA	PAG. 97
13.2 IL PH DI ACIDI E BASI FORTI	PAG. 98
13.3 IL PH DI ACIDI E BASI DEBOLI	PAG. 99
13.4 LE SOLUZIONI TAMPONE	PAG. 101
13.5 LA NEUTRALIZZAZIONE	PAG. 103
13.6 TITOLAZIONE ACIDO-BASE	PAG. 104
13.7 PRODOTTO DI SOLUBILITÀ	PAG. 104
13.8 IDROLISI	PAG. 106
14. SOLIDI, LIQUIDI. SOLUZIONI	
14.1 SOLUZIONE	PAG. 108
14.2 SOLUBILITÀ	PAG. 108
14.3 PROPRIETÀ FISICHE DELLE SOLUZIONI	PAG. 108
14.4 SOLUZIONI COLLOIDALI	PAG. 109
14.5 LIQUIDI	PAG. 109
14.6 CAMBIAMENTI DI STATO ED EQUILIBRIO DINAMICO	PAG. 111
14.7 SOLIDI	PAG. 114
15. ELETTROCHIMICA	
15.1 VARI TIPI DI PILE	PAG. 124
15.2 ELETTROLISI	PAG. 127
15.3 CORROSIONE	PAG. 128