



in cattedra

Concorsi Scuola & FIT

LABORATORIO DI SCIENZE E TECNOLOGIE CHIMICHE E MICROBIOLOGICHE

Manuale disciplinare

completo per le prove scritte e orali
dei concorsi a cattedra e dei FIT

**EDIZIONI
SIMONE®**

Gruppo Editoriale **Simone**
50°ANNIVERSARIO

50 anni di editoria al servizio di
studenti, professionisti e concorsisti

Copyright © 2018 Simone s.r.l.
Via F. Russo, 33/D
80123 Napoli
www.simone.it

Tutti i diritti riservati
È vietata la riproduzione anche parziale e con
qualsiasi mezzo senza l'autorizzazione
scritta dell'editore.

Luglio 2018
526/21 • Laboratorio di scienze e tecnologie chimiche e microbiologiche

Questo volume è stato stampato presso:
CBL Grafiche s.r.l.
Napoli

Seguici su 

Collegati alla nostra pagina Facebook dedicata ai concorsi nella scuola www.facebook.com/ConcorsiACattedra/ per tenerti informato su tutto quanto verte intorno al mondo dei concorsi per docenti e sulla nostra produzione editoriale.

La pubblicazione di questo volume, pur curato con scrupolosa attenzione dagli Autori e dalla redazione, non comporta alcuna assunzione di responsabilità da parte degli stessi e della Casa editrice per eventuali errori, incongruenze o difformità dai contenuti delle prove effettivamente somministrate in sede di concorso. Tuttavia, per continuare a migliorare la qualità delle sue pubblicazioni e renderle sempre più mirate alle esigenze dei vari lettori, la Edizione Simone sarà lieta di ricevere le segnalazioni e le osservazioni dei lettori all'indirizzo info@simone.it.

PREMESSA

Questo manuale è indirizzato a quanti vogliono affrontare le prove sia scritte che orali dei nuovi concorsi a cattedra per abilitati e per non abilitati.

In particolare il volume ripercorre per punti e snodi essenziali tutto il programma di esame delle discipline di insegnamento, relative alla classe di concorso **B12, Laboratorio di Scienze e tecnologie chimiche e microbiologiche**, al fine di permettere un rapido ripasso della materia. Fornisce altresì approfondimenti sulla **didattica laboratoriale**, riportando anche **oltre 90 esperimenti** facilmente riproducibili.

Il testo si arricchisce, poi, di numerose **espansioni online** di approfondimento relative alla disciplina oggetto di insegnamento.

Oltre alle competenze disciplinari proprie di ogni classe di concorso, alle prove verrà testata anche la conoscenza delle cosiddette **Avvertenze generali**. A tale delicata parte del programma d'esame (che comprende argomenti di didattica, psicologia dell'età evolutiva, normativa scolastica etc.) questa casa editrice dedica due volumi:

- **526/B Metodologie e tecnologie didattiche**, in cui si approfondiscono gli aspetti metodologici diventati parte fondamentale del processo di valutazione dell'aspirante docente;
- **526/C Legislazione e normativa scolastica**, dove sono trattati tutti gli aspetti più giuridici della professione, aggiornati alle numerose novità intervenute negli ultimi anni per effetto della L. 107/2015 (cd. Buona scuola), tra cui i D.lgs. n. 59, 60, 61, 62, 63, 64, 65, 66 del 2017.

PARTE I Chimica generale ed inorganica

Capitolo 1 Sostanze pure e miscugli

1 Composti	Pag.	7
2 Le sostanze pure.....	»	7
3 Miscugli.....	»	8
4 Le tecniche di separazione	»	10

Capitolo 2 La struttura atomica

1 Introduzione alla struttura atomica.....	»	46
2 Generalità sull'atomo.....	»	46
3 Caratteristiche atomiche	»	51
3.1 Numero atomico (Z).....	»	51
3.2 Numero di massa atomica (A)	»	51
3.3 Isotopi.....	»	51
3.4 Isobari.....	»	53
3.5 Massa atomica	»	53
4 Le onde elettromagnetiche	»	53
5 La teoria quantica dell'atomo	»	55
6 Orbitali.....	»	57
7 Configurazione elettronica	»	58
8 Proprietà atomiche	»	60
9 Configurazione elettronica e valenza.....	»	60

Capitolo 3 La tavola periodica

1 Introduzione	»	77
2 Origine degli elementi.....	»	82
3 Gruppo IA. Idrogeno e metalli alcalini.....	»	82
4 Gruppo IIA. I metalli alcalino terrosi	»	84
5 Gruppo IIIA.....	»	85
6 Gruppo IVA.....	»	86
7 Gruppo VA	»	89
8 Gruppo VIA	»	91
9 Gruppo VIIA	»	92
10 Gruppo VIII A.....	»	93
11 I metalli di transizione più importanti.....	»	94

Capitolo 4 Termodinamica chimica e cinetica chimica

1 Introduzione alla termodinamica.....	»	116
2 Parametri, primo principio della termodinamica e funzioni di stato	»	117

3 Energia interna	Pag. 118
4 Entalpia.....	» 120
5 La termochimica	» 121
6 Secondo principio della termodinamica ed entropia	» 122
7 Energia libera	» 123
8 Esempi di reazioni spontanee	» 124
9 Introduzione alla cinetica chimica	» 126
10 Il complesso attivato.....	» 126
11 Temperatura e catalisi	» 129
12 Le reazioni reversibili: gli equilibri.....	» 131
13 Le concentrazioni	» 132
13.1 Molarità	» 132
13.2 Molalità	» 132
13.3 Normalità	» 132
14 La costante di equilibrio	» 133
15 Altri equilibri.....	» 134
15.1 Equilibri gassosi.....	» 134
15.2 Equilibri eterogenei	» 135
16 Diagrammi di stato ed eutettici	» 135

Capitolo 5 Teorie acido base, idrolisi e soluzioni tampone

1 Generalità	» 165
2 Equilibrio di dissociazione dell'acqua.....	» 167
3 Il pH.....	» 168
4 Il principio dell'equilibrio mobile di Le Chatelier	» 169
5 pH di elettroliti forti	» 170
6 pH di acidi deboli	» 171
7 pH di basi deboli.....	» 175
8 Le titolazioni.....	» 179
9 Idrolisi basica.....	» 181
10 Idrolisi acida	» 182
11 Le soluzioni tampone.....	» 184
12 Prodotto di solubilità e complessi.....	» 186

Capitolo 6 Reazioni redox

1 Generalità	» 229
2 Il bilanciamento	» 230
3 Le redox dell'acido nitrico.....	» 231
4 Redox più complesse	» 234
5 Redox in ambiente basico.....	» 237
6 Reazioni di disproporzione (o desmutazione).....	» 238

PARTE II Chimica organica e biorganica

Capitolo 7 Chimica organica I (parte generale)

1 Generalità	Pag. 249
2 Gli alcani	» 251
2.1 Nomenclatura degli alcani	» 254
3 L'isomeria	» 256
4 Cicloalcani e reattività degli alcani	» 257
4.1 Cicloalcani	» 257
4.2 Nomenclatura dei cicloalcani.....	» 258
4.3 Reattività degli alcani	» 258
5 Gli alcheni	» 259
5.1 Nomenclatura degli alcheni	» 259
6 I dieni	» 263
7 I cicloalcheni.....	» 264
7.1 Nomenclatura dei cicloalcheni	» 264
8 Gli alchini	» 266
8.1 Nomenclatura degli alchini	» 266
9 I gruppi funzionali	» 270
10 Gli alogenoalcani.....	» 270
10.1Nomenclatura degli alogenoalcani.....	» 271
11 Gli alcoli	» 272
11.1Nomenclatura degli alcoli	» 273
12 I glicoli.....	» 273
13 Gli eteri.....	» 274
14 Le aldeidi	» 275
14.1Nomenclatura delle aldeidi	» 276
15 I chetoni	» 276
15.1Nomenclatura di chetoni.....	» 277
16 Gli acidi carbossilici.....	» 278
16.1Nomenclatura degli acidi carbossilici.....	» 278
17 Gli esteri.....	» 279
17.1Nomenclatura degli esteri	» 280
18 Le ammine	» 281
19 Il benzene	» 283
20 I derivati del benzene.....	» 287
21 Prodotti petroliferi	» 291

Capitolo 8 Chimica organica II (parte speciale)

1 Stereoisomeria	» 297
2 Le reazioni organiche	» 301
3 I composti eterocicli.....	» 305
4 I lipidi	» 307
4.1 Lipidi saponificabili.....	» 307
4.2 Lipidi insaponificabili	» 312
5 I carboidrati	» 315
6 Gli aminoacidi, i peptidi e le proteine	» 317

PARTE III Chimica fisica ed elettrochimica

Capitolo 9 Lo stato solido

1 Introduzione	Pag. 335
2 Le forme dei cristalli.....	» 337
3 I minerali.....	» 339
4 Le proprietà dei materiali lapidei.....	» 342
4.1 Proprietà fisiche	» 342
4.2 Proprietà meccaniche.....	» 344
4.3 Proprietà termiche.....	» 346
4.4 Proprietà ottiche	» 347
4.5 Proprietà chimiche.....	» 348

Capitolo 10 Stato gassoso: leggi empiriche, gas ideali, gas reali

1 Lo stato gassoso	» 349
2 La pressione	» 350
3 La temperatura e il calore	» 351
4 Gas perfetti o ideali	» 352
5 Legge isoterna dei gas (di Boyle, $T = \text{costante}$)	» 353
6 Legge isobara dei gas (prima legge di Charles e Gay Lussac, $P = \text{costante}$)	» 355
7 Legge isocora dei gas (seconda legge di Charles e Gay Lussac, a volume costante)	» 357
8 Legge universale dei gas a comportamento ideale, legge combinata e volume molare .	» 359
8.1 Legge universale dei gas a comportamento ideale	» 359
8.2 Legge combinata dei gas a comportamento ideale	» 360
8.3 Volume molare dei gas a comportamento ideale	» 360
9 Altre leggi dei gas	» 361
9.1 Equazione dei gas reali di Van Der Waals.....	» 361
9.2 Legge di Dalton delle pressioni parziali	» 362
9.3 Legge delle combinazioni	» 362
9.4 Legge di Graham	» 362
9.5 Legge di Henry.....	» 363

Capitolo 11 Stato liquido: le soluzioni, i colloidì e le proprietà colligative

1 Lo stato liquido.....	» 374
2 Le proprietà colligative	» 375
2.1 Variazione della tensione di vapore (p)	» 376
2.2 L'innalzamento ebullioscopico	» 377
2.3 L'abbassamento crioscopico	» 377
2.4 La pressione osmotica	» 378

Capitolo 12 Elettrochimica

1 Pile: generalità	» 387
2 Gli elettrodi e la loro differenza di potenziale.....	» 389
3 Calcolo del potenziale di riduzione di un elettrodo	» 390

4 Elettrodo standard a idrogeno (S.H.E.) e calcolo della forza elettromotrice di una pila..	Pag. 391
4.1 Elettrodo a idrogeno.....	» 391
4.2 Calcolo della forza elettromotrice di una pila	» 392
5 L'elettrodo di riferimento.....	» 392
6 Elettrodo di vetro, misure di pH e titolazioni potenziometriche	» 395
7 Pile	» 396
7.1 La pila tipo Leclanchè	» 397
7.2 La pila tipo Ruben Mallory.....	» 398
7.3 La cella a idrogeno	» 398
8 Accumulatori	» 399
9 Elettrolisi.....	» 401
10 Le leggi di Faraday.....	» 403
10.1 Prima legge di Faraday	» 403
10.2 Seconda legge di Faraday	» 403
11 Elettrolisi e tempo.....	» 404
12 La conducibilità elettrica delle soluzioni.....	» 405
13 La corrosione	» 409

PARTE IV Analisi chimica, strumentale e tecnica

Capitolo 13 Metodologie di analisi

1 Analisi gravimetrica.....	» 437
2 Analisi volumetrica: iodometria	» 438
3 Analisi volumetrica: permanganometria	» 440
4 Analisi volumetrica: argentometria.....	» 443

Capitolo 14 Analisi strumentale

1 Analisi strumentale: le tecniche ottiche	» 446
1.1 Assorbimento molecolare	» 447
1.2 Analisi mediante lo spettrofotometro UV-Vis	» 448
1.3 Analisi mediante lo spettrofotometro IR	» 450
1.4 Assorbimento atomico	» 451
2 L'analisi strumentale: metodi cromatografici.....	» 451
2.1 La gascromatografia	» 452
2.2 La cromatografia liquida ad alte prestazioni	» 454

Capitolo 15 Elaborazione dei dati: elementi di statistica

1 Introduzione alle metodiche di campionamento.....	» 455
2 Il campionamento.....	» 455
3 Il verbale del campionamento	» 456
4 Le procedure analitiche	» 457
5 Organizzazione ed elaborazione dei dati.....	» 458
6 Le misure	» 460
6.1 Misure e cifre significative	» 462
6.2 Errore assoluto e errore percentuale	» 464

7 Elementi di statistica	Pag. 464
7.1 Misure dirette	» 465
7.2 Misure indirette	» 466

PARTE V Norme di sicurezza nel laboratorio chimico

Capitolo 16 Il REACH e il regolamento CLP

1 Generalità	» 473
2 I pittogrammi della CLP	» 475
3 Guida alla stesura di una relazione su una esperienza di laboratorio	» 476

Capitolo 17 Gestione dei rifiuti di laboratorio

1 Introduzione	» 478
2 Smaltimento dei rifiuti pericolosi.....	» 479

PARTE VI Tecnologie chimiche

Capitolo 18 Impianti chimici

1 Introduzione	» 485
2 La simbologia UNICHIM	» 486
3 Tecnologia chimica industriale	» 498
4 Gli impianti chimici	» 499
5 Macchinari e attrezzature	» 501
6 Trasporto dei fluidi.....	» 501
7 Tecniche di separazione.....	» 504
8 Trattamenti termici	» 509
9 Apparecchiature per la lavorazione meccanica e la concentrazione degli alimenti	» 511
10 Macchinari per l'essiccamiento	» 513
11 Distillazione	» 515

Capitolo 19 Principali prodotti industriali

1 Produzione dei materiali ferrosi.....	» 517
1.1 Materiali metallici ferrosi.....	» 517
1.2 Ciclo siderurgico integrale.....	» 518
1.3 L'altoforno	» 519
2 Produzione degli acciai	» 522
2.1 La colata dell'acciaio	» 525
2.2 Trattamenti termici	» 530
3 Produzione dei metalli non ferrosi.....	» 531
3.1 Il rame e le sue leghe.....	» 532
3.2 Bronzo	» 534
3.3 Ottone.....	» 535

3.4 Alluminio	Pag. 535
3.5 Zinco	» 537
3.6 Piombo	» 537
3.7 Nichel	» 537
3.8 Cromo	» 538
3.9 Titanio	» 538
3.10 Magnesio	» 538
4 La Terra, fucina di rocce	» 539
5 Lo stato solido	» 541
6 Le forme dei cristalli	» 543
7 I minerali	» 546
8 Le rocce	» 550
9 Rocce magmatiche (o ignee)	» 551
10 Rocce sedimentarie	» 554
11 Rocce metamorfiche	» 558
12 Le proprietà dei materiali lapidei	» 559
12.1 Proprietà fisiche	» 559
12.2 Proprietà meccaniche	» 561
12.3 Proprietà termiche	» 563
12.4 Proprietà ottiche	» 564
12.5 Proprietà chimiche	» 565
13 Le rocce nelle costruzioni	» 565
14 I singoli materiali	» 567
14.1 Materiali silicei	» 567
14.2 Materiali calcarei	» 568
15 Analisi dei materiali lapidei	» 570
16 Cenni storici sulla ceramica	» 570
17 Materiali per le ceramiche	» 572
18 Tecnologia di produzione delle ceramiche	» 576
19 Coloranti per ceramiche	» 579
20 Tipologie di ceramiche	» 579
21 Cenni storici sul vetro	» 582
22 Composizione, caratteristiche e utilizzi dei diversi tipi di vetro	» 584
23 La produzione del vetro	» 587
24 Breve introduzione storica sui metalli	» 590
25 Proprietà dei materiali metallici	» 593
25.1 Le proprietà fisiche	» 593
25.2 Le proprietà chimico-strutturali	» 597
25.3 Le proprietà tecnologiche	» 600
25.4 Le proprietà meccaniche	» 603
25.5 Sollecitazioni statiche	» 604
26 Utilizzo del ferro	» 608
27 Cenni storici sui leganti inorganici	» 610
28 Generalità sui leganti inorganici	» 611
29 Classificazioni di leganti inorganici	» 611
30 I leganti aerei	» 612
30.1 La calce aerea	» 612
30.2 Il gesso	» 613
30.3 Il cemento magnesiacoso	» 616

31 La calce aerea e il gesso come materiali per l'arte	Pag. 616
31.1Calce aerea	» 616
31.2Gesso	» 617
32 Introduzione sui polimeri	» 618
33 Processi di polimerizzazione	» 621
34 Produzioni industriali	» 624
35 Elastomeri	» 629
36 Adesivi.....	» 631

Capitolo 20 I reflui industriali

1 Introduzione	» 632
2 Processi meccanici di depurazione	» 632
3 Processi biologici di depurazione.....	» 636
4 Processi di depurazione chimico-fisici.....	» 639
5 Industrie agricole ed allevamenti.....	» 642
6 Industrie alimentari e delle fermentazioni	» 643

PARTE VII Microbiologia

Capitolo 21 La biologia come scienza

1 La biologia: scienza della vita.....	» 649
2 La componente biotica e abiotica della Terra	» 649
3 Il metodo sperimentale.....	» 650
4 La dottrina della biogenesi.....	» 650

Capitolo 22 La chimica dei viventi

1 Gli atomi	» 651
2 La struttura elettronica degli elementi	» 651
3 Il legame chimico	» 653
4 Le trasformazioni chimiche	» 654
5 Le trasformazioni dell'energia: primo e secondo principio della termodinamica	» 655
6 La velocità delle reazioni chimiche	» 656

Capitolo 23 I costituenti fondamentali della materia vivente

1 La molecola d'acqua	» 658
a) Struttura e proprietà.....	» 658
b) Autoprotolisi e pH	» 659
2 Le molecole organiche presenti negli organismi viventi.....	» 659
a) Carboidrati	» 660
b) Lipidi	» 661
c) Proteine	» 663
d) Acidi nucleici	» 665

Capitolo 24 La cellula come base della vita

1 La teoria cellulare	Pag. 668
2 Le dimensioni cellulari: procarioti ed eucarioti	» 668
3 La membrana cellulare	» 669
4 Il nucleo	» 670
5 Il citoplasma	» 670
6 Il reticolo endoplasmatico	» 670
7 I mitocondri	» 671
8 L'apparato di Golgi	» 671
9 I lisosomi	» 671
10 Il citoscheletro	» 671
11 Ciglia e flagelli	» 672
12 La parete cellulare	» 672
13 Vacuoli e vescicole	» 673
14 I cloroplasti	» 673

Capitolo 25 Scambi di materia ed energia tra le cellule e al loro interno

1 Gli scambi di materia	» 674
a) Diffusione e osmosi	» 674
b) Proteine di trasporto	» 675
c) Endocitosi ed esocitosi	» 676
d) Giunzioni cellulari	» 677
2 La produzione di energia	» 677
a) Reazioni di ossidriduzione nei viventi	» 677
b) ATP: la «valuta energetica» della cellula	» 678

Capitolo 26 La bioenergetica

1 L'ossidazione del glucosio	» 679
a) Glicolisi	» 679
b) Respirazione cellulare	» 681
c) Fermentazione	» 683
2 Il metabolismo cellulare	» 683
3 Il processo di fotosintesi	» 684
a) Reazioni luce-dipendenti	» 684
b) Reazioni luce-indipendenti	» 685

Capitolo 27 La classificazione dei viventi

1 La sistematica scientifica	» 688
2 La classificazione gerarchica	» 689

Capitolo 28 I cinque regni

1 Il regno delle monere	» 691
2 Il regno dei protisti	» 692
3 Il regno dei funghi	» 693

4 Il regno delle piante	Pag.	694
a) Briofite	»	695
b) Piante vascolari.....	»	695
5 Il regno animale.....	»	696
a) Invertebrati.....	»	697
b) Vertebrati.....	»	700

Capitolo 29 I tessuti animali

1 Le funzioni degli organismi viventi.....	»	703
a) Omeostasi.....	»	703
b) Metabolismo.....	»	703
c) Difesa	»	703
d) Regolazione e controllo.....	»	704
e) Riproduzione.....	»	704
2 Dalle cellule ai tessuti	»	704
a) Tessuto epiteliale	»	705
b) Tessuto connettivo.....	»	705
c) Tessuto muscolare	»	706
d) Tessuto nervoso	»	706

Capitolo 30 Difesa dell'organismo, igiene e Microbiologia

1 L'epidemiologia.....	»	708
2 Il sistema immunitario.....	»	708
a) Rete linfatica	»	709
b) Milza e timo	»	709
3 Le difese aspecifiche	»	709
4 Le difese specifiche	»	710
a) Linfociti B.....	»	710
b) Linfociti T	»	711
5 La profilassi	»	711
6 Sieri e vaccini	»	711
7 Gli accertamenti delle malattie infettive	»	712
8 Allergie e disfunzioni del sistema immunitario	»	713
9 Cos'è la «Microbiologia» e di cosa si occupa?	»	713

Capitolo 31 Microscopia

1 L'occhio, la luce visibile e la teoria del colore	»	715
2 La riflessione	»	718
3 Rifrazione, interferenza e diffrazione	»	725
4 Lenti sottili.....	»	729

PARTE **VIII** Gli ambienti di apprendimento

Capitolo **32** Il laboratorio

1 Spazi e tempi di apprendimento	Pag. 735
2 Il laboratorio.....	» 736
3 Le attività di laboratorio nelle Linee guida	» 737