

Pagina	Che cosa	Attuale	Corretto
=	Interno di copertina con la Tavola Periodica dal Burns, nella capziona in alto a destra	...principali o rappresentativi) e con la ...	...principali o rappresentativi, e con la ...
=	Interno di copertina con la Tavola Periodica dal Burns, masse atomiche degli ultimi tre elementi in basso a destra (Md, No, Lr)	1.01; 1.01; 1.01	(258); (259); (260)
ii	Nomi autori	Prof. G. Bandoli, Dr. A. Dolmella	Prof. G. Bandoli, Dott. A. Dolmella
8	Riga 13 dal basso	... del XVIII secolo...	... del 18° secolo...
11	Riga 6	... circa i pesi atomici ...	... circa le masse atomiche ..
19	Riga 7 - 8	... raggi X emessi da catodi...	... raggi X emessi da anodi ...
23	Titolo lezione e intestazioni pagine seguenti (e Sommario a pagina xi)	Unità di massa chimica e mole	Unità di massa atomica e mole
23	Riga 6 - 5 dal basso	... , l'atomo di idrogeno risulterà prossimo...	... , la massa di un atomo di idrogeno risulterà prossima...
34	Esercitazione 1, esercizio n. 49	È indicato due volte il n. 48	Metti il n. 49
63	Parte finale del primo Esempio	... $b = 2$ , $c = 1$ e l'equazione ...	... $b = 2$ , $c = d = 1$ e l'equazione ...
67	Figura 10-2, nelle reazioni sotto ai due bicchieri	$3 \text{KMnO}_4 + \dots$	$3 \text{KMnO}_{4(s)} + \dots$
67	Figura 10-2, nelle reazioni sotto ai due bicchieri	$3 \text{Na}_2\text{CO}_3 + \dots$	$3 \text{Na}_2\text{CO}_{3(s)} + \dots$
70	Inizio pagina alle righe 2 e 5 nel bilancio della reazione, i $27 e^-$ sono:	a sinistra del segno di reazione	a destra del segno di reazione, dopo $\text{I}^{+7}$
71	Centro pagina, nei vari passaggi per il bilanciamento della reazione, dopo il passaggio (3)	(4) bilancio Br: $2b = e$	(4) bilancio le cariche: $c = e$ (5) bilancio Br: $2b = e$ e si rinumerano tutti gli altri passaggi
72	Fine pagina	... procedendo al bilancio ...	... procedendo al bilancio ...
79	Riga 8	... del secolo scorso. A ...	... del 1800. A ...
82	Riga 4 dal basso	... polonio è un elemento ...	... polonio è un metallo ...
84	Riga 12	... Cavendish agli inizi del secolo scorso, ma ...	... Cavendish agli inizi del 1800, ma ...
84	Riga 17	... vennero identificati all'inizio di questo secolo.	... vennero identificati all'inizio del secolo scorso.
89	Esercitazione 3, esercizio n. 02, seconda reazione	$\text{K}_2\text{CO}_{3(s)} + \dots$	$\text{K}_2\text{CO}_{3(aq)} + \dots$
90	Esercitazione 3, esercizio n. 07, ultima reazione	$\rightarrow \text{MnO}_{2(aq)} + \dots$	$\rightarrow \text{MnO}_{2(s)} + \dots$
92	Esercitazione 3, esercizio n. 43	$\dots + \text{CaCl}_{2(s)} + 4 \text{H}_2\text{O}_{(g)}$	$\dots + \text{CaCl}_{2(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$
97	Riga 4	... $h =$ costante di Planck ...	... $h =$ <b>costante di Planck</b> ...
97	Riga 10 dal basso	... $h =$ <b>costante di Planck</b> : ...	... $h =$ costante di Planck: ...
101	Figura 13-7	Una sbarretta unisce le sfere	Eliminare la sbarretta
112	Esempio per ClO, seconda riga	... e quindi trattasi di ...	... e quindi si tratta di ...
124	Dopo prima equazione	... Tale scala, risulta ...	... Tale scala risulta ...
127	Fine pagina, ultime due righe	... ibridi $sp^3d^2$ o $d^2sp^3$ ...	... ibridi $sp^3d^2$ o $d^2sp^3$ ...
130	Figura 16-14, sotto a parte sinistra	$2p_{z,A} \quad 2p_{z,B}$	$2p_{x,A} \quad 2p_{x,B}$
156	Prima riga	... trasferiti ad un recettore ...	... trasferiti ad un accettore ...
172	Secondo esempio, nel quesito	... neon e fluoro gassosi ... molecole di fluoro ...	... neon e difluoro gassosi ... molecole di difluoro ...
179	Figura 20-10, disegno, parte destra	Ci sono sbarrette che emergono dal matraccio	Eliminare le sbarrette
188	Esercitazione 5, esercizio n. 38	... un pallone di 25.0 mL...	...un pallone di 25.0 L...
207	Fine del primo esempio	... $8.602 \times 10^{-4}$ ...	... $8.602 \times 10^{-4}$ ...
232	Riga 7 dal basso	... solvente e soluti ...	... solvente e soluto ...
236	Figura 24-5 (b), nel disegno	$T_b^{-1}$	$T_{eb}^{-1}$
272	Riga 12	...cerio(IV) e lo iodio....	...cerio(IV) e il diiodio....
Da 278 a 283	Vari punti nel testo e negli esempi (in tutto, 27 volte)	... iodio....	... diiodio....
290	Fine pagina	$q_p = \Delta H$	$q_p = \Delta H$

295	Inizio pagina, in alto a destra	$\text{CO}_{2(g)} + 3 \text{H}_2\text{O}_{(l)}$	$6 \text{CO}_{2(g)} + 3 \text{H}_2\text{O}_{(l)}$
311	Secondo esempio, nel quesito	... abbastanza iodio da ...	... abbastanza diiodio da ...
312	Esempio, metà inferiore della pagina (2 volte)	... iodio ...	... diiodio ...
314	Tabella 31-1, seconda colonna	... azoto ... ossigeno ... cloro ..	... diazoto ... diossigeno ... dicloro ...
323	Terzo esempio	... devono contemporaneamente ...	... devono contemporaneamente ...
345	Esercitazione 8, esercizio n. 16 (due volte)	... 0.033 M ... 0.00810 M ...	... 0.033 M ... 0.00810 M ...
349	Figura a inizio Lezioni 33 – 36	sbarrette sotto ai bicchieri	togliere le sbarrette
351	Figura 33-2, immagine	Nettamente visibile nome fabbricante farmaci "pubblicità occulta"	Si può bianchettare il nome del produttore ?
365	Riga 7 dal basso	... (Figura 34-7a). ...	... (Figura 34-7b). ...
365	Riga 2 dal basso	... L'acido ossalico, con ...	... L'acido ossalico (Figura 34-7b), con ...
367	Riga 7 dal basso	... particolari, come $\text{HgCl}_2$ , ...	... particolari, come $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$ , ...
371	Secondo esempio, nel quesito	... secchezza un litro di soluzione ...	... secchezza 1.00 L di soluzione ... *1.00 va poi anche indicato al denominatore (al posto di 1) nella equazione risolvente più sotto
371	Secondo esempio, ultima riga	... = $8.1 \times 10^{-9}$ ...	... = $8.1 \times 10^{-9}$ ...
381	Figura 36-3, capzione	Acido solfidrico.	Solfuro di idrogeno.
383	Esempio, fine del quesito	... = $1.2 \times 10^{-11}$ .	... = $1.2 \times 10^{-11}$ ?
388	Esercitazione 9, esercizio n. 09	... 0.7 M di NaOH ...	... 0.7 M di NaOH ...
390	Esercitazione 9, esercizio n. 32	... viene preparata ....	... viene preparata ....
391	Esercitazione 9, esercizio n. 44	... $K_{a2} = 1.2 \times 10^{-12}$ )	... $K_{a2} = 1.2 \times 10^{-12}$ ; $K_{ps \text{ FeS}} = 3.7 \times 10^{-19}$ )
391	Esercitazione 9, esercizio n. 46	... il $\text{Fe}^{2+}$ dal $\text{Mg}^{2+}$ ...	... il $\text{Fe}^{3+}$ dal $\text{Mg}^{2+}$ ...
401	Prima equazione, sotto Figura 37-4	... $[\text{Zn}^{2+}] = 1$ ... $[\text{Cu}^{2+}] = 1$ ...	.. $[\text{Zn}^{2+}] = 1 \text{ M}$ .. $[\text{Cu}^{2+}] = 1 \text{ M}$ ..
401	Terza equazione	... = $E^\circ_{\text{cat}} - E^\circ_{\text{an}} = \dots$	... = $E^\circ_{\text{cat}} - E^\circ_{\text{an}} = \dots$
404	Figura 37-7 (a), Nella semireazione al di sotto dell'elettrodo:	$\rightarrow 2 \text{Hg}_{(s)} + 2 \text{Cl}^-$	$\rightarrow 2 \text{Hg}_{(l)} + 2 \text{Cl}^-$
404	Figura 37-7 (b)	KCl solido	AgCl solido
404	Figura 37-7 (b)	Filo di argento si interrompe a metà elettrodo	Filo di argento deve andare a contatto con AgCl solido
418	Riga 4 dal basso	... l'idrogeno ed il cloro, ...	.. il diidrogeno ed il dicloro, ...
419	Riga 7	... che il cloro venga ...	... che il dicloro venga ...
420	Figura 39-3, capzione	... produce ossigeno e ... producendo idrogeno e ...	... produce diossigeno e ... producendo diidrogeno e ...
420	Riga 3 dal basso	... al catodo di idrogeno ...	... al catodo di diidrogeno ...
421	Figura 39-5, capzione	... Il gas cloro ...	... Il gas dicloro ...
422	Prima riga	... quella più facilmente ...	... quella più facilmente ...
442	Esercitazione 10, esercizio n. 49	... decade emettendo $\beta^-$ . ...	... decade emettendo $\beta^-$ . ...
446	Tabella 41-2, seconda colonna ( $\text{CO}_2$ )	... 0.0033 ...	... 0.033 ...
463	Paragrafo 1.3, riga 4	... ha un legarne ...	... ha un legame ...
546	Prima riga sotto Figura 3	... per circondarsi ...	... per circondarsi ...
549	Riga 5	... sua ultima edizione ...	... sua penultima edizione ...
567	Tabella 3, ultima colonna	(W) e (V) non sono allineati con gli altri simboli	allineare
571	Esercitazione 1, risp. esercizio n. 47	$20 \text{ cm}^3 \text{ mole}^{-1}$	$19.58 \text{ cm}^3 \text{ mole}^{-1}$
571	Esercitazione 2, risp. esercizio n. 05	(c) -1;	(c) +2;
571	Esercitazione 2, risp. esercizio n. 06	(d) +4/5;	(d) -4/5;
572	Esercitazione 2, risp. esercizio n. 21	$\text{NO}_2$	$\text{N}_2\text{O}_3$
572	Esercitazione 3, risp. esercizio n. 13	4048, 4118	4084, 4118
572	Esercitazione 3, risp. esercizio n. 26	1.29	0.1138
572	Esercitazione 3, risp. esercizio n. 40	2.04	1.99
572	Esercitazione 4, risp. esercizio n. 10	..... $4p^6 5s^1 4d^{10}$	..... $4p^6 5s^1 4d^{10}$

573	Esercitazione 4, risp. esercizio n. 17	Sono riportate le formule per $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Nella prima formula (errata) compare al centro: H-O-S-O-H-O	Sequenza corretta: H-O-S-O-H (elimina ultimo ossigeno a destra e suo legame con H)
577	Esercitazione 6, risp. esercizio n. 11	0.162; 30.0; 9.97	0.156; 29.2; 9.70
577	Esercitazione 7, risp. esercizio n. 26	0.07; 0.11	0.10; 0.08
577	Esercitazione 8, risp. esercizio n. 03	4230 kJ	4240 kJ
577	Esercitazione 8, risp. esercizio n. 45	9.82	10.31
577	Esercitazione 9, risp. esercizio n. 04	0.14 e 0.28; 0.10 e 0.20; ...	0.14 e 0.10; 0.28 e 0.20; ...
578	Esercitazione 9, risp. esercizio n. 25	$7.7 \times 10^{-4}$	$6.7 \times 10^{-4}$
578	Esercitazione 9, risp. esercizio n. 34	$5.83 \times 10^{-4}$	$3.6 \times 10^{-4}$
578	Esercitazione 9, risp. esercizio n. 44	2.4	1.29
587	Indice, lettera C, voce "campo cristallino"	ottaedrico, 152 quadrato – planare, 152	ottaedrico, 152 quadrato – planare, 152 tetraedrico, 152
590	Indice, lettera M	Molecola, 25	Molecola(e), 25
590	Indice, lettera S	Semiconduttori	Semiconduttore(i)