

pagina	correzione
003	26° riga: sostituzione del rimando [27.4] con [26.4]
004	4° paragrafo: si aggiunge "è l'osmio": L'elemento che possiede il valore di densità più elevato, pari a 22,48 g/cm <sup>3</sup> , è l' <i>osmio</i> ; le densità dei nuclei sono dell'ordine di 10 <sup>8</sup> t/cm <sup>3</sup>
034	Box 1.9 nei punti a) e b): gli "1" vanno corretti in l (elle) così com'è nel punto c)
054	Tabella 2.1: modificate le affinità elettroniche di S→S <sup>2-</sup> (+328) e Se→Se <sup>2-</sup> (+405)
089	Fig. 2.39: Riduzione degli orbitali (vedi la figura allegata alla fine di questa tabella)
103	Fig. 2.55: freccia in basso, correggere la scritta in "CE ibridazione sp"
124	Didascalia della Fig. 2.68: sostituzione di "ortoossibenzoico" con "ortoidrossibenzoico"
126	Fig. 2.71: la carica positiva sull'atomo K è apice (K <sup>+</sup> ) e non pedice
144	3° esempio: la formula finale bilanciata diventa 6H <sup>+</sup> + H <sub>2</sub> S + 8NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> → SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> + 8NO <sub>2</sub> + 4H <sub>2</sub> O
187	10° e 11° riga dal basso, dove si parla di "Il calore specifico molare non è altro che la capacità specifica..." le unità di misura vanno corrette in $\overline{C}_{sp} = cal \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1}$ oppure $\overline{C}_{sp} = J \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1}$
190	Didascalia della Fig. 5.4: sostituzione di "P <sub>1</sub> <P <sub>2</sub> " con "P <sub>1</sub> >P <sub>2</sub> " (pressione esterna decrescente)
193	25° riga: sostituzione di "schematizzata in figura 5.8" con "schematizzata in figura 5.7"
251	5° capoverso: "La figura 6.2, nella quale il valore di - dc/dt..." inserire il segno meno "-" davanti a dc/dt
252	Formula (8): inserire il segno "-", quindi diventa: $v = -\frac{d[N_2O_5]}{dt} = k[N_2O_5]$
256	Paragrafo 6.7, punto c), alla fine cambiare "[4.13]" con "[4.7]"
257	5° e 6° riga dal basso: sostituire $E_a = -250 kJ \cdot mol^{-1}$ e $E_a = -400 kJ \cdot mol^{-1}$ con $E_a = \sim 250 kJ \cdot mol^{-1}$ e $E_a = \sim 400 kJ \cdot mol^{-1}$ , rispettivamente.
258	equazione (16): diventa $K_{\rightarrow} = cost \cdot e^{-E_a/RT}$
259	Box 6.4: l'equazione (a) diventa $K_{\rightarrow} = \frac{KT}{h} e^{-\Delta G^{\circ}/RT}$ l'equazione (b) diventa $K_{\rightarrow} = \frac{KT}{h} e^{\Delta S^{\circ}/R} \cdot e^{-\Delta H^{\circ}/RT}$ l'equazione (d) diventa $A = \frac{KT}{h} e^{\Delta S^{\circ}/R}$
261	15° riga dall'alto: inserire una parentesi di chiusura dopo "436 kJ mol <sup>-1</sup> " che diventa "436 kJ mol <sup>-1</sup> )"
262	Paragrafo 6.9, 7° riga: correggere in ...agli inizi secolo scorso e conserva...
265	13° riga: sostituire "desassorbano" con "desorbano"
266	5° riga: eliminare "recentemente"
301	Colonna di sx: - 3° riga, il primo richiamo della figura B8.2- diventa <b>B8.2-1a</b> - 16° riga, il secondo richiamo B8.2- diventa <b>B8.2-1b</b> - 27° riga, il terzo richiamo diventa B8.2-1a - 4° riga dal basso, il quarto richiamo diventa B8.2-1b Colonna di dx - 2° riga, il richiamo della figura B8.2- diventa B8.2-1a - 7° riga, il richiamo della figura B82- diventa <b>B8.2-2</b>
397	Esempio 3, 2° caso (righe 3 e 4) diventano: relazioni stechiometriche 1 (non 2) <b>componenti indipendenti 2 (non 1)</b>
455	in fondo dopo la scritta "box 14.8", sostituire i "C <sub>b</sub> " con C <sub>a</sub> ;
527	Tabella 16.1: sostituzione dell'intestazione "E <sub>0</sub> (V)" con "E <sup>0</sup> (V)"
553	La reazione di intercalazione va scritta: all'anodo ⊖ $x Li \rightarrow x Li^{+} + x e^{-}$ al catodo ⊕ $Mn^{IV}O_2 + x Li^{+} + x e^{-} \rightarrow Li_x Mn_x^{III} Mn_{1-x}^{IV} O_2$

617	Penultimo paragrafo, sostituzione del rimando [2.3.2] con [2.1.1; box 2.2]
627	Box 19.4 – La bomba atomica: Nell'ultima frase "la potenza" viene sostituita con "l'energia": Circa l'energia liberata dalle esplosioni..."
632	Esempio 3 Formula b: sostituzione di "H <sub>3</sub> C – H+HO" con "H <sub>3</sub> CO – H+HO"
637	Leggasi: CAPITOLO ZERO O DICOTTESIMO
682	2° riga: sostituzione di "degli ultimi 30 anni" con "degli ultimi 60 anni"
698	13° riga: sostituzione di "e tali cristali" con "e tali cristalliti"
710	29° riga: sostituzione di "strutture reticolari" con "strutture cristalline"
710	30° riga: sostituzione di "spettrometria X" con "diffrazione di raggi X"
715	Nel testo evidenziato: sostituzione due volte di "Brönsted" con "Brønsted"
725	9° riga: sostituzione di "mellilite (Al <sub>2</sub> C <sub>12</sub> O <sub>12</sub> )" con "mellite (Al <sub>2</sub> C <sub>12</sub> O <sub>12</sub> · 16H <sub>2</sub> O)"
734	22° riga: sostituzione di "n = 3 (C=O)" con "n = 3 (C ≡ O)" (C con tre legami O)
744	27° riga del 26.13.1 Grafite e diamante: sostituzione di "grafite naturale" con "grafite sintetica"
744	27° riga del 26.13.1 Grafite e diamante: si aggiunge "di avere" fra "il vantaggio di" e "proprietà"
763	Fig. 27.1 c): sostituzione della lettera H in alto con la lettera F
768	5° riga: si aggiunge "ammoniaca" (liquida)
768	8° riga: sostituzione di "2,4 · 10 <sup>10</sup> s <sup>-1</sup> " con "2,4 · 10 <sup>10</sup> Hz"
776	Ultima riga: sostituzione del pedice di E <sup>0</sup> "N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> /NO <sub>2</sub> " con "N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> /NO <sub>2</sub> "
778	Forme di risonanza dello ione NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> (seconda formula): sostituzione delle N con N <sup>+</sup>
778	7° riga del 27.15 Acido nitrico: sostituzione del secondo rimando [2.10] con [2.7.1]
800	7° riga: sostituzione di "Δ <sub>f</sub> G* = 163" con "Δ <sub>f</sub> G <sup>0</sup> = 163"
846	Undicesima riga: ... (primo gruppo: Sc, Y, La...)
881	17° riga del 30.27.1 Manganese: sostituzione di "braunite (Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )" con "braunite (Mn <sup>2+</sup> Mn <sup>3+</sup> <sub>6</sub> (SiO <sub>4</sub> )O <sub>8</sub> )"
884	Formula in ambiente acido: sostituzione di "(1.50V)" sotto la linea con le frecce con (1.69V)
889	Ultimo paragrafo: sostituzione di "(tempere)" con "(tempre)"
909	9° riga del 31.16 Gruppo funzionale amminico: sostituzione di "CH <sub>3</sub> I + HCl" della Formula dimetilammina con "CH <sub>3</sub> I + NH <sub>3</sub> "

Fig. 2.39 corretta (pag. 89)

