

RÄTTELSE

Denna rättelseförteckning finns också på www.konvergenta.se. Vi är tacksamma om du meddelar oss på info@konvergenta.se om du funnit några felaktigheter. Vi uppgraderar rättningslistan kontinuerligt.

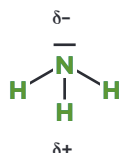
KEMI 1000, Thylander – Johansson 2:a upplagan, 1:a tryckningen.

► **sid 16, uppg 55.** Ce^{3+} skall vara Ce^{2+} .

► **sid 23, lösn 66.** Formeln skall vara:



► **sid 24, lösn 70.** Den högra formeln skall vara:



► **sid 27, lösn 81a.** Formeln skall vara:



► **sid 51, lösn 164.** Molekylmassan på rad 1 och 5 skall vara formelmassan.

► **sid 59, lösn 201.** Reaktionen på rad 1 skall vara:
 $3\text{Cu} + 2\text{NO}_3^- + 8\text{H}^+ \rightarrow 3\text{Cu}^{2+} + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$

► **sid 80, uppg 318.** Efter uppgiftstexten tillkommer följande: Vid reaktionen $\text{NO}(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightleftharpoons \text{NO}_2(\text{g})$ frigörs energin 56 kJ vid bildandet av 1 mol kvävedioxid, NO_2 .

► **sid 83, lösn 318.** 33 kJ/mol på rad 5 skall vara -56 kJ/mol. Åtgår 33 kJ på rad 7 skall vara frigörs 56 kJ. Sista raden skall vara:
 $\Delta H_f^\circ = (91 - 56) \text{ kJ/mol} = 35 \text{ kJ/mol}$. Svaret skall vara 35 kJ/mol.

► **sid 84, lösn 320e.** Formeln på rad 2 skall vara:
 $\text{Pb}(\text{s}) + \text{HSO}_4^-(\text{aq}) \rightarrow 2\text{e}^- + \text{PbSO}_4(\text{s}) + \text{H}^+(\text{aq})$

► **sid 98, lösn 358.** Reaktionen på rad 1 skall vara: $2\text{NO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$

► **sid 112, lösn 414.** Rad 3 skall vara:

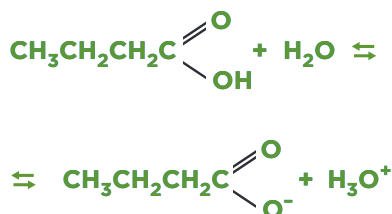
$$\frac{n_{\text{Ba}(\text{OH})_2}}{n_{\text{HCl}}} = \frac{1}{2} \Rightarrow n_{\text{Ba}(\text{OH})_2} = \frac{1}{2} \cdot n_{\text{HCl}}$$

► **sid 117, uppg 468.** I tabellen skall stå:

► Indikator	► Färg i syraform	► i basform
Fenolrött	gul	röd

► **sid 124, lösn 437d.** Syra-baspar 1 skall vara H_2CO_3 | HCO_3^- . Detta skall stå även i svaret.

► **sid 138, lösn 504.** $[\text{H}_3\text{O}]$ på rad 4, skall vara $[\text{H}_3\text{O}^+]$. Formeln för smörsyrans protolys på rad 6 skall vara:



Motsvarande förändring skall göras i tabellen nedanför.

► **sid 138, lösn 505.** Rad 2–10 i högerspalten ändras till:

$$\frac{x^2}{0,05 - x} = 1,79 \cdot 10^{-5}$$

$$x^2 = 1,79 \cdot 10^{-5} \cdot 0,05 - 1,79 \cdot 10^{-5}x$$

$$x^2 + 1,79 \cdot 10^{-5}x - 8,93 \cdot 10^{-7} = 0$$

$$x = -8,9 \cdot 10^{-6} \pm \sqrt{(8,9 \cdot 10^{-6})^2 + 8,93 \cdot 10^{-7}}$$

$$x = -8,9 \cdot 10^{-6} \pm 9,45 \cdot 10^{-4}$$

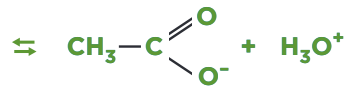
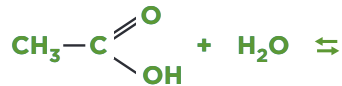
$$x = 9,36 \cdot 10^{-4} \text{ M}$$

$$(x = -9,54 \cdot 10^{-4})$$

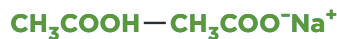
$$[\text{OH}^-] = 9,36 \cdot 10^{-4} \text{ M}$$

$$\text{pOH} = -\lg 9,36 \cdot 10^{-4} = 3,03$$

- **sid 140, lösn 511b.** Reaktionsformeln på rad 4 skall vara:



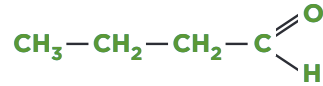
- **sid 145, lösn 528.** Ättiksyra och natriumacetat:



- **sid 146, lösn 531.** $[\text{Ac}^-]$ på rad 11 skall vara $[\text{Ac}^-]$.
- **sid 151, uppg 603.** Formeln på rad 11 skall vara: $2\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{I}^- + \text{S}_4\text{O}_6^{2-}$
- **sid 156, lösn 550e.** I raden under reaktionen står att O.T. för mangan är +VI, skall vara +IV.
- **sid 163, lösn 582.** I formeln rad 2 före svaret står till vänster om reaktionspilen: 3SO_4^{2-} , skall vara 3SO_3^{2-} .
- **sid 166, lösn 602.** 4:e raden nedifrån skall vara: $\frac{4}{3} \cdot 8,321 \text{ mol} = 11,094 \text{ mol aluminium}$. Sista raden ändras till: $m = n \cdot M = 11,094 \cdot 26,98 \text{ g} = 299,3 \text{ g aluminium}$.
- **sid 182, lösn 653d.** Lösningen ändras till: Enligt c är Mg väteutdrivande. Salpetersyra är en oxiderande syra, vilket innebär att det bildas nitrösa gaser vid reaktion med magnesium.

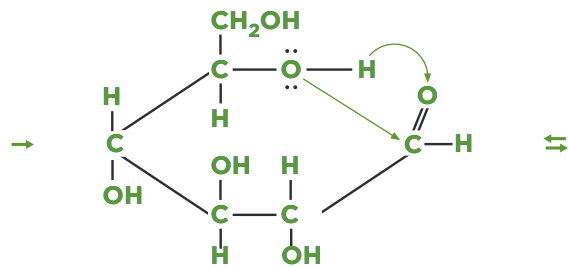
- **sid 190, uppg 707.** Rad 4, skall stå: cyklobutan och inte cyklobuten.

- **sid 211, lösn 721.** Formeln för butanal skall vara:

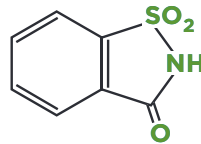


- **sid 230, lösn 804.** Strukturformlerna för maleinsyra och fumarsyra ska byta plats.

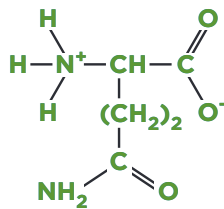
- **sid 271, lösn 954.** Formeln överst i högerspalten skall vara:



- **sid 271, lösn 955a.** Formeln för sackarin skall vara:



- **sid 272, lösn 958a.** Formeln skall vara:



- **sid 276, lösn 975.** Formeln efter reaktionspilen skall vara:

