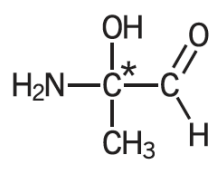
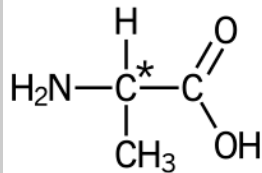


Kemi 2 – Rättelser (1:a tryckningen)

Tyvärr är det nästan omöjligt att en bok är helt felfri när den kommer ut. Här följer rättelser till felaktigheter i "Kemi 2" i den ordning de uppträder i boken.

Senast uppdaterat 2020-06-09.

Sida	Det står	Det ska stå
37	$[H_2] = 0,00532$; $[CO_2] = 0,00532$;	$[H_2] = 0,00532M$; $[CO_2] = 0,00532M$;
54, fråga 2.20.	$Fe^{2+}(aq) + SCN^-(aq) \rightleftharpoons FeSCN^{2+}(aq)$	$Fe^{3+}(aq) + SCN^-(aq) \rightleftharpoons FeSCN^{2+}(aq)$
83, fråga 3.17	$K_a = 1,2 \cdot 10^{-8} M$	$K_a = 6,2 \cdot 10^{-9} M$
91	Vid en neutralisation bildas det alltid vatten och ett salt.	Vid en neutralisation med en stark bas bildas det alltid vatten och ett salt.
92	Läs om hur en pH-meter fungerar på s. 302.	Läs om hur en pH-meter fungerar på s. 304.
95	Börja med att räkna ut pH i den neutraliserade lösningen. Använd tabellen över K_a -värden på sidan 70–71.	Börja med att räkna ut pH i den neutraliserade lösningen. Du kan förutsätta att titratoren, det vill säga den lösning man titrerar med, har samma koncentration som titranden, det vill säga den lösning som titreras. Använd tabellen över K_a -värden på sidan 70–71.
99	Eftersom $pH = x M$ kan vi beräkna pH i bufferten:	Eftersom $pH = -\log x$ kan vi beräkna pH i bufferten:
123	därför blir hela ämnets namn 2-klor-2-metylbutan	därför blir hela ämnets namn 2-klor-3-metylbutan
128	$CaC_2(s) + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2(aq) + C_2H_2(g)$	$CaC_2(s) + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2(aq) + C_2H_2(g)$
132	När man ska tillverka polyeten blandar man eten	När man ska tillverka polyeten blandar man eten
168	Kadaverin (1,5-butandiamin)	Kadaverin (1,5-pentandiamin)
171	$4CH_3NO_2 + 3O_2 \rightarrow 4CO_2 + 6H_2O + 6N_2$	$4CH_3NO_2 + 3O_2 \rightarrow 4CO_2 + 6H_2O + 2N_2$
173, bilden	$4CH_3NO_3 + 3O_2$ $4CO_2 + 6H_2O + N_2$	$4CH_3NO_2 + 3O_2$ $4CO_2 + 6H_2O + 2N_2$
173	Den sista anledningen till att nitroföreningar är så explosiva är att det bildas mycket gas från dem. När en enda nitrometanmolekyl förbränns bildas det netto $12 - 3 = 9$ gaspartiklar, men när en enda metanolmolekyl förbränns bildas	Den sista anledningen till att nitroföreningar är så explosiva är att det bildas mer gas från dem. När fyra nitrometanmolekyler förbränns bildas det netto $12 - 3 = 9$ gaspartiklar, men när lika många metanolmolekyler förbränns bildas det netto bara $12 - 6 = 6$ gaspartiklar.

Sida	Det står	Det ska stå
	det netto bara $6 - 3 = 3$ gaspartiklar. $2\text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	$4\text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + 6\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 4\text{CO}_2(\text{g}) + 8\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
186	Det som är intressant med limonen är att den finns både i citroner och apelsiner, fast i olika optiska isomerer. Den variant som kallas för L-limonen smakar apelsin, medan den som kallas för D-limonen smakar citron.	Det som är intressant med limonen är att det bara är den ena optiska isomeren – D-limonen – som smakar citron. Den andra varianten – L-limonen – har en mer kådaktig doft som påminner om terpentin.
194, bilden	KLORPROPAN \rightarrow DIPROPYLETER	KLORPROPAN \rightarrow PROPYLAMIN
314, fråga 2.10	0,774M	0,774
315, fråga 2.22	$[\text{O}_2] = 1,9\text{M}$; $[\text{N}_2] = 0,91\text{M}$; $[\text{NO}] = 0,41\text{M}$	$[\text{O}_2] = 1,3\text{M}$; $[\text{N}_2] = 0,93\text{M}$; $[\text{NO}] = 0,36\text{M}$
317, fråga 3.14	$[\text{OH}^-] = 0,0202\text{M}$	$[\text{OH}^-] = 0,020\text{M}$
317, fråga 3.16 (H ₂ SO ₄)	$3,33 \cdot 10^{-9} \text{ M}$	$3,3 \cdot 10^{-9} \text{ M}$
317, fråga 3.17	a) $K_{\text{b, kodein}} = 3,4 \cdot 10^{-7} \text{ M}$ b) pH = 9,62	a) $K_{\text{b, kodein}} = 1,6 \cdot 10^{-6} \text{ M}$ b) pH = 9,75
318, fråga 3.30a	pH = 5,06	pH = 5,07
329, fråga 5.29i		
330, fråga 5.32	$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0,36\text{M}$; $[\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}] = 0,36\text{M}$; $[\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5] = 0,17\text{M}$; $[\text{H}_2\text{O}] = 0,17\text{M}$	$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0,18\text{M}$; $[\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}] = 0,18\text{M}$; $[\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5] = 0,37\text{M}$; $[\text{H}_2\text{O}] = 0,37\text{M}$
341, fråga 7.80	Den bildar också peptidbindningar	Den bildar också peptidbindningar
343, fråga 8.9	H ₃ C– OH	H ₃ C–OH