

PAGINA	RIGA	ERRATA	CORRIGE
9	18	1 https://www.soc.chim.it/ .	1 https://www.soc.chim.it/ . Il sito della Società Chimica Italiana è attualmente in fase di rinnovo. Si consiglia di verificare gli indirizzi web aggiornati nel caso in cui le pagine indicate nelle note da 3 a 9 non siano più accessibili.
19	8	(stereóV)	(στερεός)
23	14	simmetria s	simmetria σ
23	19	piano s	piano σ
26	7	simmetria s	simmetria σ
34	18	simmetria s	simmetria σ
35	6	simmetria s	simmetria σ
35	11	simmetria s	simmetria σ
36	11	simmetria s	simmetria σ
36	16	s	σ
42	7	simmetria s	simmetria σ
49	7	simmetria s	simmetria σ
49	9	simmetria s	simmetria σ
56	10	a-amminoacido	α -amminoacido
60	15	simmetria s	simmetria σ
61	10	simmetria s	simmetria σ
63	27	simmetria s	simmetria σ
65	8	simmetria s	simmetria σ
76	5	CH ₂ F	CH ₂ F
78	4	simmetria s	simmetria σ
90	17	orbitali p	orbitali π
90	21	elettroni p	elettroni π
90	24	elettroni p	elettroni π

90	27	elettroni p	elettroni π
91	1	elettroni p	elettroni π
94	1	elettroni p	elettroni π
97	7	b-chetoestere	β -chetoestere
97	8	posizione b	posizione β
97	10	b-dicarbonilico	β -dicarbonilico
97	13	posizione a	posizione α
98	1	posizione a	posizione α
98	4	b-chetoestere	β -chetoestere
98	7	$pK_a @ 25$	$pK_a \cong 25$
98	8	$pK_a @ 20$	$pK_a \cong 20$
99	13	ha 6 elettroni p, grazie al doppietto di elettroni p	ha 6 elettroni π , grazie al doppietto di elettroni π
99	15	nei 3 legami s; quindi, avanza un doppietto p	nei 3 legami σ ; quindi, avanza un doppietto π
99	18	elettroni p	elettroni π
99	19	di tipo s, che non partecipa al sistema p anulare	di tipo σ , che non partecipa al sistema π anulare
99	21	elettrone p impiegato nel sistema anulare p	elettrone π impiegato nel sistema anulare π
99	23	elettroni s	elettroni σ
100	1	elettroni p	elettroni π
100	3	elettroni p	elettroni π
100	5	uno p e uno s. Quindi ha in tutto 8 elettroni p	uno π e uno σ . Quindi ha in tutto 8 elettroni π
100	7	elettroni p	elettroni π
100	8	elettroni p	elettroni π
100	10	una p e una s	una π e una σ

100	14	percorso p	percorso π
100	16	elettroni p	elettroni π
100	21	elettroni p	elettroni π
101	17	b-D-ribofuranoso	β -D-ribofuranoso
101	19	denominazione a o b	denominazione α o β
108	18	sugli elettroni s che sugli elettroni p	sugli elettroni σ che sugli elettroni π
109	1	elettroni p	elettroni π
109	2	elettroni p	elettroni π
110	20	sistema s che dà luogo all'aromaticità (sei elettroni p)	sistema π che dà luogo all'aromaticità (sei elettroni π)
110	22	tipo s	tipo σ
110	23	sistema s	sistema π
111	21	pK_a dell'acido coniugato @ 0	pK_a dell'acido coniugato $\cong 0$
114	9	elettroni p	elettroni π
115	7	pK_a @ 45	$pK_a \cong 45$
117	4	posizione a	posizione α
117	11	posizione a	posizione α
118	12	isopentano	isoesano
121	21	il legame p è maggiormente espanso verso l'esterno, proprio grazie alla simmetria p	il legame π è maggiormente espanso verso l'esterno, proprio grazie alla simmetria π
121	24	sistemi p	sistemi π
122	1	simmetria s	simmetria σ
122	2	simmetria s	simmetria σ
122	20	legame p	legame π

130	17	un legame s per donazione della coppia elettronica del legame p	un legame σ per donazione della coppia elettronica del legame π
130	21	a,b-insaturi	α,β -insaturi
141	3	posizione a	posizione α
142	27	H ₂	H ₂
146	7	$pK_a @ 16$	$pK_a \cong 16$
146	18	b-idrossichetone	β -idrossichetone
146	19	posizione b	posizione β
146	20	b-idrossialdeide	β -idrossialdeide
147	7	a,b-insaturo	α,β -insaturo
147	9	a,b-insatura	α,β -insatura
147	15	A) i = CH ₃ Cl, hn; ii = Cl ₂ , FeCl ₃	A) i = CH ₃ Cl, hv; ii = Cl ₂ , FeCl ₃
147	17	C) i = CH ₃ Cl, AlCl ₃ ; ii = Cl ₂ , hn	C) i = CH ₃ Cl, AlCl ₃ ; ii = Cl ₂ , hv
147	18	D) i = CH ₃ Cl, OH ⁻ ; ii = Cl ₂ , buio, AlCl ₃	D) i = CH ₃ Cl, OH ⁻ ; ii = Cl ₂ , buio, AlCl ₃
151	15	idrogeno in a	idrogeno in α
151	25	posizione a	posizione α
152	2	carbonio in a	carbonio in α
152	7	protoni in a	protoni in α
156	17	legame p	legame π
158	24	a-iodochetone	α -iodochetone
158	32	posizione a	posizione α
158	34	posizione a	posizione α
159	2	posizione a	posizione α
161	28	-N ₂ ⁺	-N ₂ ⁺

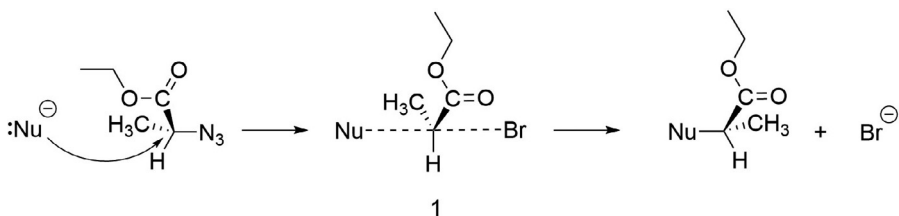
161	30	NaNO ₂	NaNO ₂
161	31	H ₂	H ₂
161	33	HNO ₃ + H ₂ SO ₄	HNO ₃ + H ₂ SO ₄
168	24	elettroni p	elettroni π
170	6	H ₂	H ₂
172	12	posizione a	posizione α
172	14	posizione a	posizione α
172	15	a-H	α-H
172	18	idrogeno in a	idrogeno in α
173	23	b-dichetone	β-dichetone
174	12	b-dichetone	β-dichetone
188	10	Un'applicazione industriale è l'ossidazione del cicloesanone ad acido adipico che è uno dei monomeri del nylon 66.	-
189	7	posizione a	posizione α
189	25	a-eliminazione	α-eliminazione
190	10	b-amminocarbonilico	β-amminocarbonilico
192	2	idrogeni in a	idrogeni in α
192	3	-CO, -CN	CO, CN
192	15	a,b-eossiessere	α,β-eossiessere
193	20	1-bromo-2-(bromometil) benzene,	1-bromo-2-(bromometil) benzene
196	11	posizione a	posizione α
196	12	posizione a	posizione α
196	16	a-alogenazione	α-alogenazione
196	19	carbonio in a	carbonio in α
198	11	g-butilrolattone	γ-butilrolattone

198	16	g-butilrolattone	γ -butirrolattone
199	2	g-butilrolattone	γ -butirrolattone
202	14	nicotinaldeide	nicotinaldeide
203	11	α,β -insaturo	α,β -insaturo
202	17	carbonio b	carbonio β
204	8	del chetale ciclico tra l'acetone e il diolo	dell'acetale ciclico tra la formaldeide e il diolo
206	9	b-chetoestere	β -chetoestere
206	10	b-chetoestere	β -chetoestere
206	11	b-chetoacido	β -chetoacido
206	12	posizione b	posizione β
206	14	carbonio in a	carbonio in α
206	18	posizione a	posizione α
210	26	posizione a	posizione α
211	3	posizione a	posizione α
211	9	posizione b	posizione β
212	3	1,3-insaturi	α,β -insaturi
212	6	posizione b	posizione β
213	2	2-(3-carbossibutil)ciclo- esanone	2-(3-oxobutil) cicloesa- none
214	4	b-idrossifosfonati	β -idrossifosfonati
214	5	carbonio in a	carbonio in α
214	7	posizione a	posizione α
215	4	carbonio in a	carbonio in α

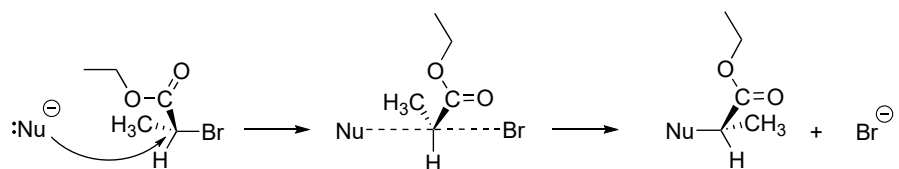
FIGURE

PAGINA I65

ERRATA

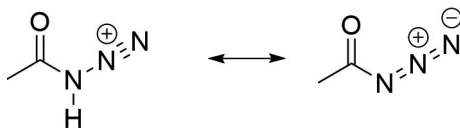


CORRIGE

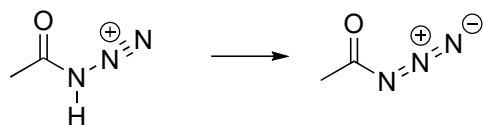


PAGINA I77

ERRATA

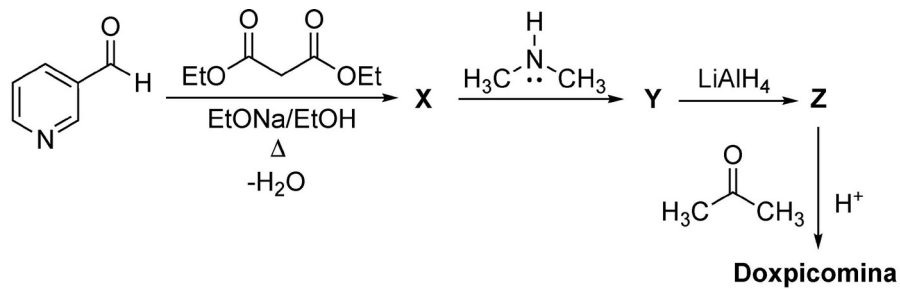


CORRIGE

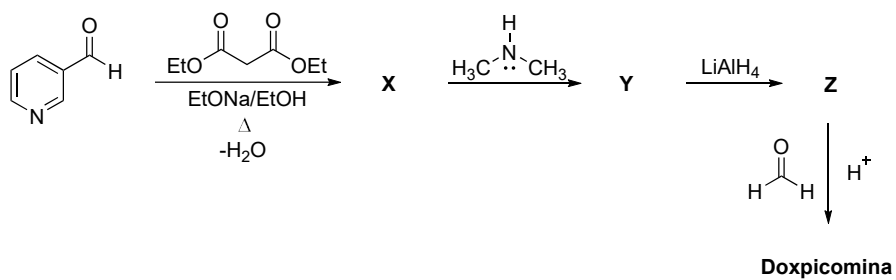


PAGINA 202

ERRATA

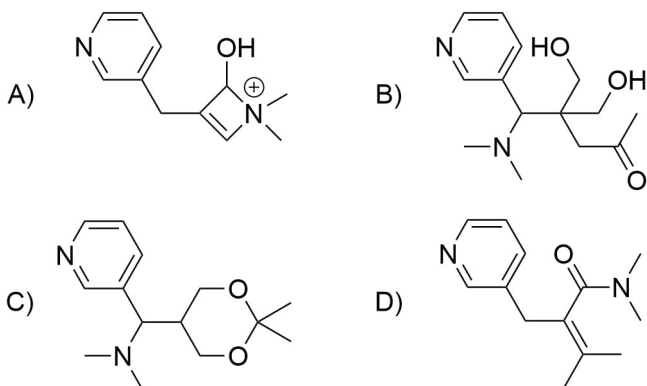


CORRIGE

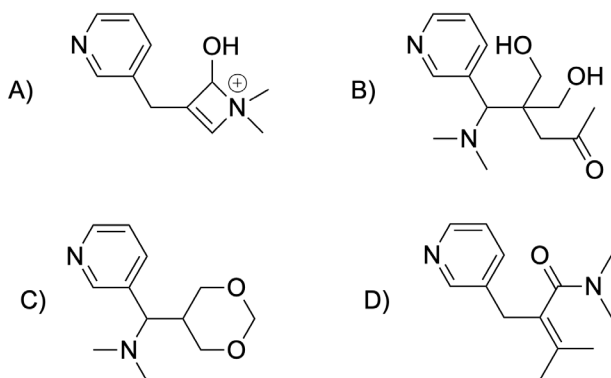


PAGINA 202

ERRATA

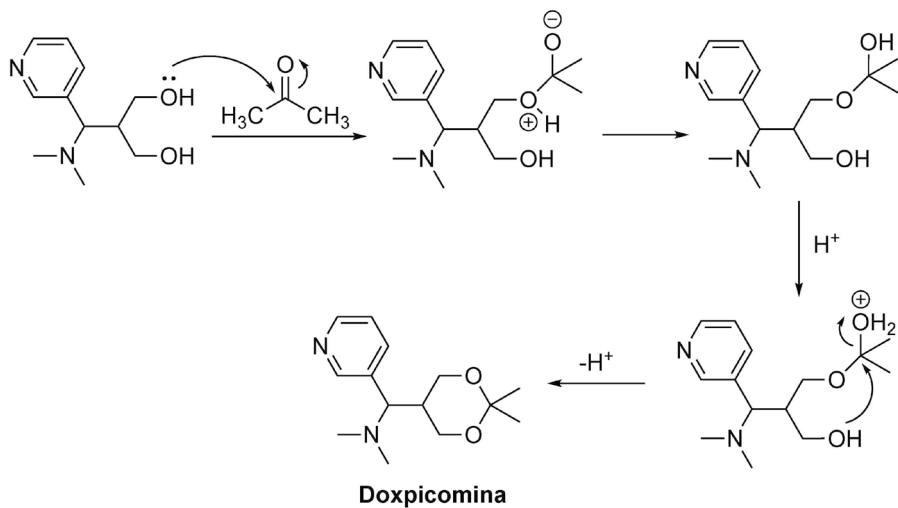


CORRIGE

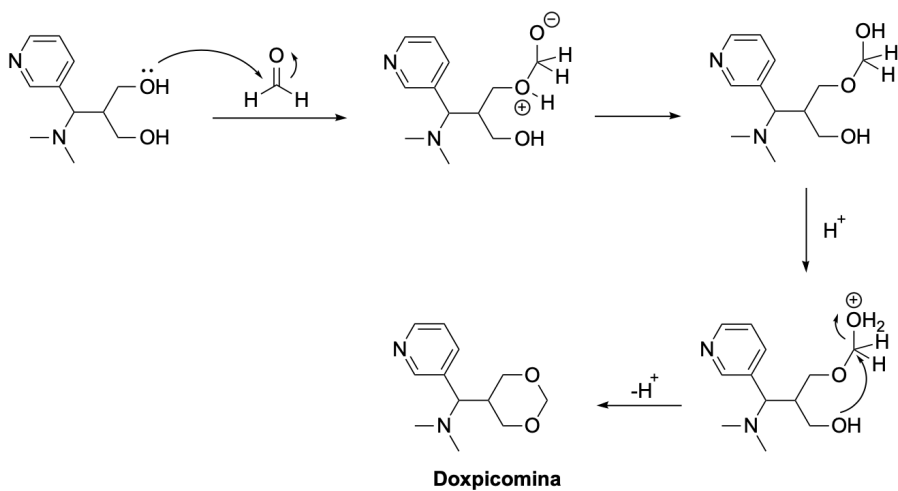


PAGINA 204

ERRATA

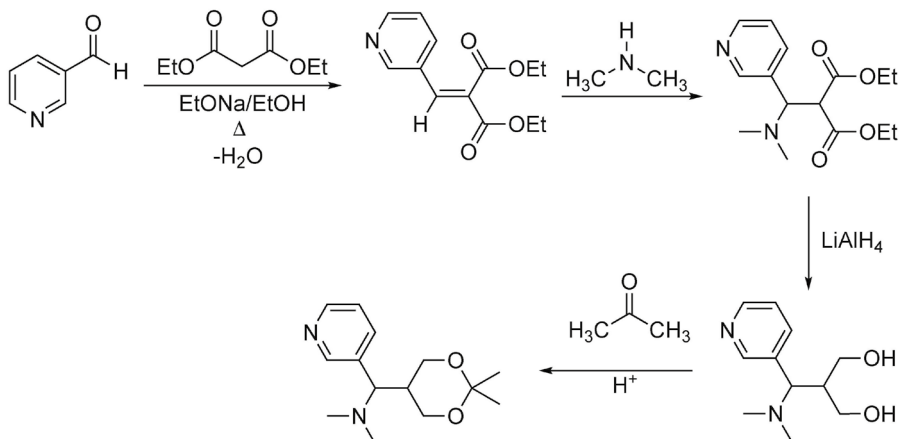


CORRIGE



PAGINA 205

ERRATA



CORRIGE

