

第3章

1	substitution reaction	27	electrophile
2	addition reaction	28	nucleophile
3	elimination reaction	29	equilibrium constant
4	rearrangement	30	acidity constant
5	reaction mechanism	31	super acid
6	intermediate	32	under equilibrium control
7	heterolysis	33	ammonia
8	homolysis	34	hydrogen fluoride
9	heterolytic	35	electron attracting
10	radical	36	electron withdrawing
11	unpaired electron	37	electron releasing
12	hydronium ion	38	kinetic energy
13	acid	39	potential energy
14	base	40	stability
15	conjugate base	41	relative
16	conjugate acid	42	enthalpy
17	diprotic acid	43	heat content
18	dibasic acid	44	exothermic reaction
19	hydrochloric acid	45	endothermic reaction
20	spectator ion	46	entropy
21	aqueous	47	resonance effect
22	electron-pair acceptor	48	inductive effect
23	electron-pair donor	49	protic solvent
24	carbocation	50	protonated
25	carboanion	51	leveling effect
26	carbonium ion	52	terminal

1	置換反応	27	求電子試薬
2	付加反応	28	求核試薬
3	脱離反応	29	平衡定数
4	転位反応	30	酸性度定数
5	反応機構	31	超酸(超強酸)
6	中間体	32	平衡支配
7	ヘテロシス	33	アンモニア
8	ホモリシス	34	フッ化水素
9	ヘテロリチックに	35	電子吸引性の
10	ラジカル	36	電子吸引性の
11	不対電子	37	電子供与性の
12	ヒドロニウムイオン	38	運動エネルギー
13	酸	39	ポテンシャルエネルギー
14	塩基	40	安定性
15	共役塩基	41	相対的な
16	共役酸	42	エンタルピー
17	二塩基酸	43	熱含量
18	二塩基酸	44	発熱反応
19	塩酸	45	吸熱反応
20	傍観イオン	46	エントロピー
21	水溶液中の	47	共鳴効果
22	電子対受容体	48	誘起効果
23	電子対供与体	49	プロトン性溶媒
24	カルボカチオン(炭素陽イオン)	50	プロトン化された
25	カルボアニオン(炭素陰イオン)	51	水平化効果
26	カルボニウムイオン	52	末端の

53	alkoxide ion
54	sodium hydride
55	labeling
56	isotope effect
57	2-deuteriopropane

53	アルコキシドイオン
54	水素化ナトリウム(NaH)
55	標識化
56	同位体効果
57	2-重水素化プロパン