



## TREŚĆ CZĘŚCI I.

### Część ogólna.

	<i>Strona.</i>
Odróżnienie związków organicznych od mineralnych. Związki organiczne i mineralne jednakim podlegają prawom. Przedmiot chemii organicznej. Różnica między związkami organicznymi a organizowanymi. Znaczenie związków sztucznie wytwarzanych. Ogólne własności związków węgla . . . . .	1
Związki jednoskładowe. Przyczyna różnorodności w ich własnościach. Rodniki. Skład racjonalny. Formuły empiryczne i racjonalne. Gdzie się kończą pewniki a zaczynają przypuszczenia. Znaczenie formuł racjonalnych, uważanie ich za formuły rozkładowe lub układowe . . . . .	9
Niepewność i niejednostajność zasad, na których są oparte wagi atomowe dotychczas używane. Rozróżnienie atomu i cząsteczki. Wytlumaczenie silniejszego powinowactwa pierwiastków w chwili wydzielania się ze związku. W jednakich objętościach gazów równa ilość cząsteczek. Wnioski ztąd wynikające. Nowe wagi atomowe. Wartość formuł cząsteczkowych . . . . .	18
Stosunek między wagą atomową a ciepłem właściwym pierwiastków stałych. Podwojenie wag atomowych wielu metali. Ciepło właściwe ciał złożonych stanowi poparcie dla nowych wag atomowych. Ciepło właściwe chloru, azotu, tlenu i wodoru w związkach stałych, wyprowadzone z obliczenia. Ocenienie wielkości atomu i wielkości cząsteczki oparte na przemianach chemicznych. Obecne znaczenie pojęcia ilości równoważnych . . . . .	27
Krytyka systemu dualistycznego i hipotezy elektrochemicznej. Fakta podstawienia. Pojęcie typu. Typ amoniaku. Odniesienie alkoholów, eterów, kwasów i bezwodników do typu wody. Uogólnienie tych wyobrażeń. Atomowość pierwiastków. Cztery typy główne. Znaczenie formuł typowych. Granica nasycalności . . .	38

Atomowość rodników wyprowadzona ze związków nasyconych. Przy uwzględnieniu atomowości pierwiastków i rodników, największa część spraw chemicznych uważać się daje jako sprawy podwójnej wymiany. Drogi prowadzące do formuł racjonalnych. Skupienie się pierwiastków wieloatomowych. Wzory szematyczne .	59
Szeregi związków jednobudowych. Prawidłowości w własnościach fizycznych przy jednakiem ułożeniu. Wpływ ułożenia atomów i wpływ indywidualnego charakteru pierwiastków na własności związków chemicznych. Badania <i>Koppa</i> nad objętością właściwą cieczy. . . . .	76
Rozdzielenie związków organicznych jednych od drugich za pomocą częściowego rozpuszczenia, krystalizacji, strącenia, przekroplenia lub nasycenia. Cechy związków chemicznie czystych. Rozbiór pierwiastkowy. Oznaczenie węgla i wodoru. Oznaczenie azotu. Bezpośrednie oznaczenie tlenu. Metody służące do oznaczenia ciężaru właściwego pary. Obliczenie rozbioru i wyprowadzenie formuły. . . . .	88
Słownictwo i klasyfikacja związków organicznych . . . . .	113
Prawidłowości w działaniu najważniejszych czynników na związki organiczne . . . . .	120

### Część szczegółowa.

Związki rodników alkoholowych jednoatomowych, ogólnego wzoru: $C_nH_{2n+1}$ . . . . .	131
Związki etylu . . . . .	133
Alkohol etylowy. . . . .	—
Fermentacja. . . . .	—
Otrzymywanie i własności alkoholu . . . . .	149
Przemiany alkoholu. . . . .	154
Eter etylowy . . . . .	157
Etery złożone etylu . . . . .	163
Chlorek etylu. . . . .	165
Bromek etylu . . . . .	167
Jodek etylu. . . . .	168
Etyl . . . . .	—
Etylowodór . . . . .	170
Saletron etylu. . . . .	—
Saletran etylu . . . . .	171



	<i>Strona.</i>
Nadchloran etylu.....	172
Kwas etylosiarczany.....	—
Siarczan etylu.....	173
Siarek etylu.....	—
Siarkowodan etylu czyli merkaptan.....	174
Siarkan etylu.....	—
Węglan etylu.....	—
Chlorowęglan etylu.....	176
Fosforan etylu.....	—
Kwas etylofosforny.....	—
Kwas dwuetylofosforny.....	177
Fosforan etylu.....	—
Boran etylu.....	—
Etery kwasu krzemnego.....	178
Związki metylu.....	—
Metyl.....	—
Metylowodór.....	180
Czterochlorek węgla.....	182
Alkohol metylowy.....	184
Eter metylowy.....	186
Związki amyłu.....	187
Alkohol amyłowy.....	—
Etery złożone amyłu.....	188
Związki propylu, butylu, heksylu, enantylu, kaprylu, cetylu, cerylu i mirycylu.....	189
Alkohol propylowy.....	192
„ butylowy.....	—
„ heksylowy.....	—
Heksylowodór.....	—
Alkohol enantylowy.....	—
„ kapryłowy.....	193
„ cetyłowy.....	—
„ cerylowy.....	194
„ mirycylowy.....	195
Alkohole jednoskładowe z alkoholami fermentacji ( <i>pseudoalkohole</i> ).....	—
Alkohol pseudoamyłowy.....	196
„ pseudopropylowy.....	197
„ pseudobutylowy.....	198
„ pseudoheksylowy.....	—
Amoniaki rodników alkoholowych.....	199
Etyliak.....	203
Dwuetyliak.....	204
Trzyetyliak.....	—
Czteroetylina.....	205

	<i>Strona.</i>
Metyliak .....	206
Trzymetyliak .....	207
Czterometylina.....	—
Amyliak.....	208
Kapryliak.....	—
Trzycetyliak .....	—
Fosforiaki, antymoniaki i arseniaki rodników alkoholowych . . . . .	210
Trzyetylofosforiak .....	—
Kakodyl.....	213
Trzyetyloantymoniak.....	216
Sodek trzyetylosulfinu .....	218
Rodniki złożone z metali i rodników alkoholowych . . . . .	219
Cynketyl.....	—
Rtęćmetyl .....	221
Rtęćetyl, rtęćamyl.....	222
Cynetyl.....	—
Glinetyl, sodetyl.....	223
Boretyl.....	224
Związki rodników kwasowych jednoatomowych ogólnego wzoru: $C_nH_{2n-1}\Theta$ . . . . .	225
Kwas mrówkowy .....	233
Mrówkan etylu.....	236
Mrówkamid.....	237
Kwas octowy .....	—