

# Summario do programma da cadeira de Chimica Inorganica

(Tres lições por semana de uma hora)

---

Caracteres geraes dos phenomenos chimicos. Corpos simples e complexos; compostos e mistos. — Classificação das reacções chimicas. — Leis ponderaes.

Constantes chimicas. Escólha, segundo um criterio puramente chimico, das constantes dos elementos e dos compostos (unidades de combinação e de reacção). — Notação chimica.

Estudo do hydrogenio e do oxygenio. — Estudo do ar e da agua. — Oxydos e hydroxydos (Anhydridos; oxacidos e oxybases). Sua classificação. Oxysaes.

Hypothese atomico-molecular. — Explicação cinetica das leis physicas dos gazes. — Leis chimicas das combinações entre os gazes. Hypothese de Avogadro. — Sua applicação á determinação dos pesos moleculares; unidade destes pesos; complexidade da molecula do hydrogenio e do oxygenio. — Phenomeno da dissociação nas substancias volateis. Equilibrio chimico.

Theoria cinetica da dissolução: pressão osmotica e pressão de solução. — Leis das soluções diluidas. — Hypothese de vant'Hoff e sua applicação á determinação dos pesos moleculares. — Leis do abaixamento cryoscopico e da elevação ebullioscopica. Applicações. — Phenomeno da dissociação em



INSTITUTO DE QUÍMICA  
UNIVERSIDADE DE SÃO PAULO

PC

MACI

378

SUM

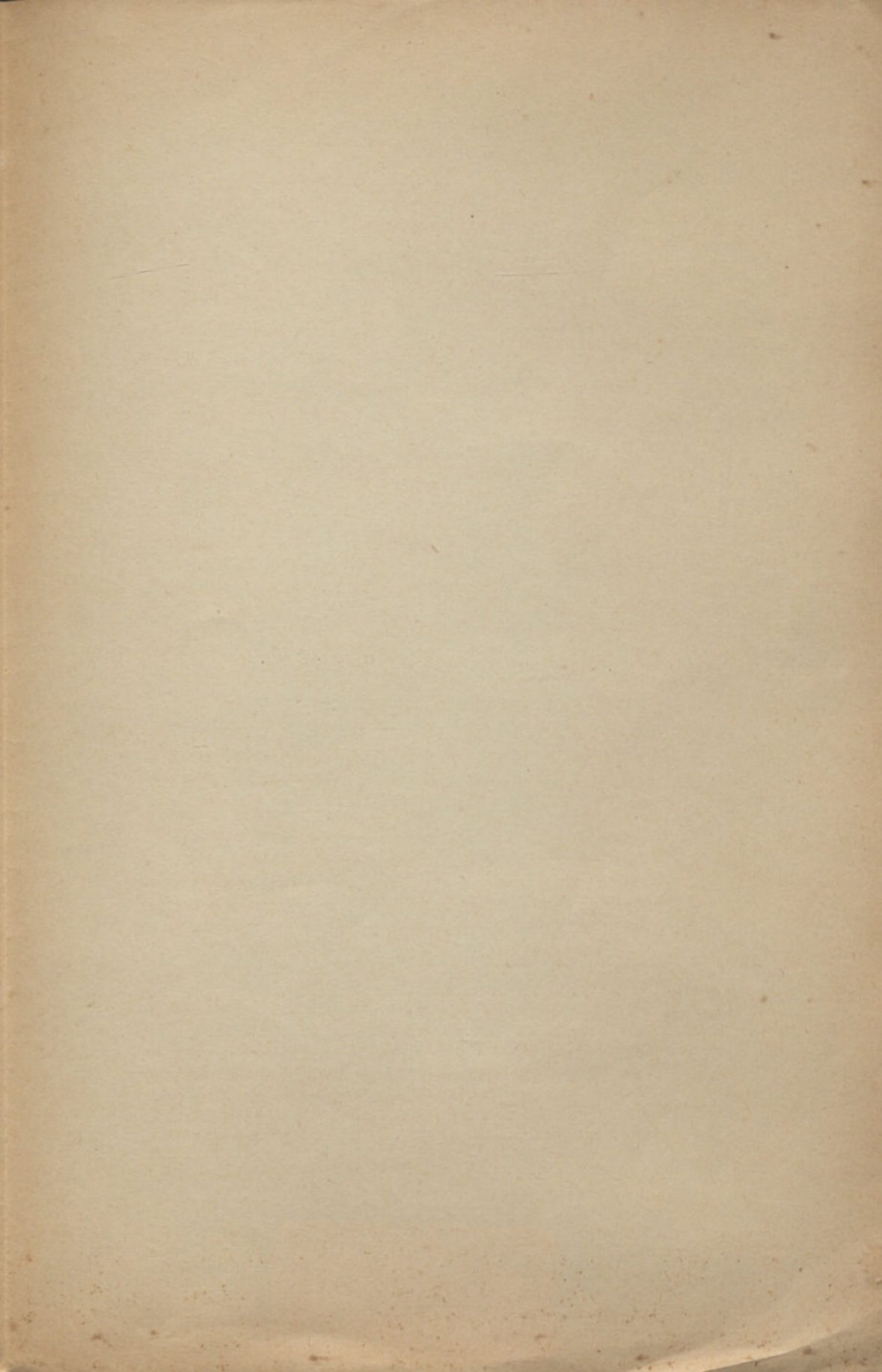
ões nas soluções aquosas. Conductibilidade das soluções. Electrolyse. — Equilibrio chimico em solução. Hydrolyse.

Classificação periodica dos corpos simples. Familias naturaes de elementos.

Noções sobre a valencia. Radicaes. Formulas racionaes. — Ligações atomicas. Formulas de estructura. Isomeria e arranjo dos atomos.

Estudo dos elementos e dos principaes compostos de cada uma das familias naturaes, seguindo a classificação de Mendelejeff.







RÓ  
MU  
LO



CENTRO CIÊNCIA VIVA  
UNIVERSIDADE COIMBRA

\*1329659535\*