

MAT. OT. 7 PSP

osnova: trídění prvků (LAVOISIER - kovy x nekovy,
DÖBEREIN, NEWLANDS...)

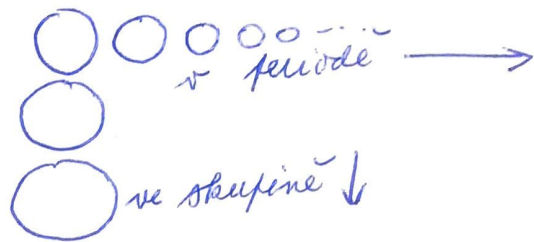
D. I. MENDELEJEV - PSP, formule PERIOD. ZÁKONA

v knize Základy chemie ~ 1869, spolupráce s Bokuslovem
Braunerem. (pozn. v době D.I.M. bylo známo ~ 65 prvků!)

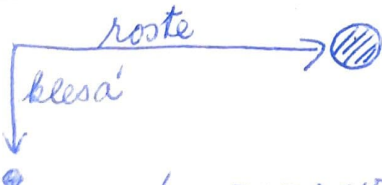
USPOŘÁDÁNÍ TABULKY - skupiny, periody, minimální
rašiny. Plynné prvky, kapaliny, nekovy, polokovy, kovy

ELEKTRONOVÁ KONFIGURACE - viz. elektron. obal atomu,
prvky s, p, d, f. Excitovaný stav atomu ↑ -
vnitř iontu

VELIKOST ATOMŮ v PSP



ELEKTONEGATIVITA - co to je, viz. chem. vazba.



IONIZAČNÍ ENERGIE, ELEKTRON. AFINITA - chem. vazba

KOVY x NEKOVY, vlastnosti

PSP - souvislosti s Bekeťevovou řadou kovů -
viz. redoxní děj.