

XXVIII

lea prin B, чеї-л-алї компзиї формацї tot print'ачеланї дої корпї, se vor esprima prin $A+2B$, $A+3B$, $A+4B$, etc.

ESPERIENȚELE LĂI WOLLASTON.

Teoria lui Dalton s'a confirmat нмаї декїт prin es-
perienȚele алтї химист енглез, Wollaston, care a analizat
foarte esakt diferitele комбинацїї че formă acidul oxalicu
кз potassa.

Wollaston a demonstrat кз, în aceste сърсрї, пропор-
цїїле де acidu че се адаогъ ла о квантitate konstantă де ро-
tassă, sînt întокмаї între еле прекъм нмерїле 1, 2, 4.

Wollaston a маї проват інкз кз, în челе доз комбинацїї
але acidului sulfuric кз potassa, квантїтѣїле де acidu sînt
între еле ка нмерїле 1 шї 2.

Пропорцїїле мѣлїїле се întind ла toate класеле де
комбинацїї; oxidu, sulfuru, chloru, etc., аратъ о мѣлїїме
де esemпле despre регъїеле псе де Dalton.

ЛЕЦЕА ЛĂИ GAY-LUSSAC.

D. Gay-Lussac a demonstrat кз газеле се комбїнѣ
tot-d'агна ast-fel кз волѣїеле лор се алѣ în raport sim-
плѣ; шї кз дака продуктѣ комбинацїїї este gazos саѣ во-
латїл, esїstă iarșї зп raport simplѣ între волѣїїл стѣ шї
între волѣїїл че окъпа газеле înainteа комбинацїїї лор.

Съ дѣм аїчї кїте-ва апликацїї але лецїї D. Gay-
Lussac.

2 vol. de azotū	шї	1 vol. de oxigenū	=	2 vol. de protoxidul de azotū;
2 — — — —	2 — — —	— — —	=	4 — — bi-oxidul de azotū;
2 — — — —	4 — — —	— — —	=	4 — — acidul hypo-azoticu;
2 — hydrogen	1 — — —	— — —	=	2 — — aburul aposu;
6 — — — —	2 — — —	azotū	=	4 — — amoniacu;
2 — — — —	2 — — —	chloru	=	4 — — acidul chlorhydricu;
2 — — — —	2 — — —	de abur de iod	=	4 — — acidul iodhydricu;
2 — — chloru	1 — — —	de oxigenū	=	2 — — acidul hypochlorosu;
2 — — — —	4 — — —	— — —	=	2 — — acidul hypochloricu.