

	1.	2.
При 120° теряет H^2O	3,57.	3,65.
Высушенный содержит CaO	22,05.	22,34.
MgO	с л ѣ д ы.	
CO^2	17,32.	17,55.
Веществъ нераствор. въ уксусной		
кислотѣ	61,14.	60,00.
Слѣдов. углекислой извести.....	39,37.	39,89.

По моимъ анализамъ, сдѣланнымъ для 2 образчиковъ *глинистаго мереля* — 1) изъ *Роговой* въ сѣверн. половинѣ *Львовскаго* уѣзда и 2) изъ *Работьковой Дмитровскаго* у. оказалось:

	1.	2.
Воды (при 110°).....	1,67.	3,12.
Углекислоты.....	22,36.	17,34.
Извести.....	28,46.	22,07.
Магnezіи	с л ѣ д ы.	
Амміачнаго осадка	2,30.	3,71.
Нераствор. въ HCl вещ.....	45,28.	53,00.
Потеря.....	0,07.	0,76.
Углекислой извести.....	50,82.	39,41.

Изъ этого длиннаго ряда разнообразныхъ анализовъ можно заключить, что *надмѣловые рухляки*, въ громадномъ большинствѣ случаевъ, представляютъ породу, хотя и съ колеблющимся содержаніемъ *углекислой извести*, но все же ихъ можно установить въ двухъ предѣлахъ.

1) *Глинистая* разновидность, съ сильно раковистымъ изломомъ, меньшаго удѣльнаго вѣса, весьма тонкоплитчатая — съ содержан. $Ca CO^3$ отъ 30 до 40%. 2) *Нормальный* рухлякъ, съ колебаніемъ свыше 45% и до 65%. И эти вторые преобладаютъ, они сильно вскипаютъ отъ дѣйствія капли HCl .

Считаю необходимымъ еще указать на тѣ три анализа *Энгельгардта*, которые такъ рѣзко отличаются отъ всѣхъ сосѣднихъ по исключительности содержанія нерастворимыхъ веществъ, или же по малому количеству *углекислой извести*. Это именно № 2 таблицъ I-ой (изъ *Овстуга*) и №№ 2 и 3 таблицы II-ой (*Комяино*