

	1.	2.	3.	4.
Нерастворимый остатокъ, кварцев.				
песокъ.	50,00	51,53	34,89	—
Углекислота.	3,45	3,25	10,24	1,31
Фосфорная кислота	13,60	16,48	17,90	38,38
Кремнеземъ.	0,65	—	—	5,05
Сѣрная кислота	0,80	0,33	} —	0,42
Хлоръ.	слѣды	<u>сѣра</u>		
Фторъ	2,40	слѣды	—	1,37
Известь.	21,00	23,80	33,58	49,50
Кальцій (съ фторомъ соедин.)	2,58	—	—	—
Магnezія	0,65	слѣды	0,44	0,37
Окись желѣза.	2,20	0,69	0,53	1,90
Кали и натръ	1,75	—	—	0,07
Глиноземъ.	—	1,71	—	1,12
Органическаго вещества	1%	1,19	—	—
Воды	—	0,56	—	—
	100,08	99,54	97,58	98,49

Послѣдняя таблица съ четырьмя анализами приведена для показанія соотношенія количества извести и фосфорной кислоты.

1-ый столбецъ—анализъ *Клауса*, Курской плиты. 2-ой столбецъ — анализъ г. *Иностранцева* той же Курской плиты. 3. — Кругляки саморода изъ *Коренной*—анализъ *Энгельгардта*. 4.— Кругляки Подольскаго фосфор. анализъ *Кейсслера*.

Обративъ вниманіе на *известь*, мы замѣчаемъ въ рядѣ всѣхъ столбцовъ правильное возрастаніе ея процентнаго содержанія—21—23—33—49. Сообразно съ этимъ мы имѣемъ въ третьей строкѣ такой рядъ для фосфорной кислоты 13—16—18—38. Углекислота не представляетъ такого правильнаго ряда—3—3—10—1; изъ чего можно заключить—что независимо отъ количества *фосфорной кислоты*—самороды могутъ быть болѣе или менѣе богаты углекислотой. То есть часть извести можетъ быть связана углекислотой или нѣтъ. Послѣднее обстоятельство особенно рѣзко бросается въ глаза въ послѣдней графѣ подоль-