

Исчерпаната отъ изворътъ 10 литри вода дава:

	Грамми.	Химически анализ направенъ отъ Санитарий Съвѣтъ въ Пловдивъ.	
Съресто-динатрияна соль (Sulfate de soude anhydre)	1,5420		
Динатриянъ сулфидъ (Monosulfure de sodium)	0,0310		
Въгливо-динатрияна соль (Carbonate de soude)	0,9540		
Обикновенна соль (Chlorure de sodium)	0,3090		
Кисела въгливо-варияна (Carbonate de chaux et de magnésie)	0,0480		
Кремлива киселина (Acide silicique)	0,6500		
Съресто-варияна соль и землян. силикати. (Sulfate de chaux et silex terreaux)	0,2620		
Орган. остатъци (Matière organique barégine)	0,3500		
	(Alumine et fer)	0,0040	
	Всичко . . .	4,1500	

Химический анализъ, на Крастовскитѣ и на Хискарскитѣ бани показва разликата между тѣзи води: тая разлика е, че първите съдържатъ нещо, отъ което другите сѫ лишени, именно: съресто-динатрияна соль (Sulfate de soude anhydre), още же и една органическа материя и едно по-голѣмо количество натрияни соли.

Сега въ Карловскитѣ бани намѣрваме натрияна соль, имѣюща за киселина дихидро-съреста киселина (acide sulfureux) въ размѣръ съ една третина по-вече отъ колкото въ крастовско-селскитѣ, и динатриянъ сулфидъ (sulfure de sodium). Действително, присъствието на съресто-динатрияната соль (sulfate de soude) въ таково количество е достатъчно, за да даде образование на сърна материя въ състояние на динатриянъ сулфидъ (monosulfure de sodium), когато дойде въ прикоснение съ органически вещества и подъ влияние на една висока топлина. Органическиятѣ вещества погльщатъ една частъ отъ кислорода на съресто-динатриената соль (sulfate de soude) и го прѣправятъ на сулфидъ.

д) Крастовски бани.

Споредъ химический анализъ, обнародванъ отъ санитарний съвѣтъ въ Пловдивъ, мѣжската баня въ Крастово село съдържа при 47° сантиграда тѣпла, слѣдующите съставни части въ 10 литри вода: