

Trăktind cenea prin apă, se ia în mape parte potassa combinată cu acidi carbonic, sulfic, chlorhydric și silicic; și peisdele nesolubil al cenei se compune mai că seama de silice, de phosphat și de carbonat de calce.

Lăvăriile evaporate pînă la vîkăcăzne daș și peisde ce se numește potass calcinat.

Dăspă D. Berthier, părțile solubile săprinse în deosebitele cenești varie tălt dăspă soiul lempelor; vom prezenta aiștăi rezultatele analizelor sale.

	STEJCAR	TEIȘ	MESTEAKĂN.	BRAD	K'YTN
Potass cătălăzădă pă uină sodă . . .	64,1	60,24	79,5	65,4	47,00
Acidu carbonic . . .	24,1	27,42	17,0	30,2	20,75
Acidu sulfic . . .	8,1	7,53	2,3	3,1	12,00
Acidu chlorhydric .	0,1	1,80	0,2	0,3	€,60
Acidu silicic . . .	0,2	1,61	1,0	1,0	1,33

Spre a scoate carbonatul de potass din potassa calcinată, se păse de se disolvă grămadă în apă feaptă, și se evaportă lăvăriarea pînă ce cristaliză: stăriile stăpâne se depun mai întâi, iar carbonatul de potass rămâne în apăle-măre.

Se prepară încă carbonatul de potass apănd o amestecătără de doar părțile de cromă de taptră și o parte de azotatul de potass cărat într-o cană de fep; sădă și calciu și bicarbonatul de potass. (Să se vadă că boala o-nătă de potass).

Carbonatul de potass dobîndindă-se, se scoate potassa dintr-ună săpăindă-l la acideia hydratului de calce, care, dăspă regălile păse de Berthollet, descompune carbonatul de potass, pentru că carbonatul de calce este nesolubil. Așa dă se formă carbonatul de calce și potass lăveră. Spre a descompune carbonatul de potass prin calce, se păse a se disolvă mai obișnuit o parte de carbonatul de potass în 10 sau 12 părți de apă, se întodăce disoluția aceasta într-un vas de fep, se încălzescă pînă să încheapă a ferire și se adaugă într-ună o plă-