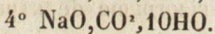
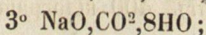
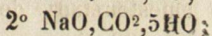
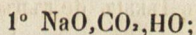


Еспѣс ла аер, carbonatul de sodъ перде о парте дин апа са де кристализаѣи ши се ефлоресце. Ла 100 grade, дераѣе чеї 10 еквиваленѣї де апъ ши сѣфере, кѣтре рошѣл чел виѣ, топиреа чеа игнатъ, фъръ инсъ а епрова ниѣи о дескомпозиѣе.

Дака ин лок де а инкълзи carbonatul de sodъ ла температѣра де 100°, се ва инкълзи ла 34°, епровъ топиреа апоасъ; евапоринд маса фикидъ ла 70 саѣ 80°, се довиндск кристале кзадриматериї, кспринзинд ѣн еквивалент де апъ саѣ 14,77 ла сѣтъ.

Ачест carbonatъ mono-hydratatъ еспѣс ла аер ја ја-рѣш 4 еквиваленѣї де апъ ши формъ ѣн carbonatъ de sodъ, $\text{NaO}, \text{CO}_2, 5\text{HO}$, че се продѣче асемenea кинд се ласъ ла аер carbonatul кристалисат.

Апеле-мѣме де ѣнде сареа mono-hydratatъ с'а денс финд евапорате кѣтре 34°, даѣ асемenea ниѣе кристале че кспринд 5 еквиваленѣї де апъ. Ачесте кристале, преа пѣѣин алтеравиле ла аер, деривъ динтр'ѣн октаедрѣ кѣ басъ ромъ; дака, ин лок де а фаче а кристалиса carbonatul de sodъ ла 34°, се ва рѣчи ликзоареа пинъ ла 16 саѣ 18° инainte де а инчене а кристалиса, атѣнѣи се вор довинди кристале transparente ректангларии, каре кспринд 8 еквиваленѣї де апъ. Песте tot, sint патрѣ hydrati de carbonatъ de sodъ.



Чел дин ѣртъ дин ачестї hydrati este чел маї вине кзноскѣт; ачеста се денѣне динтр'о дисолѣѣе де carbonatъ de sodъ каре кристалисъ ла температѣра ordinarie.

Carbonatul de sodъ се дескомпѣне ла о кълдѣрѣ рошиѣ prin авѣрѣл де апъ каре дераѣе де аѣи tot acidul carbonicъ ши продѣче hydrati de sodъ: NaO, HO .

Phosphorul лѣкреазъ асѣпра ачестеї сѣрї, прекѣм асѣпра carbonatul de potassъ, ла о кълдѣрѣ иналтъ; ја oxigenul acidului carbonicъ, ши пѣне ин ѣедепе carbonul продѣквинд phosphatъ de sodъ.