

Acidul acesta, кэ о transparentă perfectă în momentul topirei lui, devine opak peste kit-va timp.

Compoziție. — Acidul borică este format de:

Boră	31,22
Oxygenă	68,78
	<hr/>
	100,00

Acidul borică se reprezintă mai în general prin formula BO^6 , de unde se deduce pentru echivalentul borului numărul 272. Echivalentul acidului borică devine atunci.

$$\text{B} = 272$$

$$\text{O}^6 = 600$$

$$\text{BO}^6 = 872$$

Această cantitate de acidă borică se combină кэ un echivalent de sodă spre a forma boraxul (NaO, BO^6).

Stare naturală. — Preparație. — Acidul borică există în Toscana în nișe lacră miică numite Lagoni. Săe lagoni vine гэра unор crateră miică numită Saffioni care deгаде nekontenit avă de apă че траде кэ sine acidă borică. Acest acidă borică vine de se disolvă în apa lagonilor; kind lichorile аă ажэns ла о concentrație кэm, se cade, este destă а ле лăsa să se речеaskă spre а dovăndi acidă borică kristalisat.

Se евапорă disolvăile de acidă borică întreprăzintănd-se кăлăра че дă kondensăciea авăрăлі din saffioni; авăрăл acesta este kondăs prin galeriă de neată, niș de desăvăтăлă кăлăрălor de евапораție.

Acidul borică kristalisat mi inkă zmedă se пэne mai întăiș în nișe komără de rikită unde se svăntă, mi se dăk dăpă асееа în nișe zăkătoră de кăрămidă, care se inkălăzesk iarăш prin авăрăлі din saffioni.

Acidul borică se mai естраде inkă mi din boratul de sodă; sarea асееа se deskomпăне кэ оаре-каре кăntitate de acidă sulfură, mi acidul borică se кăрăдă dăпă асееа prin kristalisație. Acidul borică skos din boratul de sodă prin acidul sulfură регине mai de мăлте орă о кăntitate miкă de асест асид din зртă; spre а'л кăрăдă, трефде să se спеле кэ apă рече niș kind apa спăлăтăрă пă