

Ачеастъ сапе este mai solubilă la temperatūra de 0° decit la temperatūra ordinarię.

Azotatul de sodă este prea хігроскопік; de aceea nu s'a пытат въга пічі оdată în konfekcięa ервеї.

Azotatul de sodă există în natărь. Se гъшеше къ индестъларе ла Перъ, unde formъ сът арцил ѿн стпат съв-шире, даде о интindepe foapte мape.

În treburi. — Azotatul de sodă este în-
тревингат în fabrikacięa acidului azotică: acest acid se
предаръ, прекъм се щие, дескомпънин azotatul de sodă
прин acidul sulfică.

D. Kuhlmann a пропъс интревингареа azotatului de
sodă în агріклътъ ка інгръшаре.

Ачеастъ сапе сложеши на fabrikacięa azotatului de
potassъ. (Bezi Nitru).

Еарва форматъ de 5 пърци de azotătă de sodă de 1
част de sulfă ши de 5 пърци de кърбоне, апde къ o фр-
омоасъ блакъръ галвенъ портокалие, ши este интревингатъ
ин софариle de artificie.

SULFATU DE SODĂ $\text{NaO}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{HO}$.

Sulfatul de sodă, нэмит ките оdată сапе а ля Glau-
ber, este неколор, ши de o савоаре речішоаръ ши амаръ;
кристалізъ в прisme тарі къ патръ fede terminate къ вір-
съ diedre, че кврпind 10 еквіваленці de апъ, саă 56 да
100 din grestatea lor.

Ачеастъ сапе, еспъст ла аер, se елюреще; кинд se
съзъне ла акциеа кълдърі, стхнү se топеще d'o кам dată
in ana sa de кристалізациę, ши пресентъ дълъ ачеа fenom-
енъ tonirei irnate.

Este nedeskomпозабилъ прин кълдъръ.