

ARSENITŪ.

Prezenția arsenicului se constată în arsenitii *инкъл-зіндзі кэ кэрвэне*, саэ decompozindзі́ прінтр'эн ачід ін апаратъл лзі Marsh.

Disoluția lor conține de sărb influența acizilor lor și deposit cristalini de acidul arsenios; azotatul de argint și precipită în galben descur, și sulfatul de cupru în verde: spre a forma acesti doi precipitații, trebuie a se opera în lichori ce нэ кэпрінд ачід лівер, fiind-кэ arseniti de cupru și de argint sunt solubili în acidi.

Arseniti tractați printr'эн prisos de acidul chlorhidric formă mai d'odată кэ acidul sulfuric, și precipitat galben frumos (AsS_3), solubil în amoniac.

BORATI.

Borati persistă în general la temperaturi înalte, și даэ топіндэ-се о масъ стиклоасъ transparentă. Кэ toate acestea fiind-кэ acidul boric este volatil la roșea albă, borati pot perde acidul lor și se espun în mult timp la o temperatură prea înaltă.

Acidul sulfuric, chlorhidric și azotic, decompoz borati în prezenția apei, și eliminând acidul boric; acest din urmă acid conține alcoolului proprietatea de a arde кэ о фактъръ verde.

Borati amestecați кэ spath-fluoruri, și *инкълзіуі кэ* de mai multe ori greutatea lor de acidul sulfuric monohidratat, masă de se degrațe fluoruri de bor, ce se rezolvă lesne дэпъ fărмэл чел gros și alb ce дэ в аер, și дэпъ proprietatea ce аэ de a carboniza хіртіеа.

SILICATI.

Silicati alcalini кэ și prisos de basă sunt singuri silicati solubili în apă.

Toți silicati nesolubili se atacă și se decompoz de tot kind și topescе чіне-ва кэ 3 саэ 4 ori greutatea