ѕекъ кȣ basa. Întр'ачest каs ачіdȣл ші basa se комbінъ ѕпре а formа о sаре.

Аша dар sареа аічі este комbінаціеа ȣнѣї ачіd ші а ȣнеї basе.

Ѕпре а нȣмі о sаре требȣе съ se іа seama:

1-іȣ. La naтȣра ачіdȣлȣї; 2-леа ла basa saлifiabілъ; 3-леа ла пропріетъціле dȣпе каре ачіdȣл ші basa se комbінъ.

Орї-че ачіd а кърȣіа terminaціе este în i c ŭ ва formа о sаре а кърiа terminaціе ва fi în a t ŭ.

Орї-че ачіd а кърiеа terminaціе este în o s ŭ ва formа о sаре а кърiа terminaціе ва fi în i t ŭ.

Нȣмеле челе noї terminate în a t ŭ saȣ i t ŭ se вор ȣрма de нȣмеле oxiduluї че інтръ în sаре.

Esemп. Acidul sulficŭ ші protoxidul de ferŭ вор da sареа нȣмітъ sulfatŭ de protoxidŭ de ferŭ.

Acidul sulfosŭ ші protoxidul de ferŭ вор da sареа нȣмітъ sulfitŭ de protoxidŭ de ferŭ.

Acidul hyposulfosŭ ші protoxidul de ferŭ вор da sареа нȣмітъ hyposulfitŭ de protoxidŭ de ferŭ.

Se întîмплъ adesea ка, ѕпре а прескȣрtа nomenкла-tȣра сърȣрілор, съ se sȣпріме ворба oxidŭ: аша sареа formатъ прін комbінаціеа aciduluї sulficŭ ші а oxiduluї de plumbŭ se кіамъ sulfatŭ de plumbŭ.

Корпі acidї ші alcalinї аȣ пропріetatea de а se неȣ-траліsa маї мȣлт saȣ маї пȣцін esакт ші de а перdе маї мȣлт saȣ маї пȣцін лȣкрареа лор аsȣпра реактівілор колораці.

Кînd sареа se апропіе кît se поате de stареа неȣтръ, атȣнчї нȣмеле съȣ se хотъраще dȣпъ регȣлеле пречеdente; dар dака пропорціеа ачіdȣлȣї este маї маре de кît în съ-рȣріле неȣтре, атȣнчї se dъ ачestеї сърї нȣмеле de sаре ачіdъ. Ast-фел se ва нȣмі sulfatŭ acidŭ de potassъ, комbінаціеа de acidŭ sulficŭ ші de potassъ че рошаще тінк-тȣра de тȣрnesoл.

Dака basa ва fi кȣ prisos, атȣнчї нȣмеле ценерік este пречеdат de препосіціеа s u b. Аша se zіче s u b t-a c e t a t ŭ d e p l u m b ŭ, s u b t - a z o t a t ŭ d e b i s-m u t h ŭ; sȣb-сърȣріле se кіамъ ші с ъ р ȣ р ї b a s і ч е.