

HYDRATŪ.

Sъв пѣне de hydratŭ se desirŭ комбинатионе диференциалор корпи къ апа.

ЕКВІВАЛЕНЦІІ ХИМІЧІ.

Нѣмеле de еквиваленциі химичі се дѣ пѣтерелор че инфинитезъ квантитѣне ponderabile але deosebѣцилор корпи, каре се пот пѣне зна в локѣл алтіа в комбинатионе химиче.

Deskopеріреа еквиваленцилор, каре а авѣт маѣре инфинезъ асѣпра впаинѣри химиче, este modernŭ.

Химисти чеі веки, pezemѣnds-se не есперіенде ши анализе неесакте, гѣндеа къ корпи се комбинѣ вѣтре дѣншиі в тоате пропорциіе.

Се vede дар къ идееа de rapортѣри simple ши de пропорциі мѣлтионе s'a пѣтѣт вѣтнде в цѣнѣ токмаі кѣнд метоаделе анализе ажѣнесерѣ ла оаре-каре grad де перфекцие.

Еквиваленциі химичі s'аѣ вѣтокмѣт prin мѣкрѣрионе съчесиве але дѣ Wenzel, Richter, Bergmann, Berzelius, Dalton, Wollaston, Gay-Lussac, etc.

Арѣтареа deosebѣтелор мѣкрѣри але ачестор химисти не ва фаче кѣноскѣциі принципі теориче еквиваленцилорѣ.

ЛЕЦЕА LUŪ WENZEL.

Кѣтре мѣжлокѣл веакѣлѣ XVII-леа, атѣнѣ кѣнд маѣциіе despre патѣра корпилор ера foarte не'ntемеіате, Glauber кредеа къ acidul sulfuricŭ se събѣтѣта в локѣл ачѣдлор комприши в нѣтрѣ ши в сареа маринѣ, ши къ амоніакѣл се вѣсемеѣе дѣн комбинатионе сале челе saline prin alkalisѣиіі first. Ast-fel фѣ ел кѣндѣс а'ши фаче идеі маі есакте де кѣт чеі маі дѣнаинте de sine асѣпра композициеі сѣрѣрилор, фѣкѣ тоате къ композициеа ачѣдлор ши а баселор пѣ'і ерраа къноскѣтѣ.

Glauber s'a окѣпат ши de вѣдоителе desкомпозициіі ши а konstatat къ доѣ сѣрѣри ши пѣстра неѣтралitateа лорр дѣпѣ