

Iodul este пѣцин солѣвилъ в аплъ, каре дисолѣтъ пѣ-
маѣ 0,007 дин грестатеа са ла температѣра ординарие; дар
есте преа солѣвилъ в alcoholу шѣ ѣ дѣ о фаѣ преа ѣнкѣс.

Аѣеастѣ дисолѣѣие алкооликѣ ласѣ кристале де iodу
а се депѣне пѣин евапораѣие. Дисолѣѣиеа аѣеаста се пре-
ѣинѣтъ пѣин аплъ каре департе пѣмаѣ де кѣт iodул дин ди-
солѣѣие сѣѣ формѣ де ѣн преѣинѣтат ѣнкѣс.

Iodul се дисолѣтъ в sulfurul де carbonу, шѣ дѣ ли-
кѣдѣлѣ аѣестѣа о фаѣ виолетѣ.

Аре о лѣкпаре деѣтрѣкѣивѣ аѣѣпра сѣѣстанѣелор орга-
ниѣе, шѣ колорѣ в галѣен epiderma, хѣртѣеа, &. Аѣеа-
стѣ колораѣие пѣре сѣѣѣт вѣнфлѣенѣа ѣнеѣ температѣрѣ ѣналте,
дака контактѣл пѣ с'а пѣрелѣнѣит в деѣтѣл: вѣтр'ал кѣп,
materѣеа органикѣ се деѣтрѣкѣтъ де tot; iodул се комѣинѣ
вѣтр'аѣест кас, кѣ hydrogenul сѣѣѣстанѣеѣ органиѣе, супре
а форма acidul iodhydricу.

Iodul, лѣкрѣнд аѣѣпра ѣелор-л-алѣѣ корпѣ, се ком-
поартѣ, в ѣенерал, ка chlorul шѣ bromul; дар аѣинѣтъ-
ѣиле лѣѣ сѣѣнт маѣ слаѣе, шѣ аѣестѣ доѣ metalloidу ѣл депла-
ѣѣ дин ѣеа маѣ mare parte дин комѣинаѣиеле лѣѣ; деѣтрѣкѣ-
тъ вѣѣѣт materѣиле колоранте. Iodul пѣ деѣкомѣпѣне ана
сѣѣѣт вѣнфлѣенѣа radiаѣиѣе solarѣе.

Вѣтре пѣропѣриѣѣѣѣиле ioduluу, маѣ еѣте ѣна, ѣе пѣр-
mite а гѣси кѣанѣтиѣѣѣиле ѣеле маѣ миѣѣ де аѣест корп шѣ,
каре слѣѣѣѣѣе а'л карактерѣса.

Пѣс вѣ контакт кѣ amidonul, пѣроѣѣѣѣ о комѣинаѣие
алѣаѣтрѣ ѣе се пѣѣѣѣѣѣе iodurу де amidon. Аѣѣѣт io-
durу се деколорѣ ла температѣра де 70 пѣнѣ ла 80°,
шѣ ѣар ѣшѣ ѣа фаѣа са ѣеа алѣаѣтрѣ кѣнд се ласѣ ли-
коареа а се рѣѣѣ. Аѣеаѣѣт еѣпѣриѣенѣѣ кѣрѣоасѣ не вѣне
дела D. Lassaigue.

Пѣрепаратѣеа ioduluу—Iodul се поате до-
ѣинѣ деѣкомѣпѣинѣ ѣн iodurу пѣин chlorу, каре ѣа локѣл
ioduluу шѣ каре деѣтерѣинѣ преѣинѣтатѣеа са, дар тѣреѣе
ка deгаѣѣѣѣѣѣѣл де chlorу сѣ се опреаскѣ вѣдатѣ ѣе io-
dul с'а деплаѣат, кѣѣѣ chlorul се поате комѣина кѣ
iodul.