

se poate sokoti kь hydrogenul s'a lэat; dar se intimplэ kite o datь ka chlorul sь pricinziaskь oksidацияea materiilor sьpэse лэкрэrei лэi. Chlorul deskomпэne atэnчi апа sьpe a forma acidь chlorhydricь, шi oxigenul aflindэse in stare пэskindь se dэce аsьpra materiei colorante sьpe a o destrэкта saь a o modifika. Аша dar chlorul va пэtea sь se intrevэinдеze ачi ka эn аэent de oksidацияe, ачi ka эn аэent de deshidrogenацияe.

Эn corp hydrogenatь, дэпэ че s'a sьпэs ла лэкрэrea chlorului реэине adesea chlorul in пэтэръл элементелор sale, шi hydrogenul че s'a комбинат кь chlorul sьpe a forma acidь chlorhydricь, se implinesce printr'o кэantitate еквиваленть de chlorь.

Afinitatea chlorului pentрэ hydrogenь еспикь лэкрэrea лэi аsьpra miasmелор шi аsьpra sьbстанцелор impэциete. Mipосэл че даь оаре-каре sьbстанце in пэtreziэione vine din presenцияea знеi комбинаций de hydrogenь шi de sulfь, пэmitь acidь sulfhydricь, че chlorul deskomпэne. Аша dar chlorul se intrevэinдеазь sьpe a desinfekta sьbстанцеле че deгаце acidь sulfhydricь. Acest acidь fiind inkь шi foarte вэтъмэтор, chlorul se intrevэinдеазь in знеle intimplэри sьpe a комбате аsьksiile prodэse prin acidul sulfhydricь.

Chlorul лэкреазь пэ пэмаi аsьpra sьbстанцелор hydrogenate, dar se комбинь шi кь маi мэлэi корпi simpli, прекэm arsenicul, antimoniul, potassiumul, &. каре se inflакэръ kind se арэнкь in флакоане pline кь chlorь.

Эn fir de cuprumь inkэlzit ла энэ кэпэtiэ, кэfэndindэse intr'эn флакон кь chlorь газос арде ачi de tot transformindэse in chlorurь de cuprumь.

Препарацияea Chlorului. Chlorul se траце din acidul chlorhydricь saь din chloruri.

Acidul chlorhydricь se formeазь dintр'эn еквивалент de chlorь шi dintр'эn еквивалент de hydrogenь; формула sa este HCL.

Тоэi корпi че лэкрind аsьpra ачестэi acidь vor сь'i ia hydrogenul, лэзь chlorul словод: маi обичэnsit se intrevэinдеазь peroxidul de manganesь sьpe a препара chlorul.