

змед; аѫа се дескомплзне, се формъ hydrogenŭ phosphoratiŭ, hydrogenŭ либер ми hypophosphitiŭ de calce; fiind-къ hydrogenul phosphoratiŭ че се продъче este inflamabil de sine, треъе съ се ласе ин валон кит се ва пѣта маѫ пѣин аер, спре а нъ се пѣта форма о аместекътъръ detnantŭ. Дѣпъ че с'аѫ интродъс ките-ва вовеѫе de phosphoriŭ ми de calce ин валон, се змпле дѣпъ ачеа къ calce stins пинъ ла доъ дин треѫ пѣрѫ;

3° Транкѫнд прин апъ phosphurul de calce;

4° Пѣнѫнд съ се инкълзеаскъ phosphoriŭ къ о dissolucie концентратъ de potassŭ саѫ de sodŭ.

### КОМБИНАЦІИ АЛЕ СЪРБОНОЛУИ КЪ HYDROGENUL.

Комбинациѫе carbonului къ hydrogenul sint foarte нѣтероасе. Мълте олеѫрѫ есенциале, прекъм есенциѫе de trandafir, de лѣміе, de теребентин, naphtul, каѫшѣкъл, naphthalina, etc., sint formate нѣмаѫ de carbonŭ ми de hydrogenŭ.

Чеа маѫ mare parte дин есенциѫе oxigenate, инкълзѫнд-се къ acidul phosphoricŭ anhidru, перд tot oxigenul лор ин stare de апъ, ми продък ast-fel комплзи де carbonŭ ми de hydrogenŭ.

Маѫ мѣлѫ дин ачестѫ carburŭ de hydrogenŭ даѫ ниѫе есемпле ремаркабиле de isomerie. Studia лор се ва presenta натъралmente кѫнд вом тракта деспре материѫе organice: аичѫ вом ворѫи нѣмаѫ de doi carburŭ de hydrogenŭ, каре sint hydrogenul protocarbonitŭ  $C^2H^4$ , hydrogenul bi-carbonitŭ  $C^4H^4$ .

#### HYDROGENUL PROTOCARBONITUL. $C^2H^4$ .

(GAZUL DE SMÎRCURÎ.)

Проприетѫѫѫ. — Hydrogenul protocarbonitŭ este gazul, неколор, фъръ miros, несолѣбил ин апъ. Densitatea sa este de 0,556. Арде къ о флакъръ алѣѫстрѣе, къ мѣлѫ маѫ пѣин лѣчитоаре декѫт флакѣра газѣлѫ olefiant.

Hydrogenul protocarbonitŭ, amestecat къ de треѫ орѫ