

КОМБИНАЦІІ АЛЕ AMMONIACULUI КЪ ACIDUL SULFHYDRICU.

SULFHYDRATU DE AMMONIACU. AzH^3, HS .

Дъпъ D. Vineau, кѣнд се адъче într'ън флакон цѣнст ла о температуръ преа де жос, хн кърант де газ acidu sulfhydicu хскат ши де газ ammoniak хскат ши къ prisos, атхнчѣ се продъче хн компъс але формат де 2 волъме де ammoniak ши де хн волъм де hydrogenu sulfuratû, че аре pentрх формълъ: AzH^3, HS .

Дака, ѣн контра, hydrogenul sulfuratû este ѣнтревъ-ѣнцат къ prisos, челе доъ gaze се хнеск ѣн волъме егале ши продък о комбинаціе репреzentатъ prin $AzH^3, 2HS$.

Се маѣ къроск ѣнкъ ши алте комбинаціѣ де acidu sulfhydicu ши де ammoniacu, дар се пот консидера ка нище аместекътърѣ де чеѣ доѣ корпѣ преchedенгѣ.

Проприетъци. — Sulfhydratul de ammoniacu препарат ла о температуръ де жос ши ферит де аер, къ хн prisos де газ ammoniak, се presentъ ѣн аче саъ ѣн ламе фрѣмоаше кристалѣне але, преа volatile, де о savoare d'odatъ ѣндепътоаре ши сълъхроасъ; este konsidepat ка о отравъ violентъ.

Еспъс ла контактъл аерълѣ, авсоарве oxigenul, се колоръ ѣн галбен скѣмбѣндъ-се ѣн sulfhydratû sulfuratû де ammoniacu, не хртъ не рѣнд ѣн hyposulfitû, ѣн sulfitû ши ѣн sulfatû де ammoniacu.

Disolъция са апоасъ este неколоръ ши слъжеще ка реактив; ачеастъ disolъция се препаръ ordinar ѣмпърѣнд ѣн доъ пърѣѣ егале оаре-каре квантѣтате де ammoniacu, фъкѣнд се тreakъ ѣн хна дѣн ачесте пърѣѣ acidu sulfhydicu пѣлъ нъ ва маѣ воѣ а лза ши не хртъ адъгорѣнд авѣ ши чееа-л-алтъ parte: $AzH^3, 2HS$ аместекат къ AzH^3 дъ ѣн ефект $2(AzH^3, HS)$.

Sulfhydratul de ammoniacu се ноате препара prin ѣндоитъ дескомпозиціе, тpактѣнд carbonatul de ammoniacu принтр'о disolъция рече ши концентратъ де monosulfurû де bariumu.