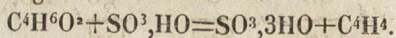


adesea prin formula C_4H_4 , care esprime 4 volume de acest gaz.

Препарация. — Hydrogenul bicarbonitū se produce ca hydrogenul protocarbonitū, în distilația celor mai multe materii organice.

Se dobîndеше în stare de cързіе, pînă s'а feарв о amestекътъръ de о parte de alcoolū și de 4 пърдї de acidū sulfuricū monohidratatū. Esperiенца требхе опитъ kнд amestекъттра ичече а се карбониса și а deгаџеа acidū sulfuricū. Alcoolul se descompъне sът inflъенџа acidulū sulfuricū în hydrogenū bicarbonitū și în апъ:



Alcoolū.

HYDROGENU ARSENIATU SAȘ ARSENICUATU. AsH^3 .

Проприетъџї. — Hydrogenul arseniatū este gazos; se liкџeface la -30° ; densitatea lui este, dъпъ D. Dumas, de 2,695. Mirosъ sъж este nellъkъt și bate tare în aiș. Nъ are ničї о акџїе асъпра tinkъреї de tърнесол. Ана disolvъ маї а чїпчеа parte din volъmъл еї. Esнъs ла inflъенџа aerъlui sмед, dъ нашере de апъ și sн deposit negръ arsenikal.

Kълдъра ил descompъне în hydrogenū și în arsenicū metalik. Asъпра ачестеї propriетъџї este întemeiat апаратъл lui Marsh.

Електричїтатеа ил face de епровъ о descompозиџїе аsemenea.

Este комбъstibil și арде къ о флакъръ алвъrie; în комбъstїеа ачестї газ se formъ апъ, acidū arsenicū, și se оbсервъ în ачелаш timp sн deposit de arsenicū. Chlorul, bromul, iodul, ил descompън лъндъї hydrogenul lui. Акџїеа chlorulū se face къ deгаџement de кълдъръ și о лъminъ vie. Esperiенца требхе sъ se факъ асъпра зпор kъantїтъџї преа mičї de газ și къ мълъ pazъ, ка sъ пъ se întимпле есплосїне.

Hydrogenul arseniatū este преа veninos: Gehlen а мърpit pentръ къ а respirat о kъantitate miкъ de ачест газ.