

азъпра peroxidului de manganesŭ, se formъ chlorŭ че transformъ acidul sulfosŭ în acidŭ sulfuricŭ. Спре а се cunoaște kind chlorul este къ prisos се чепркъ din timp în timp acidul pândъ'л în kontakt къ о disoluție sulfuricъ de indigo. Kind колоареа аластръ непе атънчї este semn къ chlorul este къ prisos, ши acidul sulfosŭ s'a transformat de tot în acidŭ sulfuricŭ. Къантитатеа чеа мїкъ de chlorŭ че рѣмїне în acidul chlorhydricŭ се скоате інкълзїнд їнчет ачест acidŭ; chlorul се дераде нѣмаї декїт, ши мерѣе къ челе д'їтїїѣ пѣрѣї distilate, че тревѣе сѣ се пѣе д'опарте пїнъ kind вор деколора disoluția de indigo. Речїнїентъл хотѣрїт а прїмї acidul chlorhydricŭ тревѣе сѣ аївѣ оаре-каре къантитате де апъ; кѣчї, се ѣїе, къ ачест acidŭ се дескомпъне прїн distilație în acidŭ chlorhydricŭ gazosŭ че се дераде маї їтїїѣ, ши în acidŭ маї апос че се distїлъ маї не ѣрмъ; аша дар апа че се адаогъ este хотѣрїтъ а асрорѣї газул chlorhydricŭ. Acidul chlorhydricŭ distїлїндъ-се їнчет, perchlorurul de ferŭ рѣмїне în корн ши нѣ се дѣче къ авѣрї acidї.

Acidul chlorhydricŭ preparat ast-fel нѣ маї корпїнде acidŭ sulfuricŭ, acidŭ sulfosŭ нїчї chlorurŭ de ferŭ, дар poate сѣ аївѣ інкъл acidŭ arseniosŭ саѣ acidŭ arsenicŭ дака се ва фї preparat дескомпънїнд сареа марїнъ прїн acidŭ sulfuricŭ фабрїкат къ нїрїтї арсенїферї. Distїлїндъ'л къ кїте-ва пѣрѣї din мїї de sulfurŭ de bariumŭ се кѣрѣдъ de acidї arseniosŭ ши arsenicŭ; атънчї се formъ sulfurŭ de arsenicŭ че рѣмїне în васъл distilateрїѣ. Sulfurul de bariumŭ poate а се адѣора їндатъ, дѣнъ bi-oxidul de manganesŭ.

Їнтревѣзїндѣрїле acidului chlorhydricŭ. — Їнтревѣзїндѣрїле acidului chlorhydricŭ сїнт нѣмероае ши їмпортанте. Ачест acidŭ, їнтревѣзїндат ка реактїв, слѣжѣще а кѣноаще сѣрѣрїле de argintŭ, de protoxidŭ de mercurŭ, de plumbŭ, а дескомпъне calcїратї, sulfurї, а кѣноаще ши а dosa ammoniacul, etc.

Ачест acidŭ слѣжѣще їн арте спре preparatїеа chlorului, chlorurїlor деколорандї, ши естракція делатїеї din oase, etc., etc. Се їнтревѣзїндѣзъ сїнѣр саѣ їн calcїрат