

volăme de chlorŭ sađ zn еквѣвалент шѣ zn волăm de oxidŭ genŭ sađ zn еквѣвалент.

Acidul hypochlorosŭ este format în din sŭte de:

Chlorŭ . . . . .	= 81,59
Oxigenŭ . . . . .	= 18 41
	<hr/>
	100,00

Препарація еа. — Мѣжлокъл чел маѣ simplă spre a prepara acidul hypochlorosŭ este a face sŭtreacŭ zn кърant de chlorŭ într'zn тѣм плин де oxidŭ рошѣ де mercurŭ. Oxidul de mercurŭ че este вѣн pentrѣ, preparaція еа ачеаста este чел добѣндѣт prin precipitație; маѣ înainte de a се слѣжѣ кѣ дѣнсел, требѣе а се калѣна ла о температура вѣчѣнѣ де терменѣл кѣнд ѣчепе а се дескомпѣне.

În reacția chlorului asupra oxidului de mercurŭ, се десволѣт аѣта кѣлѣрѣ spre а се дескомпѣне кѣте о датѣ acidul hypochlorosŭ: де ачеа требѣе сѣ се ѣие тѣм ѣн де este oxidŭ рошѣ де mercurŭ ла о температура де жоs ѣнкѣнѣспѣндѣл кѣ гѣдѣ.

Acidul hypochlorosŭ се прѣмѣше ѣн флакоане плин де аер, pentrѣ кѣ атакѣ mercurul, шѣ este преа солѣвил ѣн аѣн. Кѣнд воеше чѣне-ва а'л лѣкѣфѣа, аѣнѣл ѣл прѣмѣше într'zn тѣм sađ într'zn matras de черкаре, пѣс într'o amestecătѣрѣ рефрѣерантѣ (Pelouze).

Întrebări и цѣрѣле. — Пѣнѣ акѣм acidul hypochlorosŭ лѣбер пѣ s'a ѣнтребѣнѣат; дар артеле траг zn фолос mare дѣн комбѣнаціяле ачестѣл аѣд кѣ баселе; ачесте комбѣнаціял порт пѣме де chlorul декологранѣл.

## КОМБѢНАЦѢЛЕ SULFULŪ KŖ OXIGENUL.

Комбѣнаціяле кѣноскѣте але sulfurul кѣ oxigenul аѣ fost мѣлт тѣмн пѣмаѣ acidul sulfosŭ  $SO_2$ , шѣ acidul sulfuricŭ  $SO_3$ .

Маѣ тѣрѣзѣ, се дескоперѣрѣ доѣ ноѣ аѣдѣл oxigenatŭ аѣ sulfurul; сѣнел, маѣ пѣнѣн oxigenatŭ декѣт acidul sulfosŭ, фѣ пѣмѣт acidŭ hyposulfosŭ  $S_2O_2$ ; алѣл, маѣ пѣнѣн oxigenatŭ декѣт acidul sulfuricŭ, фѣ кемат acidŭ hyposulficŭ  $S_2O_3$ . Пѣнѣ аѣнѣл регѣле пѣменкѣлѣспѣ ера деѣтѣде spre а де-