

lesne, totind într'un corn de gres niște cantități egale de zincu grăunțat mi de arsenicū praf. Supre a prodȳce hydrogenū arseniatū, se atacă aliajia prin acidul sulfuricū întins de trei ori greutatea sa de apă.

3° Pēnind o disoluție arsenioasă în presențiea hydrogenului în stare pēskindă.

Gazul preparat prin aceste diferite metode nă este cărat, ci are tot-d'asna oare-care cantitate de hydrogenū.

Hydrogenul arseniatū fiind znel din gazele cele mai vătămtoare ce se cănosk, trebze să ia cine-va mēle mē-szri de pază kind il prepară; cea mai mică pēszlētēzră a aparatzlei ar deveni primejdioasă pentră operator.

КОМБИНАЦІИ АЛЕ AZOTULUI KЪ METALOIDI.

CHLORURU DE AZOTU $AzCl^3$.

Корпэл ачеста s'a deskoperit de Dulong în анэл 1812.

Пр о п р и е т ъ ц ѝ. — Chlorurul de azotū este likid, oleaținos, de o колоаре гълвение mi de зп mipos încепт-тор. Szpъs ла зп spir mare, nă se solidifikă; se poate distila ла temperatșra de 71° fъръ ка съ se алтере; кѳтре 93° încене а ferbe преа iște mi pare кѳ prodȳce o efer-vesченцѳ; între 96 mi 100, detzъъ foarte tare mi sparde vasele în care се алѳ; esplosișnea ачеста este mai de mēle ori însociț de o prodȳkcie de lămină.

Înlesnirea кѳ care detzъъ chlorurul de azotū face ка корпэл ачеста съ fie зnel din cele mai primejdioase ce се cănosk; de ачеса trebze ал prepara cine-ва лăind cele mai vșне mēszri de pază. Dulong mi алцѳ май мълцѳ chimistă s'аș рѳnit stădiind proprietățile chlorurului de azotū.

Supre а demonstra пѳтереа чеа esplosivъ а chlorurului de azotū, се varș о пикѳтѳрѳ de ачест likid пе о възкѳдикъ de хѳrtie, care се încълзеше пѳцѳntел; атзчи се prodȳce пșмай dekѳt о esplosișne аша de tare ка а знеѳ slovozitșri de пșкѳ.

Пр е п а р а ц и е. — Chlorurul de azotū се dobѳndеше fьkind съ лăkreze chlorul азшра szри ammoniakъ: