

CHLORURÎ DE CARBONU.

Chlorul și carbonul nu se pot zni d'a dreptul, dar s'aș pătut dobîndi mai mîlchi chlorurî de carbonu prin mijloace indirekte, și mai kș seamă deskompozînd prin chloru oare-care carburî de hydrogenu.

Chlorurî de carbonu sînt însemnați prin stabilitate-lor cea mare; ana nu'i deskompozne; resistă kiar akției alkaliilor kăstici.

Kompozîcia chlorurilor de carbonu poate fi reprezentată prin formulele următoare:

Sub-chlorurî de carbonu C^2Cl^4 ;

Protochlorurî de carbonu C^1Cl^4 ;

Sesquichlorurî de carbonu C^4Cl^6 ;

Perchlorurî de carbonu C^2Cl^4 ;

Chlorurî derivat din naphthalină $C^{20}Cl^8$.

CHLORURU DE ARSENICU. $AsCl^3$.

Acest compus este lichid, mai greș dect apa, ferve-la 132° ; este prea veninos; ana îl deskompozne și'l transformă în acidu arseniosu: $AsCl^3 + 3HO = AsO^3 + 3HCl$.

Chlorurul de arsenicu se dobîndește fîkînd să treacă în kșrant de chloru peste arsenicu.

Afinitatea chlorului pentru arsenicu este ast-fel înkît corpul acesta din urmă se înflacărtă kînd se arzăk. Într'în flacon plin de chloru zskat.

Nu se cunoaște pînă akum chlorurul de arsenicu ce coresponde kș acidul arsenicu.

CHLORURU DE BORU. BCl^6 .

Acest corp este gazos, densitatea sa este de 3,942; fîmă la aer; ana îl deskompozne: $BCl^6 + 6HO = BO^6 + 6HCl$.

Preparație. — Acest gaz se dobîndește prin doz moduri:

1°. Săzînd borul la akția directă a chlorului: kompozîcia se face kș înkandescentă;

2°. Fîkînd se treacă în kșrant de chloru peste o