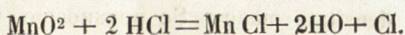


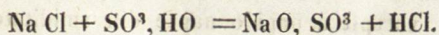
Prind a lăkra asăpra a doi ekvivalenți de acidū chlorhydricū ɛn ekvivalent de peroxidū de manganesū, cei doi ekvivalenți de hydrogenū ai acidului se combină kă doi ekvivalenți de oxigenū ai oxidului spre a forma apă, și doi ekvivalenți de chlorū râmîn slobozi; ɛnă din acesti ekvivalenți se degațe, iar celălalt se dăce asăpra manganesului spre a forma chlorurū de manganesū.

Această reacție se reprezintă prin formula următoare:

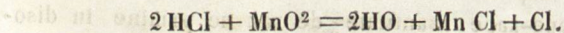


Kind trebie a se scoate chlorul dint'ɛn chlorurū, se operă mai kă seamă asăpra chlorurului de sodiumū.

Chlorurul de sodiumū ce se ɛpăne la lăkrarea acidului sulfuricū hidratatū, se transformă într'acest kas în sulfatū de sodă și în acidū chlorhydricū.

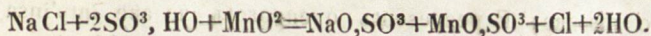


Daка acest acidū chlorhydricū este în prezenția peroxidului de manganesū, se va pătea degațea chlorul.



Așa dar se înțelepe kă o amestecătură de sare de ɛkățerie, de acidū sulfuricū și peroxidū de manganesū, poate produsce ɛn degațement de chlorū.

Se mai poate sokoti înkă kă, în reacția precedentă, ɛmătatea oxigenului dioxidului de manganesū se dăce d'a dreptul asăpra sodiumului:



Chlorul poate fi doșindit în stare razoasă saș în disoluție.

Spre a prepara chlorul razosă, se întrezințează aparatul următor (Tab. 1, fig. 10).

A reprezintă ɛn valon kă o amestecătură ce produsce chlorū; gîta valonă are ɛn astăpăm kă doș