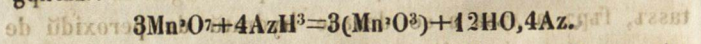


ACIDUL PERMANGANICU.  $Mn^2O_7$ .

Acidul permanganicū se prezintă șub forma unei mase țrșne, kristaline și radiate; este prea solzibil în apă și foarte puțin stabil; o temperatură de 30 saș 40 grade ariznșe spre a'l deskomșne în oxigenū și în-hidratū de peroxidū de manganesū. Materiale organice prekm sa-харял, хіrtіеа, etc., îi оперь deskomșігіеа. Oxigenul, azotul, chlorul șint fьрь акціе ааșпря лэі; hydrogenul, carburі de hydrogenū, acidi în minimumū de oksidağıе іа deskomșn penede.

În prezențіеа amoniacului, acidul permanganicū se deskomșne și de apă, azotū și sesqui-oxidū de man-ganesū:



Acest acid formь кь vasele alcaline șьрșрі solzibile în apă, а кьрора disolzğıе este de șn помь frumos; а-честе șьрșрі sіnt, dșпь D. Mitcherlich, isomofe кь per-chlorati.

Acidul permanganicū pare а se комбіна кь acidul sulfuric: kіnd se іnkьlzеșe іntр'șn korn acidū permanganicū țșkat, și acidū sulfuricū anhidru se șșelimь șn kom-пъs kristalin de koloare pomie іnkіșь че кьпрінде еле-mentеле acidului sulfuricū, și acidului permanganicū; ацест acid іndoіt se deskomșne de apă.

Препараціе. — Se dobіндеșe acidul permanganicū deskomșnіnd permanganatul de baritь prin acidul sulfuricū іntіns și peče.

Spre а prepara permanganatul de baritь se poate:  
 1° калčina azotatū de baritь кь peroxidū de manganesū;  
 2° тракта о disolzğıе калдь de permanganatū de potassь prin azotatū de argintū; se formь azotatū de potassь, și permanganatū de argintū kape este puțin solzibil în apă peče și kape se denșne în kristale; ачeastь din țрмь sa-ре se pedisolььт în apă калдь, și se deskomșne prin chlorurū de bariumū kape prodьше chlorurū de argintū nesolььim și permanganatū de baritь solььиль.