

D. Mitscherlich a analizat acidul manganicū deter-  
minînd kuantitatea de peroxidū de manganesū și de oxī-  
genū ce dă manganatul de potassz deskompozîndu-se;  
acest chimist a rekoskkt kă ačidul acesta era format  
de un ekvivalent de manganesū și de trei ekvivalentuī de  
oxigenū.

Manganatul de potassz în presenția unei mari kuan-  
tități de apă, se transformă în permanganatū de potassz  
care este roșu, și lasă a se depune hidratū de peroxidū  
de manganesū; în această deskompoziție, doi ekvivalentuī  
de potassz devin liberī;  $3(\text{KO}, \text{MnO}^3) + 2\text{HO} = \text{KO}, \text{Mn}^2\text{O}_7 +$   
 $\text{MnO}^2 + 2\text{KO}, \text{HO}$ .

Manganatul de potassz poate să se transforme într'o  
mare kuantitate de apă rece în permanganatū de po-  
tassz, fîr a lăsa a se depune hidratū de peroxidū de  
manganesū; oxigenul dînt în disoluție în apă determînz  
atînz oksidajia manganatului.

Aceste reacții esplikă skimbarea de faț a kame-  
leonulăi mineral, kînd se întinde de apă disoluția sa.

Un acid kiar prea moale face de trece în roșie fața  
cea verde a manganatului; se formă permanganatū de po-  
tassz care este roșu și o sare de peroxidū de manganesū:  
 $5(\text{KO}, \text{MnO}^3) + 4\text{SO}^3 = \text{MnO}, \text{SO}^3 + 3(\text{KO}, \text{SO}^3) + 2(\text{KO}, \text{Mn}^2\text{O}_7)$ .

Un prisos de acid goneste acidul permanganicū: da-  
că likvoarea este pîdzintă înkălzit, se kolorz, pentru  
kă acidul permanganicū se deskompoză printr'o mik în lă-  
cure de temperatură.

Acizi în osy, prekz acidul sulfosū, phosphorosū,  
transformă manganatul de potassz în sare de protoxidū  
de manganesū:  $\text{KO}, \text{MnO}^3 + 2\text{SO}^2 = \text{KO}, \text{SO}^3 + \text{MnO}, \text{SO}^3$ .

După D. Mitscherlich, manganatul de potassz este  
isomorf kă sulfatul, seleniatul, chromatul de potassz, și  
în manganati nektri oxigenul acidului este kître oxigenul  
basei prekz 3:1.

Manganatul de sodz presentă o mare analogie kă  
manganatul de potassz; cei-l-aldī manganati sint nesol-  
bilī și pot fi preparați prin îdoită deskompoziție.