

prin de: $3\text{MnO}^2 = \text{Mn}_3\text{O}_4 + \text{O}^2$. În kilogram de peroxidă de manganeseă kăpat, poate da mai 69 litrări de oxigenă. Acidul chlorhydrică descompăne peroxidul de manganeseă mi formă protochlorură de manganeseă mi chloră: $\text{MnO}^2 + 2\text{HCl} = 2\text{HO} + \text{MnCl} + \text{Cl}$. Asăpra acestei reacții este întemeiată preparația chlorulă.

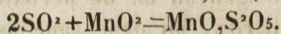
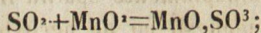
Acidul sulfură concentrat este fără acție la rece asăpra peroxidulă de manganeseă; dar săbt influența căldări deașe dintă înzălă jămătatea oxigenulă mi formă sulfată de protoxidă de manganeseă: $\text{MnO}^2 + \text{SO}^3, \text{HO} = \text{HO} + \text{MnO}, \text{SO}^3 + \text{O}$.

Acidul sulfură întins, amestecat kă materiă organică, poate iarăș ataca săbt influența căldări bi-oxidul de manganeseă.

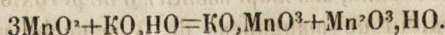
La rece kă mi la căld, acidul azotică se pare a fi fără acție asăpra peroxidulă de manganeseă; dar în prezenția unei materiă organică care ia o parte din oxigenul oxidulă, acidul azotică prodăce azotată de protoxidă de manganeseă.

Acidul oxalică se descompăne prin peroxidul de manganeseă mi dă oxalată de protoxidă de manganeseă mi un deașement de acidă carbonică. 1 ekvivalent de peroxidă prodăce 4 volăme săș 2 ekvivalenți de acidă carbonică: $2(\text{C}^2\text{O}^3), 3\text{HO} + \text{MnO}^2 = \text{MnO}, \text{C}^2\text{O}^3 + 3\text{HO} + 2\text{CO}^2$.

Acidul sulfosă formă kă peroxidul de manganeseă o amestecătără de hyposulfată mi de sulfată de protoxidă de manganeseă.



Potassa mi soda încălzite mi sepăte de oxigenă kă peroxidul de manganeseă, îl desdoșe în acidă manganică mi în hidrată de sesqui-oxidă de manganeseă (Mitscherlich).



Peroxidul de manganeseă încălzit kă potassa în prezenția aerări săș a unei corp oxidantă, se transformă de tot în manganată de potassă: $\text{MnO}^2 + \text{O} + \text{KO}, \text{HO} = \text{KO}, \text{MnO}^3 + \text{HO}$.