

SUBT-OXIDU DE ARGINTU.  $\text{Ag}_2\text{O}$ .

Acest oxidu s'a deskonopit prin D. Woehler, adskind 3n k3pant de hydrogenu as3pra citratulu de argintu ink3lzit la 100°; se form3 ap3 mi citratu de subt-oxidu de argintu. Disolv3cia aceste3 s3r3 este v3rn3; kind se trakt3 prin potass3, at3n3 d3 3n prec3nitat nepr3 de subt-oxidu de argintu.

Acest subt-oxidu este prea n33in stabil; o k3ld3r3 moale il deskonp3ne in oxigenu mi in argintu metalik; form3 k3 acidul chlorhydricu 3n chloruru v3rn (Ag<sup>2</sup>Cl). Če3-l-ald3 acid3 n3 se komb3n3 k3 subt-oxidul de argintu, mi il desdoesk in protoxid3 че se disolv3 mi in argintu metalik.

Ammoniacul il deskonp3ne lesne.

S3r3rile de protoxid3 de argintu, traktate prin protochlorurul de stannumu, ia3 o koloare v3rn3, kare poate se vin3 dela forma3cia subt-oxidulu de argintu.

PROTOXIDU DE ARGINTU.  $\text{AgO}$ .

Protoxidul de argintu se prepar3 trakt3nd azotatul de argintu prin potass3 k3 prisos mi prin ap3 de barit3. Se prec3tit3 o p3lbere v3n3t3 m3slinie, kare printr'o 3sk333ne la 60° ia o fag3 v3rn3 ink3s3.

Fa3a чеa galben3 че present3 oxidul de argintu, in moment3l prec3nitacie3 sale, pare a ar3ta k3 se afl3 3n hydrat3 de acest oxidu; dar acest hydrat3 este prea nestabil, mi se deskonp3ne k3ar in timp3l sp3l3t3rilor sa3 printr'o 3sk333ne la + 60°.

Oxidul de argintu este o bas3 p3ternik3 kare sat3r3 de tot propriet3dile acidilor челор mai ener33ic3; a3a azotatul de argintu este nestr3 la reaktiv3 kolora3i. Este 33or sol3bil in apa k3rat3; асeast3 disolv3cie are o reac3cie alcalin3, inv3rzeste siron3l de violete mi ad3че iar la albast3r3 x3rtia de t3rnesol ro3it3.

Oxidul de argintu este de tot nesol3bil in potass3 mi in sod3. Se disolv3 in fl3k33rile stikloase mi le kolor3 in galben.