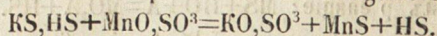
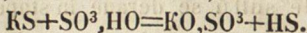
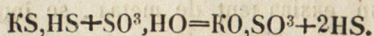


De aceea kind se toarnă într'o disoluție sulfhidrată de sulfură de potassium sau de sodium, o sare de cuprum sau de mangan, se produce o vie efervescentă de acid sulfuric, mi în același timp o precipitație de monosulfură de cuprum sau de mangan:



Pentru aceeași cantitate de metal alcalin, sulfhidratul dăruie ca acizi o proporție înouă de hidrogen sulfurat:



AZOTATI.

Toți azotati sunt solubili în apă și descompozabili prin căldură. Unii se descompun, kind se înclăuzesc, mai întâi în oxigen și în azot, ce se produce după aceea în vase, în oxigen, în deutoxid de azot sau în azot; și daș vase numai deit prin căldură, și dăruie oxigen, acidul hypo-azotic sau acidul azotic hidratat. Dacă vasele azotatilor poate absorbi oxigenul, se supraoxidă.

Azotati înclăuziți ca cărbune sau ca o materie combustibilă, produce adesea o detonație.

Toți azotati se topesc kind se pân pe cărbuni aprinși; proprietatea aceasta face și din caracterul lor cel principal.

Azotati se descompun prin acidul sulfuric concentrat care dăruie dintr'înși apă albă de acid azotic.

Azotati înclăuziți ca acidul chlorhidric formează apă regală care disolvă aurul colorându-se în galben.

Azotati în prezența acidului sulfuric și a cuprumului dăruie deutoxid de azot care devine retilant la aer,

Trăind azotati prin acidul sulfuric concentrat, se produce acidul azotic care poate atârni decolora sulfatul de indigo, îngălbeni țevile de paș și coloră în violet sărurile de protoxid de fier.

Spre a se recunoaște într'în lichid prezența și