

REACTIONS CARACTERISTIQUES des ANIONS (4)

ANION THIOSULFATE

En milieu acide, un thiosulfate sec ou dissous donne un disproportionnement, qui se manifeste par la formation de lait de soufre et par un dégagement de dioxyde de soufre:



Ce fait explique, qu'en milieu acide, les thiosulfates possèdent les propriétés réductrices des sulfites, p.ex. vis-à-vis du permanganate et du dichromate.

En milieu neutre, les thiosulfates décolorent l'iode:



ANION SULFURE

En milieu acide, les sulfures dégagent H_2S (odeur !)

En milieu fortement basique, les sulfures donnent une coloration violette avec le pentacyano - nitrosyl - ferrate III de Na (ou nitroprussiate de Na)



anion complexe violet
peu stable !

Faire l'essai avec une solution de H_2S additionnée de KOH

ANION THIOCYANATE

$FeCl_3$	Formation de $Fe(SCN)_3$ rouge-sang voir les détails : cation Fe^{3+}
$CuSO_4$	Formation lente de $Cu(SCN)_2$ pr noir par action de SO_2 , ce pr peut être réduit à l'état de $CuSCN$ pr mauve !
$AgNO_3$	Formation de $AgSCN$ pr blanc Ce pr n'est pas impeccablement soluble dans HNO_3 , mais donne lieu à des réactions multiples selon les concentrations.