H_2S + As_2O_3 mit unseren Mitteln (Arsenoxyd)

$As_2O_3 + 3H_2S = As_2S_3 + 3H_2O$,

= rosbai + gelb. Niederschlag bildet.

As_2S_3 ist in Ammoniumsulfid löslich. Mit H_2S nicht aber HCl gibt Reagenz auf Arsen.

Sonstige As_2S_3 in HNO_3 verdünnter mit Königswasser in Lösung.

Arsenpersulfid As_2S_5.

Niederschlag As_2S_3 in saurer Lösung + H_2S gibt As_2S_5.

As_2S_5 wird durch Erhitzen in Abwesenheit von Luft zersetzt in As_2S_3.

$As_2O_5 + 5H_2S = As_2S_5 + 5H_2O$.

Gelb + basisch löslich in ammoniakalischer Lösung.

Mit As_2S_3 verbindet sich As_2S_5 = Verbindung (Sulfo) (Sulfo) Basen zu Salzen.

As_2S_3
K_2 MS

Es gibt Arsenfreie für Säuren, werden in Schwefelsalzen zu Thio-Natrium, Ammonium umgesetzt löst Salze.

As_2S_x
MS

Ist in Arsenfreien Lösungen Arsenfreien enthalten löslich. Werden durch Zusatz von Salz zu Natriumsalzen, HCl + Schwefelsalzes.

Z.B.

$NaCl$ As_2S_3 Na_3Cl_3 As_2S_x

= $NaCl$ $AsCl_3$ + 3 NS As_2S_x.

(Rhusma, Verbindung von Schwefelarsen mit Schwefel bildet Salze basisch in Verbindungen.)

Bei Schwefelarsen kann es Basen vorhanden sein müssen bei Gegenwart von Basen da Sulfide Thiosalze bilden können, z.B. Thio-Natrium + $CdCl_2$ + Schwefelcyankalium + Arsen bildet es mit Chlor $CdCl_2$ NaCl + Arsen von K z.B. Schwefel:

3 ($NaSCl_2$) + As_2S_3 + H_2K

3 NaS + HCl + Cl_2 + As

(Arsen Cl_2 + metall. As)

Bei As und Arsen ist Arsenfrei in Lösung + Salze in Verbindungen Salzen des Rhodan + Arsen Arsenfrei.