Übersicht Anionennachweise

Reaktion mit	CO_3^{2-}	HCO_3^-	SO_4^{2-}	SO_3^{2-}	$S_2O_3^{2-}$	Cl^-	Br^-	I^-	IO_3^-	NO_3^-	PO_4^{3-}
Phenolpthtalein											
$BaCl_2$ (aq) , dann HCl (aq)											
HCl (aq)											
I_2 (aq)											
$AgNO_3$ (aq), dann NH_3 (aq)											
Chloramin T + Säure dann Chloroform											
KI (aq) + Stärke											
$FeSO_4$, dann H_2SO_4 (l)											
Ammoniummolybdat											

Übersicht Anionennachweise

Reaktion mit	CO_3^{2-}	HCO_3^-	SO_4^{2-}	SO_3^{2-}	$S_2O_3^{2-}$	Cl^-	Br^-	I^-	IO_3^-	NO_3^-	PO_4^{3-}
Phenolpthtalein	pink	schwach pink	-	schwach pink	-	-	-	-	-	-	pink
$BaCl_2$ (aq) , dann HCl (aq)	weißer Nd löst sich	-	weißer Nd unlöslich	weißer Nd löst sich	weißer Nd löst sich, gelber Nd	-	-	-	weißer Nd löst sich	-	weißer Nd löst sich
HCl (aq)	Gasentw.	Gasentw.	-	-	gelber Nd	-	-	-	-	-	-
I_2 (aq)	-	-	-	Entfärbung	Entfärbung	-	-	-	-	-	-
$AgNO_3$ (aq), dann NH_3 (aq)	brauner Nd löst sich	-	weißer Nd	weißer Nd löst sich	weißer Nd wird braun	weißer Nd löst sich	hellgelber Nd löst sich schlecht	gelber Nd unlöslich	weißer Nd löst sich	-	gelber Nd löst sich
Chloramin T + Säure dann Chloroform	Gasentw. (Säure)	Gasentw. (Säure)			gelber Nd (Säure)	-	untere Schicht braun	untere Schicht violett	-	-	-
KI (aq) + Stärke	-	-	blau	-	-	-	-	-	blau	-	-
$FeSO_4$, dann H_2SO_4 (l)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	brauner Ring	-
Ammoniummolybdat	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	gelber Nd