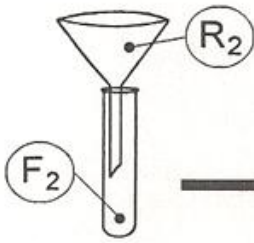


Investigar Pb²⁺

R₂: AgCl; Hg₂Cl₂
y algo PbCl₂

Lavar con agua caliente
[para disolver todo PbCl₂]

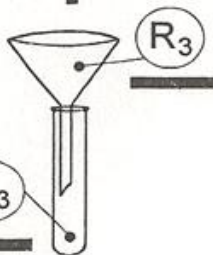
Algo de F₂
+ Sol. de K₂CrO₄
en ácido acético



hasta que con H₂SO₄
no de PbSO₄ blanco

PbCrO₄
Amarillo

+ 10 cm³ NH₃ 10 % [para disolver AgCl]



Hg·NH₂Cl + Hg;
mezcla negra
[si había poco
AgCl retiene Ag
por reducción]

Investigar Ag⁺

Investigar Hg₂⁺²

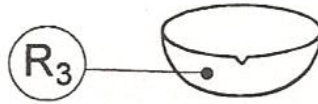
Algo de F₃
+ HNO₃
[para romper
Ag(NH₃)₂Cl]

No hay precipitado.
[pudo retenerse en la
mezcla negra]
Investigar Ag⁺ en R₃

AgCl
Blanco

Poner R₃ en cápsula

Poner R₃ en cápsula



+ 4 cm³ agua regia [para disolver y oxidar Hg₂⁺² a HgCl₄⁻²]

Evaporar débilmente [para eliminar exceso disolvente]
Hasta cerca sequedad [para evitar volatilizar sales Hg⁺²]

+ agua [para disminuir concentración de HCl
y precipitar AgCl si había Ag⁺]

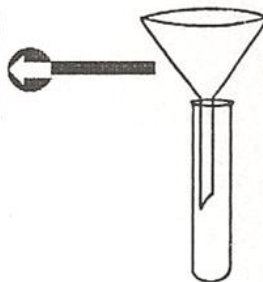
Hay precipitado
Filtrar

No hay precipitado

+ SnCl₂
[para reducir Hg⁺²]

Hg₂Cl₂
Blanco

AgCl
Blanco



EL DIAGRAMA ANTERIOR ES UN EJEMPLO DE DIAGRAMA DE BLOQUES, YA QUE ASÍ SOLICITA LA PROFESORA ELIZABETH SÁNCHEZ DE ANÁLISIS ESPECIALES QUE SE RELICEN TODOS LOS DIAGRAMAS PARA SU MATERIA. PÓNGASE ESPECIAL ATENCIÓN EN QUE EL DIAGRAMA CUENTA CON CLAVES, DIBUJOS E INSTRUCCIONES. TRATEN DE MEJORARLO O POR LO MENOS IGUALARLO.

SEGÚN LAS INSTRUCCIONES QUE ELLA ME DIO, NO ACEPTARÁ DIRAGRAMAS DE DIFERENTE CLASE NI DE MENOR CALIDAD.