

Hemlaboration 4 (Härnösand)

Utfällningsreaktioner

Uppgift:

Att studera fällningsreaktioner.

Teori:

För att du i varje enskilt fall ska kunna sluta dig till vilket svårslösligt ämne som bildas,

bör du veta att *lättlösliga* är

- alla nitrater
- de flesta natrium-, kalium- och ammoniumsalter

Materiel:

24- brunnars provplatta, lösningar enligt tabellen på nästa sida.

Risicanalys:

Bariumklorid och silverniträt är klassade som gifter. Undvik att få att silverniträt på hud och kläder (svarta fläckar).

Utförande:

Fyll brunnarna till en fjärdedel med den kemikalie som anges först enligt tabellen nedan. Tillsätt därefter några droppar av den andra kemikalien.

Sammanfattning:

Ange vilka salter du har funnit vara som är svårslösliga

.....

.....

.....

Fyll i tabellen på nästa sida och skicka in denna till CFL för granskning

Tabell

Salter	Fällning	Fällningens färg	Joner i blandningen	Fällningens namn	Reaktionsformel
Natriumklorid + silvernitrat	ja	vit	$\text{Ag}^+, \text{NO}_3^-, \text{Na}^+, \text{Cl}^-$	silverklorid	$\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl(s)}$
Natriumsulfat + bariumklorid					
Bariumklorid + Silvernitrat					
Natriumsulfat + silvernitrat					
Ammoniumklorid + silvernitrat					
Alun + silvernitrat					
Alun + bariumklorid					