



Är alla salter verkligen neutrala?

- Demonstration** Salter är vanligtvis neutrala då de löses i vatten.
Men det finns undantag då vissa salter är sura eller basiska då de löses i vatten.
- Material** Bägare på 250 cm³, glasstavar, bägare 100 cm³, sugrör. BTB, natriumvätesulfat, järn(III)klorid, aluminiumklorid, natriumklorid, ammoniumklorid, natriumsulfat, natriumkarbonat och natriumvätekarbonat.
- Riskbedömning** Vissa salter är frätande. Använd skyddsglasögon.
En fullständig riskbedömning ges av undervisande läraren.
- Utförande**
1. Fyll en bägare med kranvatten.
 2. Sätt till BTB till en tydlig blå färg syns i vattnet.
 3. Blås med hjälp av sugrör ner koldioxid i bägarens vatten så att vattnet får en tydlig grön färg(neutralt).
 4. Håll upp 25 cm³ grönt BTB vatten i ett antal 100 cm³ bägare.
 5. En knivsudd salt sätts till varje bägare och notera färgomslag

Förslag på tabell

Salt	formel	färg	reaktion	slutsats
natriumvätesulfat	NaHSO ₄			
Järn(III)klorid	FeCl ₃			
aluminiumklorid	AlCl ₃			
natriumklorid	NaCl			
ammoniumklorid	NH ₄ Cl			
natriumsulfat	Na ₂ SO ₄			
natriumkarbonat	Na ₂ CO ₃			
natriumvätekarbonat	NaHCO ₃			

Till läraren

Underlag för riskbedömning

Aluminiumklorid. Frätande, Fara H314 och P260, P264, P280, P405
Järn(III)klorid. Frätande, Fara H302, H314, H332 och P260, P264, P270, P271, P280
Ammoniumklorid. Utropstecken Varning H302, H319 och P264, P270, P280
Natriumkarbonat. Utropstecken, Varning, H319 och P264, P280
Natriumvätesulfat Varning. Frätande. H318, P280, P305, P351, P338
Natriumvätekarbonat. Ingen märkning
Natriumsulfat Ingen märkning

Teori

De tre första salterna och ammoniumklorid ger surt omslag. De bildar oxoniumjoner då de löses i vatten. Till salterna natriumklorid och natriumsulfat bör man använda kvaliteten 'pro analys' för dessa salter. Salt av purumkvalite ger ej grönt färgomslag. Salterna natriumkarbonat och natriumkarbonat har en basisk reaktion då de löses i vatten.

Reaktionsformler för några valda salter:

