

Salta experiment

De burkar vi delat ut innehåller ett antal olika salter: natriumklorid (koksalt), kaliumklorid, ammoniumklorid (salmiak) , ammoniumnitrat, kalciumklorid (vägsalt), natriumkarbonat (målar-soda), natriumvätekarbonat (bikarbonat) natriumfosfat (finns i tvättmedel).

En del av saltlösningarna (målar-soda och natriumfosfat) blir starkt alkaliska och den som undersöker måste ha skyddsglasögon.

Spara de lösningar ni gör av kalciumklorid och av natriumfosfat. De ska användas under 5) nedan.

Undersök:

- 1) Vilket salt löser sig bäst (= i största mängd) i 1/4 dl vatten?
- 2) Hur mycket koksalt kan ni lösa i en 1/4 dl vatten?
- 3) Vilka salter ger värme och vilka ger kyla när de löses i vatten?
- 4) Skriv ett hemligt koksaltmeddelande på ett svart papper.
- 5) Som avslutning ska ni blanda en del lösning av natriumfosfat med en del lösning av kalciumklorid, observera vad som händer och lägg det på minnet. Experimentet har betydelse för det vi ska göra nästa gång – rena vatten.