

Journal

Vores formål med forsøget var, at finde ud af hvor meget NaCl der kunne opløses i 100ml vand ved 20 grader celsius.

Vores forsøg

Steps:

1. Fyld bægerglas op med 100ml vand, tilsæt salt indtil mættet (der er bundfald)
2. Filtrer gennem kaffefilter, for at få bundfald væk
3. Kog resterende vand og vej saltet.

Materialeliste:

- Bægerglas 100 ml
- kaffefilter
- NaCl (stof)
- bunsenbrænder
- trakt
- vægt

Ulempe: Det kan godt tage tid at koge de 100 ml vand

Resultater af forsøget

Vi fordampede de 50 ml vand som var mættede med NaCl derefter målte vi så hvor meget salten vejede.

Vægten af salten vi havde blev målt til 17,66 gram, eftersom at vi gerne vil have opløsligheden pr 100ml ganger vi vægten med 2.

Det giver os det resultat at vi kunne opløse 35,32 gram NaCl i 100ml vand ved 20 grader celsius.

Vurdering af forsøget

Vores forsøg er nok en af de mere præcise metoder for at finde opløsligheden af et salt. Dog er der ulemper ved metoden, det tager tid og energi. For at gøre vores metode endnu mere præcis kunne vi have taget 1 liter vand for eksempel i stedet for 50 ml. Det ville give os en mere præcis afmåling. En anden ulempe er at vi kan ende med stadig at have meget vand i saltet som kan give os upræcise målinger. Vores forsøg kom meget tæt på den målte opløslighed af NaCl som er 36g per 100ml ved 20 grader celsius.

Konklusion

Metoden vi brugte gav os nogle resultater der var tæt på de kendte værdier. Hvis vi ville ændre noget ville det være at give saltet ekstra tid i magnetrøreren for at være helt sikre på at den er mættet og dermed få mere akurate svar.

