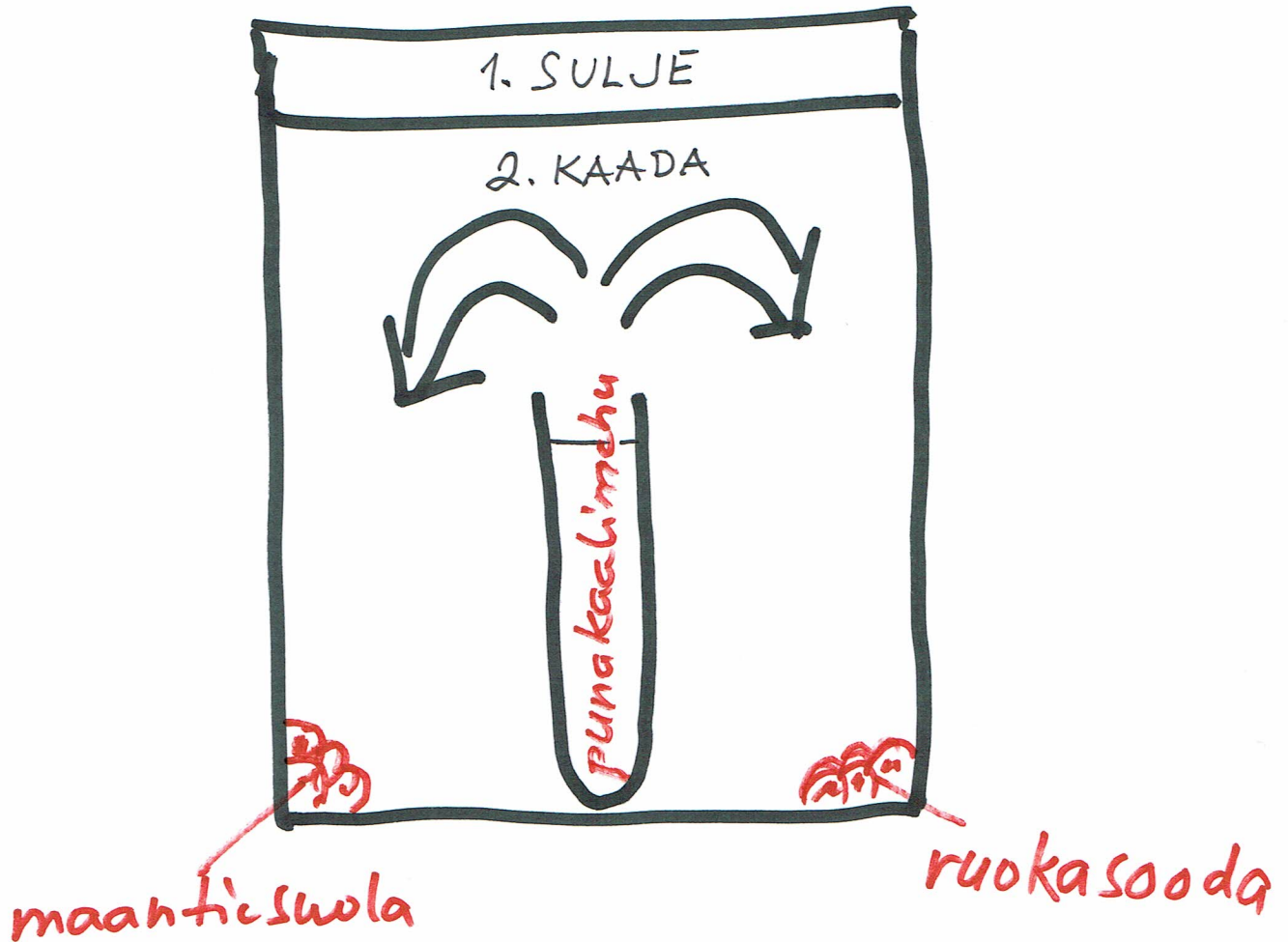


TYÖOHJE  
LUKIORYHMÄLLE

Tee näin!



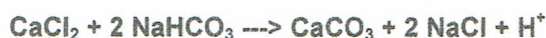
HAVAINNOT  
JOHTOPÄÄTÖKSET  
MALLIT

?

Pussityölle löytyy tällainen selitys ja mallit oheiselta sivulta. Näissä yhtälöissä ei mielestäni ole elektroneja ja atomit kohdillaan!!

<https://sciencing.com/do-amp-baking-soda-make-5498056.html>

In the first reaction, the reactants combine to form calcium carbonate, sodium chloride and hydrogen ions. The equation for this reaction is:



The hydrogen ions then combine with unused sodium bicarbonate to form carbon dioxide, water and sodium ions.



Sodium chloride dissociates into  $\text{Cl}^-$  and  $\text{Na}^+$  ions in water. Some of the free chlorine ions combine with hydrogen ions to form hydrogen chloride.



A simplified equation for the overall process is:



**Oma versio on mielestäni parempi!**

### **Kemiallinen reaktio Minigrip-pussissa**

maantiesuola  $\text{CaCl}_2$                       neutraalisuola

ruokasooda  $\text{NaHCO}_3$                       emäksinen suola



Vetykloridikaasua liukenee 450 l litraksi liuosta, jolloin muodostuu suolahappoa. Se reagoi edelleen kalkkikiven kanssa kalsiumvetykarbonaatiksi tai kalsiumkloridiksi ja hiilihapoksi, joka hajoaa vedeksi ja hiilidioksidiksi.

Tuotteet voivat siis olla varsin moninaisia ja seoksen happamuus voi vaihdella hapan-neutraali-emäs. Tulos riippuu lähtöaineiden annostuksesta.

Mielenkiintoa lisää eri ryhmien tulosten vertailu.