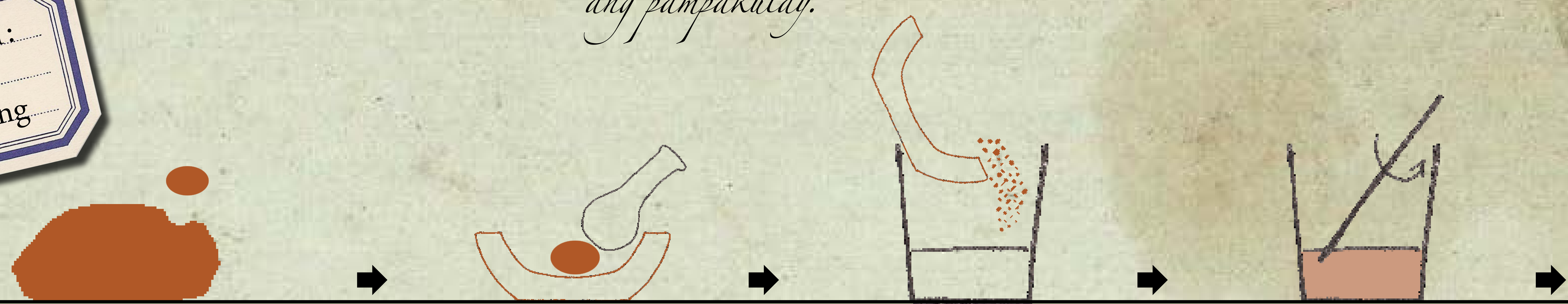
Ilan sa mga prosesong kemikal na ginamit ni Marie Curie sa paghihiwalay ng Radium.

Pagkatapos makagawa ng synthetic minerals, ihihiwalay natin ang isang partikular na elemento na ipapalit sa Radium: ang pampakulay.

Hakbang 1: Ang Decanting

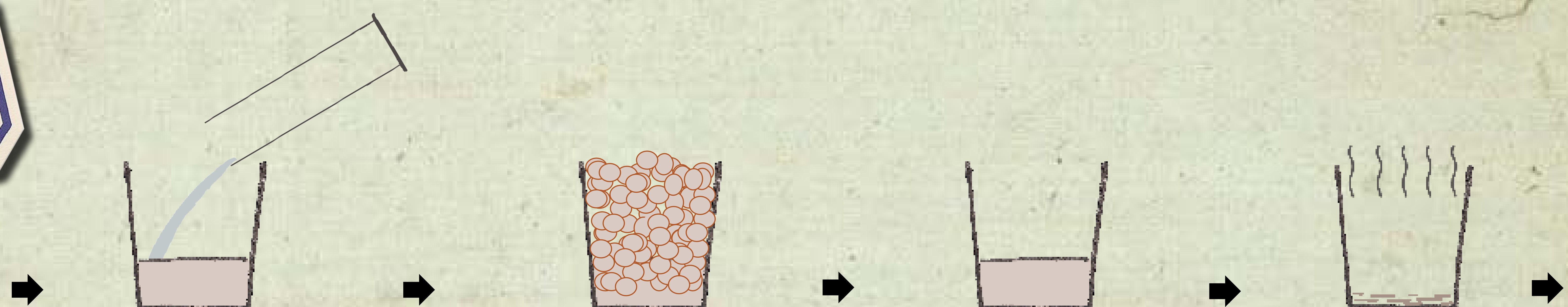


1. Kumuha ng isang maliit na piraso ng "mineral".
2. Pulbusin ito.
3. Ibuhos ito sa beaker na puno ng tubig.
4. Haluin.

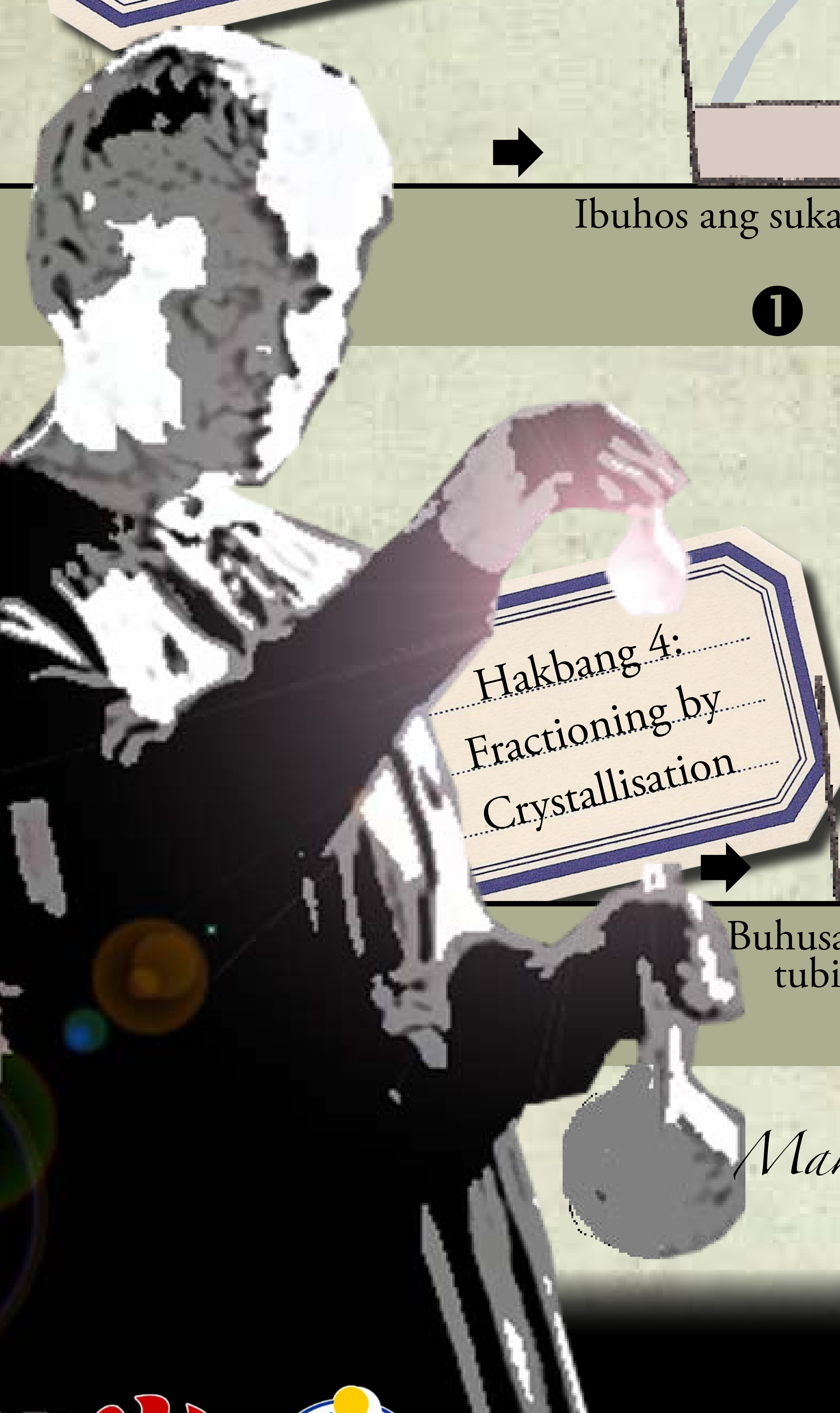
Hakbang 2: Ang paghihiwalay ng natutunaw sa hindi natutunaw

1. Hintaying matapos ang decanting.
2. Kutsarahin ang mga nakalutang.
3. Ibuhos ang laman ng beaker sa filter ng hindi hinahalo ang ilalim.

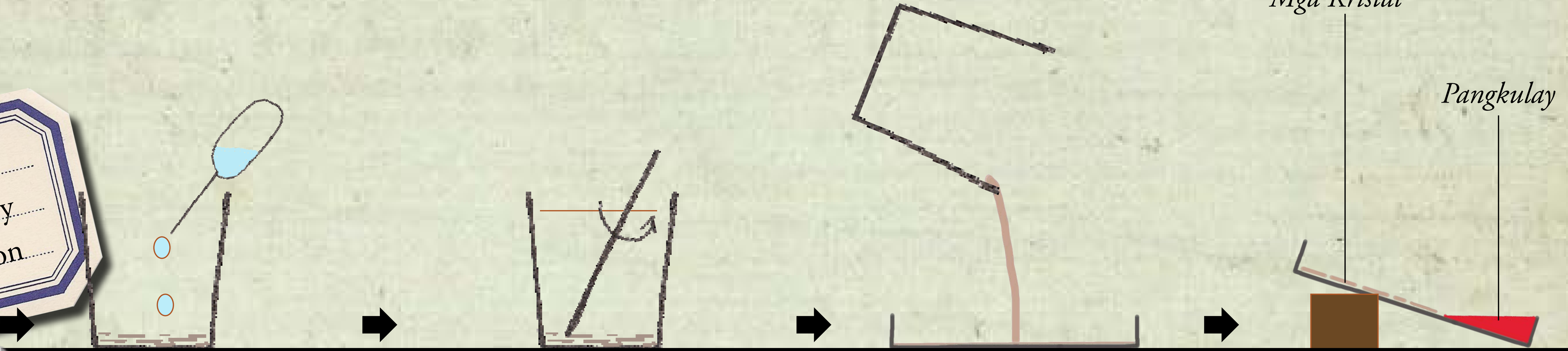
Hakbang 3: Epekto ng kimikal



1. Ibuhos ang suka sa filter.
2. Magdagdag ng suka hanggang tumigil ang pagbula at pagtunog nito.
3. Hintaying matapos ang reaksyon.
4. Hayaang mag-evaporate hanggang matuyo.



Hakbang 4: Fractioning by Crystallisation



1. Buhusan ng kaunting mainit na tubig ang residue o natira.
2. Haluin hanggang matunaw.
3. Ibuhos ito sa Petri dish at palamigin.
4. Itagilid ang Petri dish: maghihiwalay ang kulay.

Makakakuha ng mas puro (concentrated) na produkto sa paulit-ulit na paggawa ng mga hakbang na ito.

Mga Aralin ni Marie Curie