

# Sådan blødgør vi dit vand

1

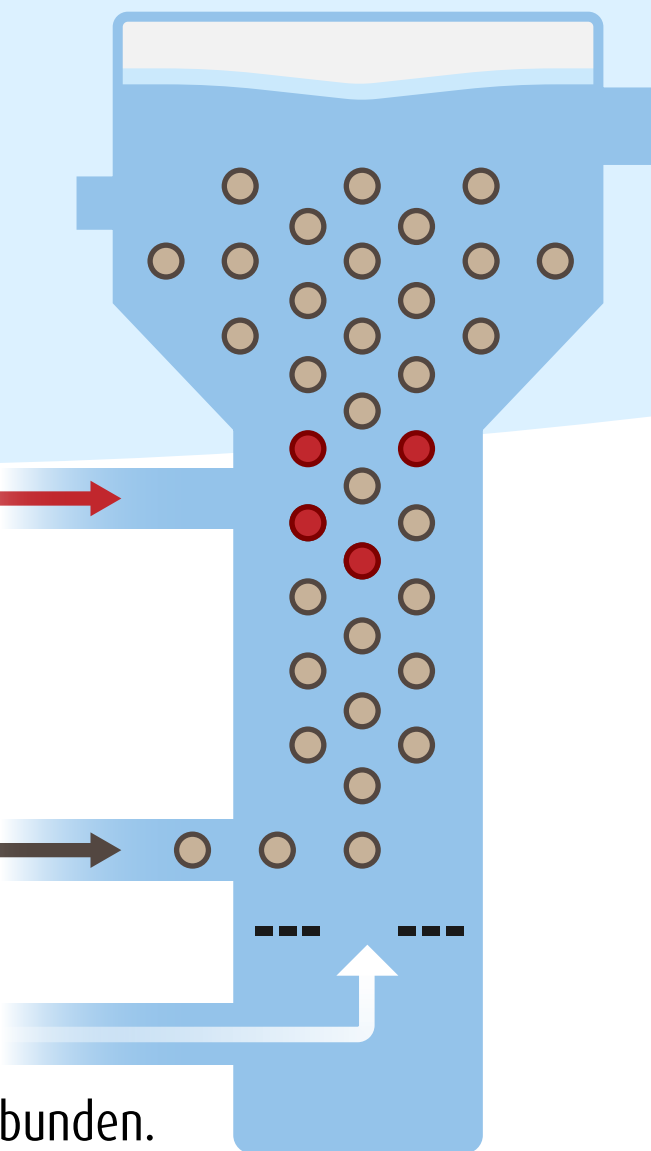
Natriumhydroxid



Sand tilsættes

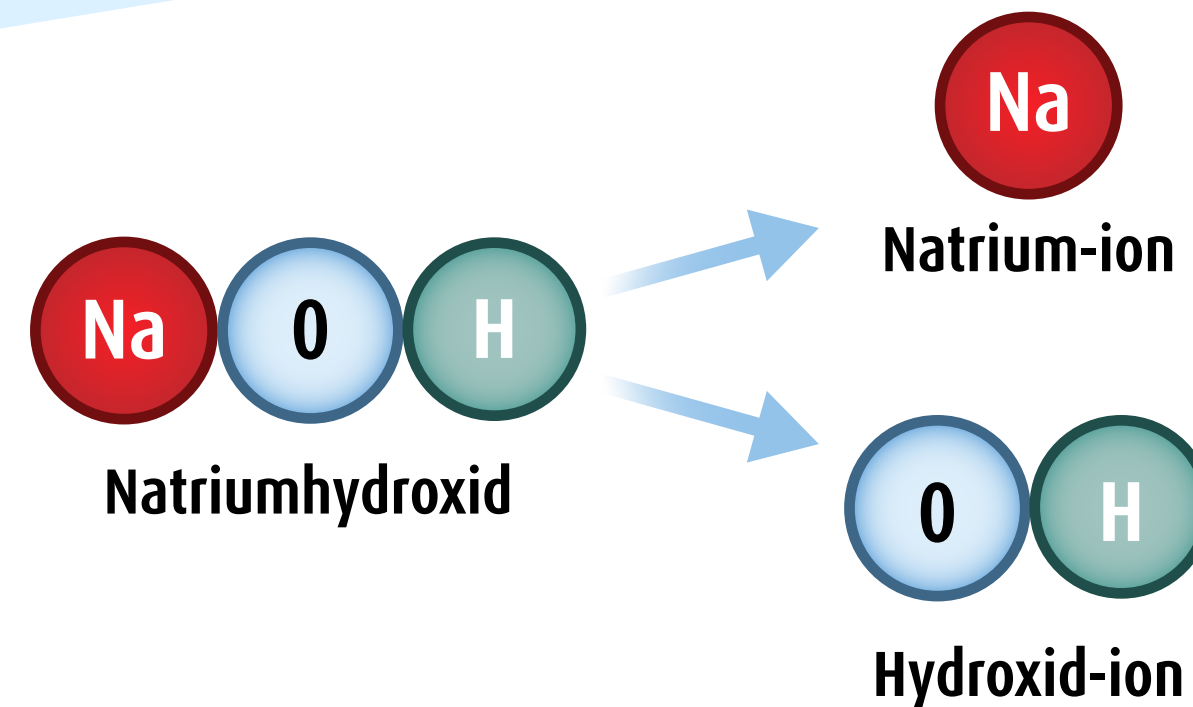


Det hårde grundvand ledes ind i bunden.



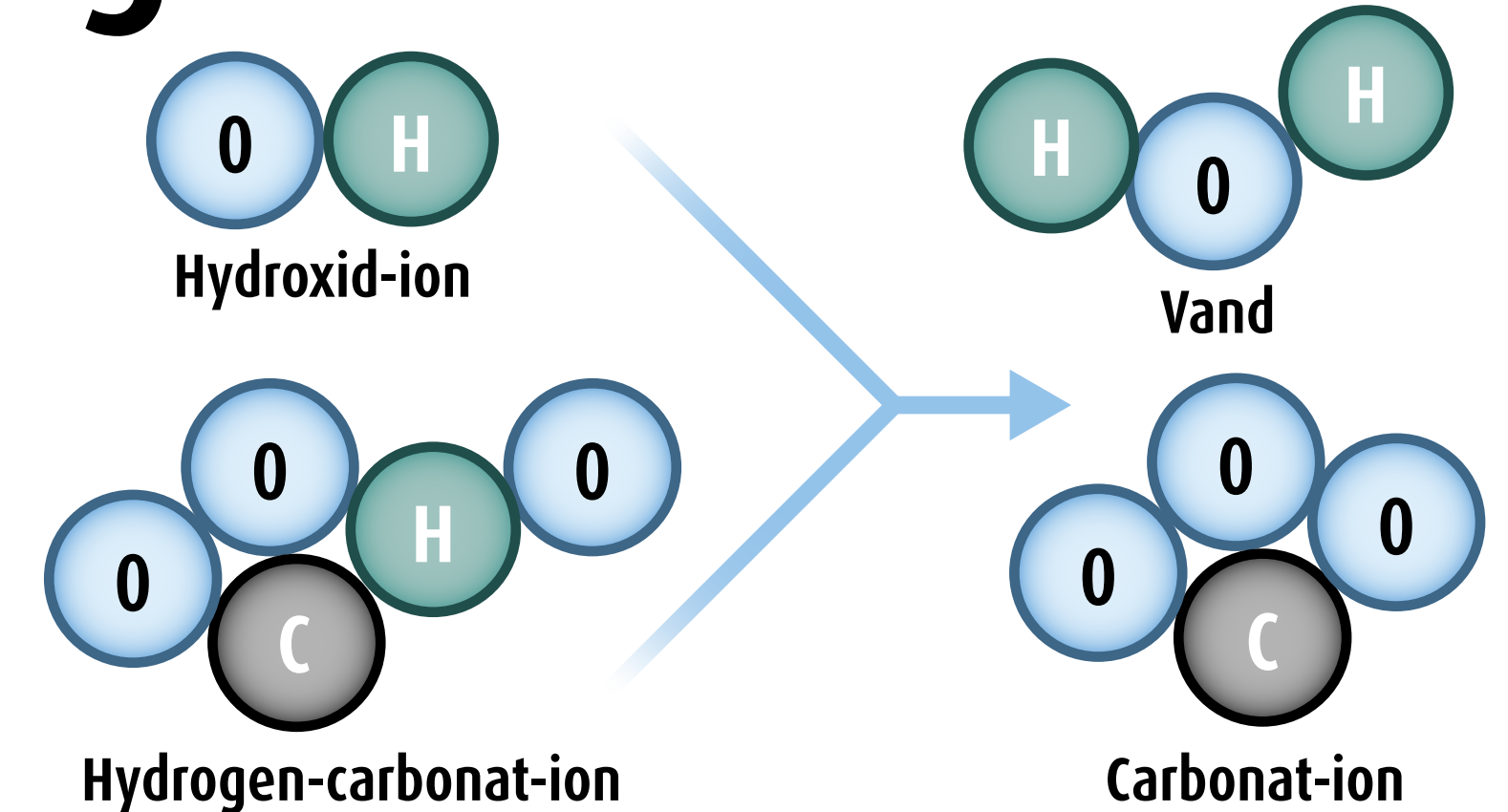
2

I vandet spaltes det tilsatte natriumhydroxid, til natrium- og hydroxid-ioner.



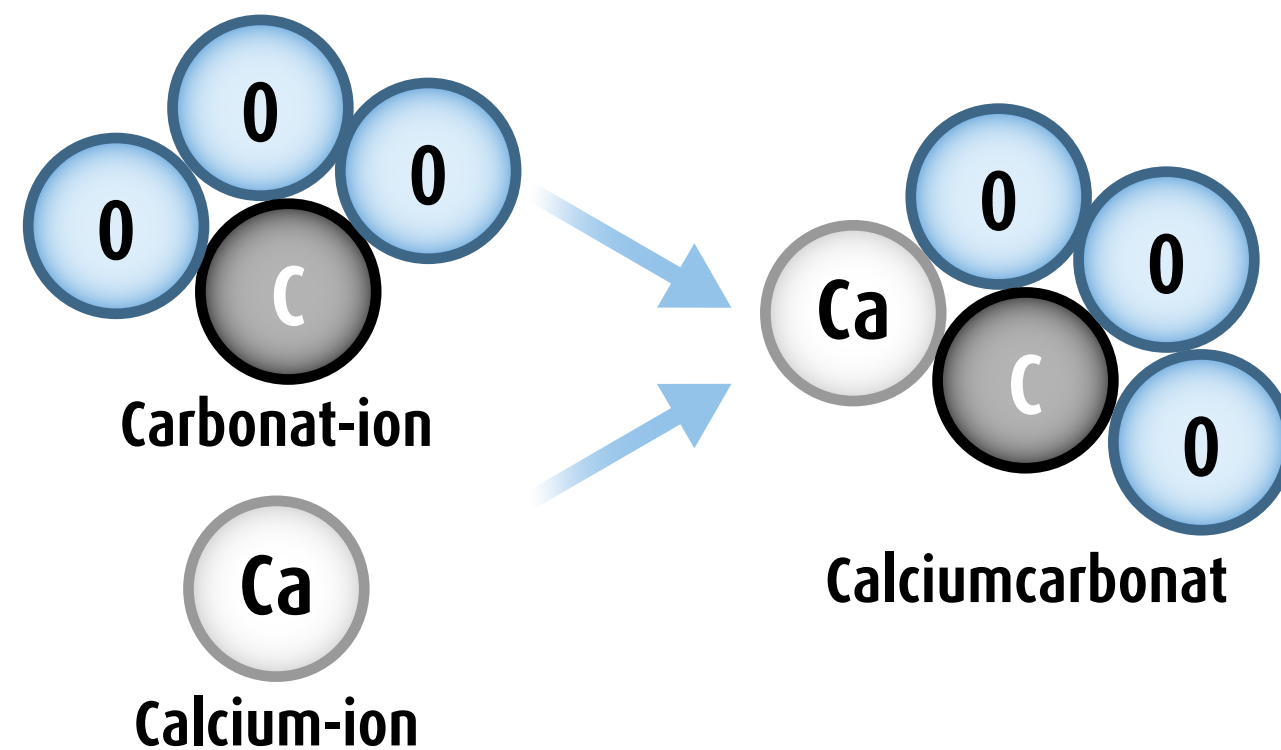
3

Hydroxidionerne reagerer med vandets naturlige indhold af hydrogencarbonat-ioner og der dannes carbonat-ioner og vand.



4

Carbonat-ioner reagerer med vandets naturlige indhold af calcium og danner molekylet calciumcarbonat, der binder sig til sandkorn.



5

Efterhånden som kalken binder sig til sandkornene, vokser de i størrelse og falder ned i bunden af kolonnen.

Med blødgøringen kommer der en øget koncentration af natrium i vandet.

Ved tilsætning af natriumhydroxid (NaOH) stiger pH-værdien - derfor tilsættes kuldioxid (CO<sub>2</sub>) som neutraliserer pH-værdien.

