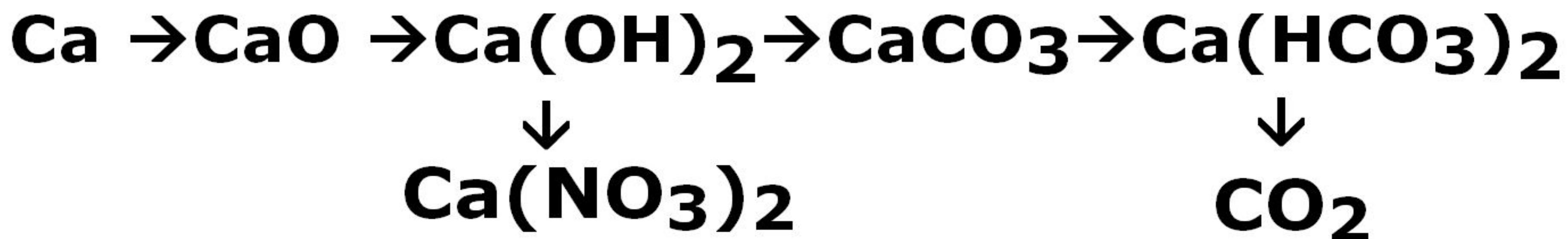


Составьте ур-ния р-ций для осуществления превращений:

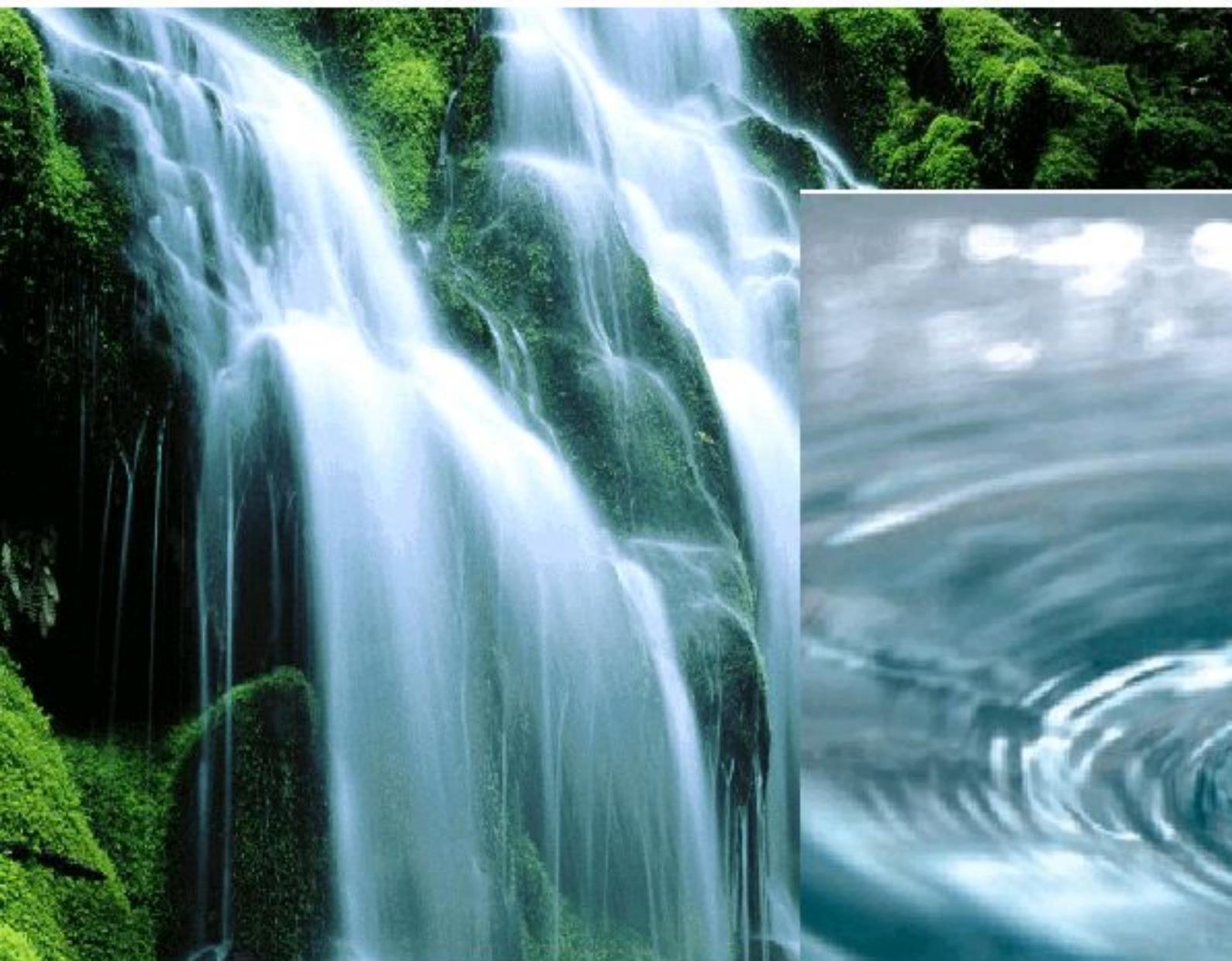


жёсткость воды



Жёсткость воды – это совокупность свойств, которые придают воде ионы кальция Ca^{2+} и магния Mg^{2+}

Природная вода в основном всегда жёсткая, так как содержит растворённые соли



Виды жёсткости воды.

По составу содержащихся в воде солей различают два вида жёсткости - временную (карбонатную) и постоянную (некарбонатную).

В совокупности временная и постоянная жёсткости составляют общую жёсткость воды.

**Карбонатная (временная) жёсткость
обусловлена присутствием в воде
растворимых гидрокарбонатов кальция и
магния.**

($\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ и $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$)

**Некарбонатная (постоянная) жёсткость
обусловлена присутствием в воде других
растворимых солей кальция и магния -
хлоридов, сульфатов, нитратов.**

**(CaCl_2 , MgCl_2 , CaSO_4 , MgSO_4 ,
 $\text{Ca(NO}_3)_2$, $\text{Mg(NO}_3)_2$)**

Опасность использования жёсткой воды

При кипячении жёсткой воды образуется накипь, которая плохо проводит теплоту и поэтому возможен перегрев двигателей, паровых котлов и других нагревательных приборов и вывод их из строя.



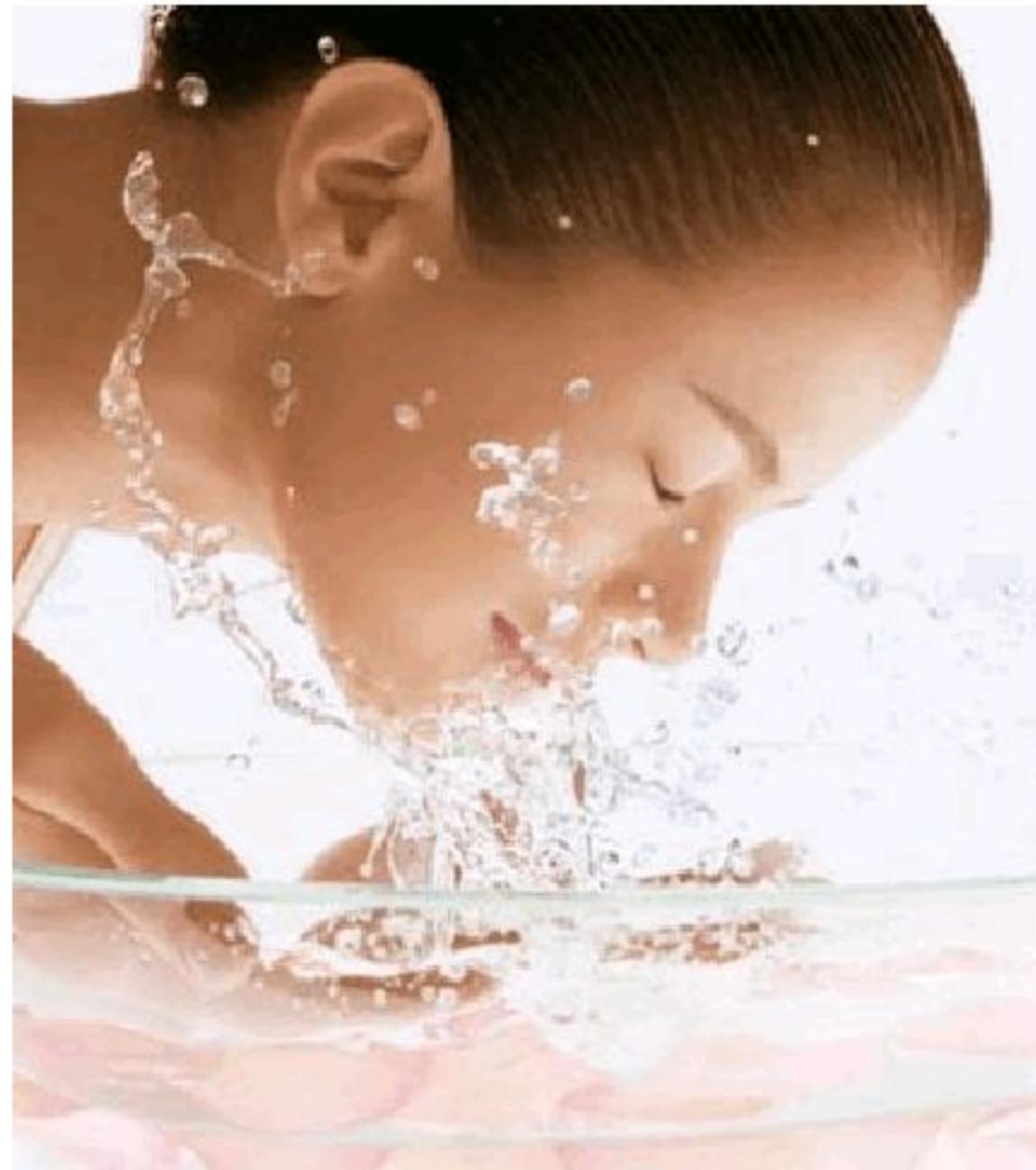
**Жёсткая вода непригодна для варки, т.к. в ней
плохо разваривается мясо, овощи и крупы.**



Жёсткая вода непригодна для стирки. При стирке тканей в жёсткой воде образуются нерастворимые соединения, которые осаждаются на поверхности тканей и постепенно разрушают волокна – это приводит к быстрому износу тканей.



**Жёсткая вода непригодна для мытья мылом,
т.к. образующиеся нерастворимые соединения
образуют плёнку на коже и забивают поры.**



Устранение карбонатной жёсткости

1. Кипячение:



2. Действие известкового молока:

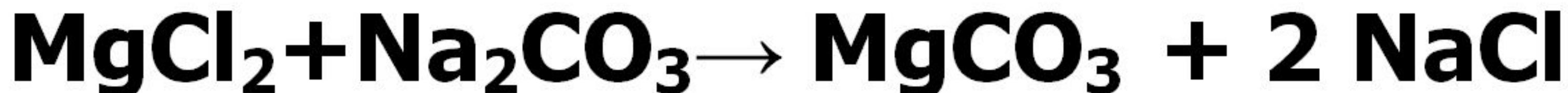
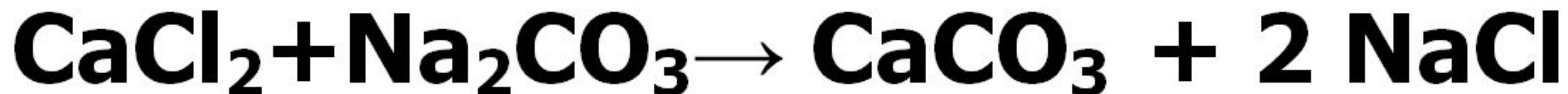


3. Действие соды:



Устранение некарбонатной жёсткости

Действие соды:



**Полностью устраняют жёсткость воды
дистилляцией ли перегонкой, а также при
пропускании воды через специальные
ионнообменные фильтры.**

