

# A kalcium

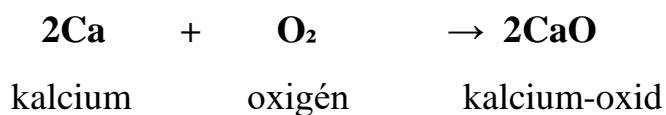
**1; Előfordulása:** vegyületeiben (pl. kalcium-karbonát  $\text{CaCO}_3$ ; mészkő)

**2; Tulajdonságai:**

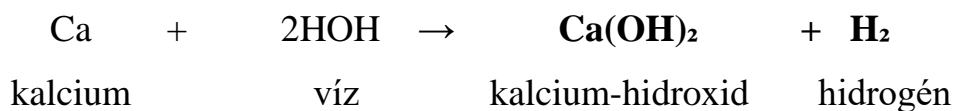
- szürke
- szilárd
- nagy redukálóképességű, nagy a reakciókészsége
- lángfestése: téglavörös

**3; Reakciói**

*a; oxigénnel* (levegőn oxidálódik)



*b; vízzel (a vizet hidrogénfejlődés mellett bontja)*



## A kalcium néhány vegyülete

**1; Kalcium-karbonát** (mészkő, márvány,  $\text{CaCO}_3$  )

*Tulajdonságai:*

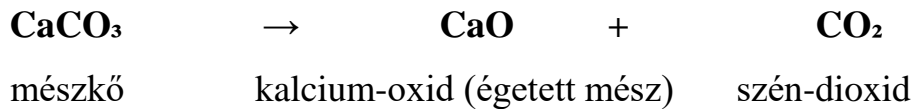
- fehér színű
- szilárd
- vízben nem oldódik
- savakban pl. sósavban oldódik

Az építőipar fontos alapanyaga. Ebből készül az égetett mész, oltott mész, a cement.

Szobrokat is készítenek belőle. A cseppköveknek az anyaga.

## **2; Égetett mész** (CaO)

A „*mészégetés*” folyamata (a mészkő hőbontása)



### ***Tulajdonságai:***

- fehér
- szilárd
- vízzel reakcióba lép

## **3; Oltott mész**

A mészoltás folyamata



### ***Tulajdonságai:***

- fehér
- vízben rosszul oldódik
- vizes oldata erős lúg (ÓVATOSSÁG!)
- a fehérjéket roncsolja

Az oltott mészből készül a habarcs, a vakoló anyag (malter). A falakat meszeljük vele.

## **4; A gipsz** (CaSO<sub>4</sub> · 2H<sub>2</sub>O)

Törött végtagok rögzítésére használjuk. Szobrok mintája készül belőle. Építőipar fontos anyaga.