

# ОСНОВНИ ОКСИДИ

ОКСИДИ НА ЕЛЕМЕНТИТЕ ОТ II А  
ГРУПА

8 клас

# 1. Основни оксиди

Метал 2 гр. + кислород  
→ основен оксид

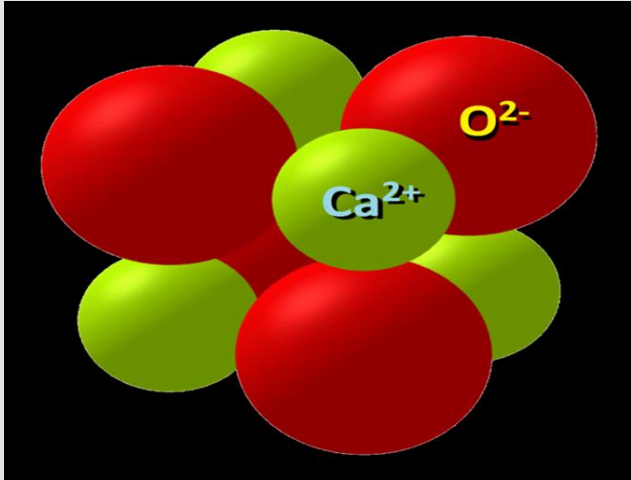
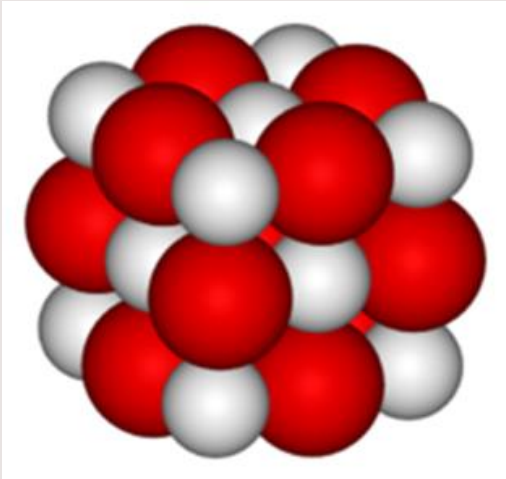


## 2. Физични свойства на основните оксиди

- твърдо агрегатно състояние,
- бял цвят,
- различна разтворимост във вода,
- висока температура на топене-използват се като огнеупорни материали

CaO-негасена вар-разтворим във вода





## 3.Строеж

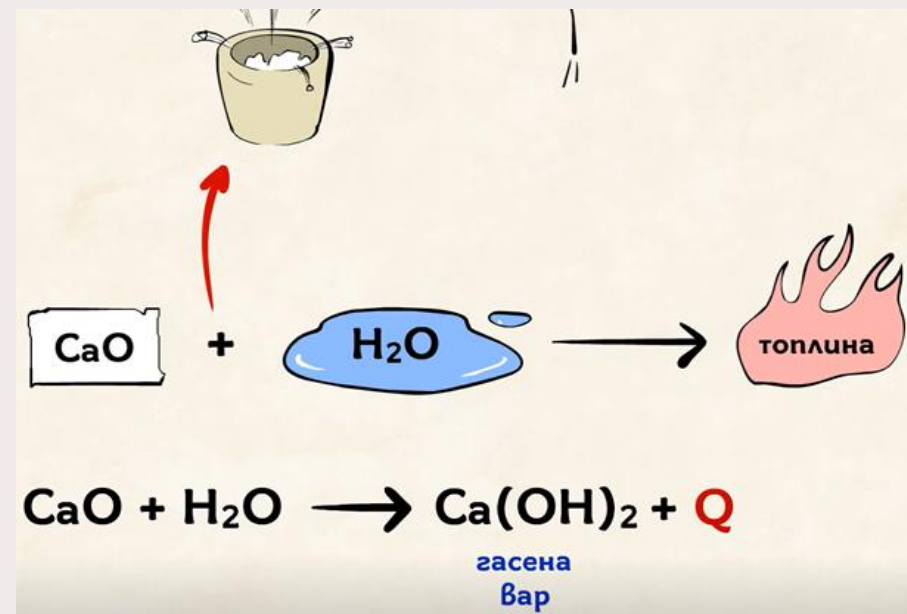
-йонен строеж

- метални положителни йони/ $M^{2+}$ / и кислородни отрицателни йони/ $O^{2-}$ /

## 4.Химични свойства

### CaO-калциев оксид

а/взаимодействие  
с вода



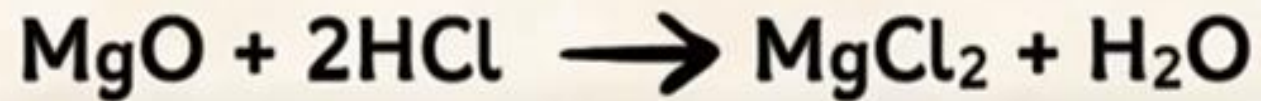
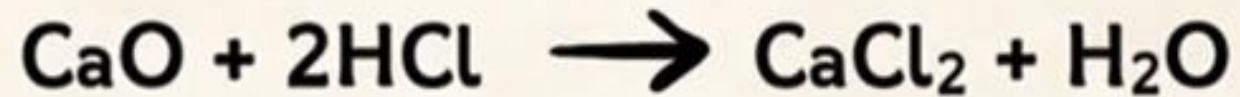
## б/взаимодействие с въглероден диоксид



- В скалите-варовик, мрамор, креда
- В черупките на животните
- В пещерите-сталактити, сталакмити и сталактони



## в/взаимодействие с киселина

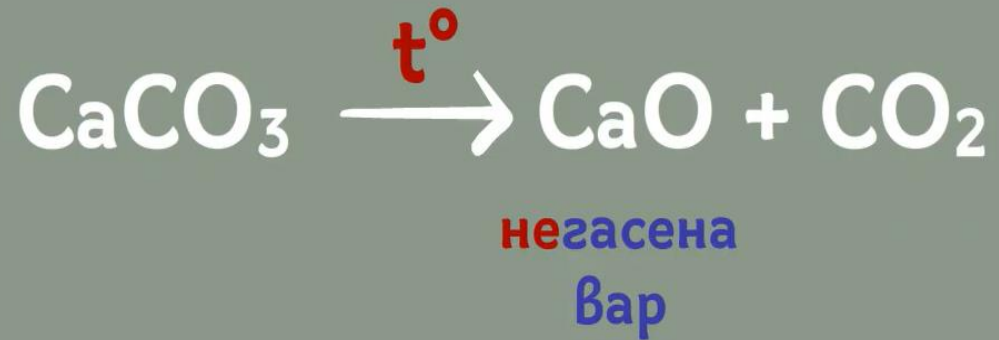


# 5. Общи химични свойства на основните оксиди

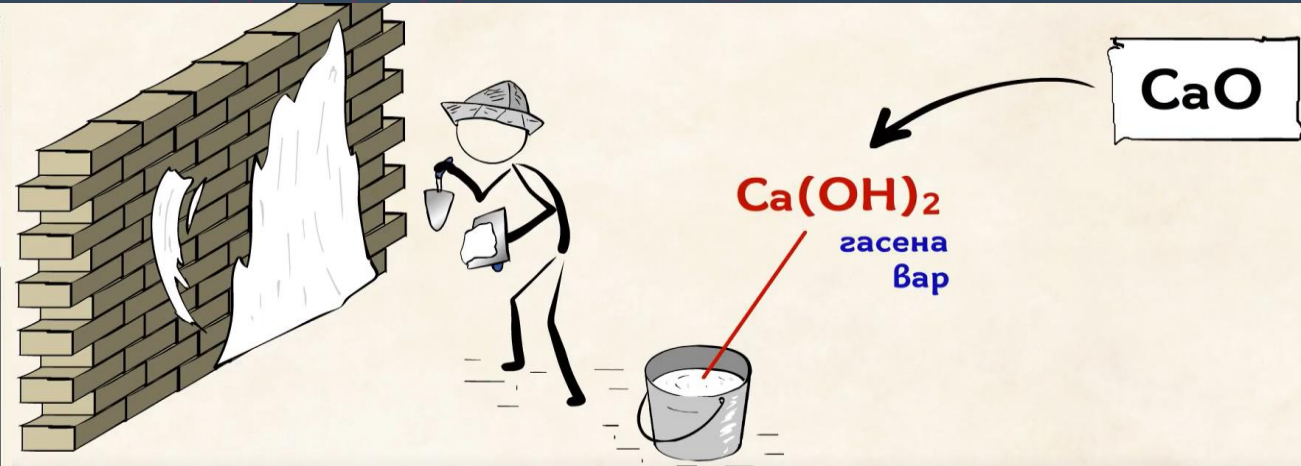




# 6. ПОЛУЧАВАНЕ И ПРИЛОЖЕНИЕ НА CaO

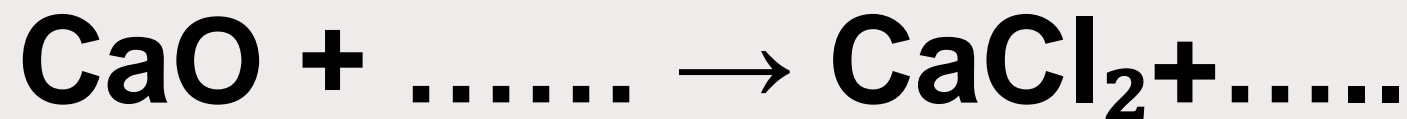
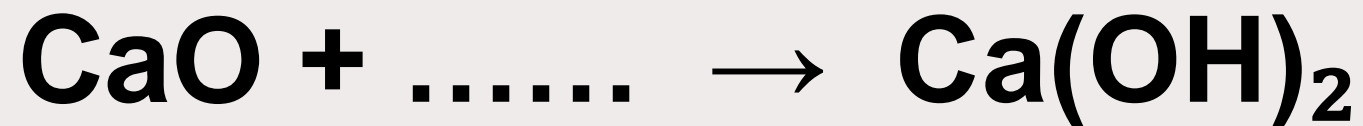


печене на варовик



## Задачи за домашна работа:

**1.** Запишете с химични формули липсващите вещества и ги изравнете



**2. Запишете с  
химични  
формули  
следните  
съединения и  
взаимодействия  
:**

---

**БАРИЕВ ОКСИД - .....**

---

**БЕРИЛИЕВ ОКСИД -.....**

---

**МАГНЕЗИЕВ ОКСИД -.....**

---

**МАГНЕЗИЕВ ДИХИДРОКСИД-.....**

---

**МАГНЕЗИЕВ ОКСИД + ВЪГЛЕРОДЕН  
ДИОКСИД →**

---

**МАГНЕЗИЕВ ОКСИД + СОЛНА  
КИСЕЛИНА →**