

Významné hydroxidy

Vytvorila: Ing. Adriana Šarlayová

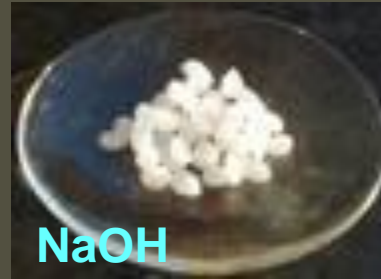
Upravila: Ing. Monika Vojteková



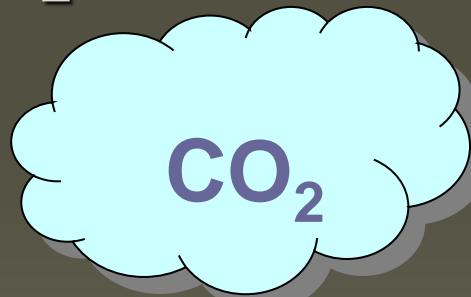
Hydroxid sodný NaOH a hydroxid draselný KOH

Vlastnosti:

- ➔ biele tuhé látky,
- ➔ ľahkotaviteľné,
- ➔ hygroskopické látky,
- ➔ pohlcujú CO_2 ,



+



→



- ➔ majú leptavé účinky,
- ➔ veľmi dobre rozpustné vo vode.



▶ vo vode ionizujú:



sodný katión

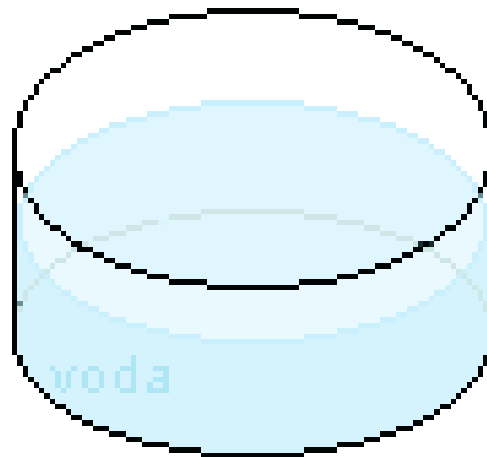
hydroxidový anión

Príprava NaOH (KOH):

- reakciou sodíka Na s vodou:

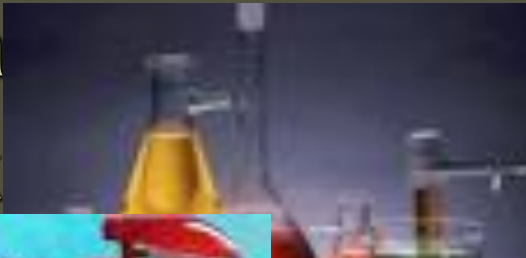
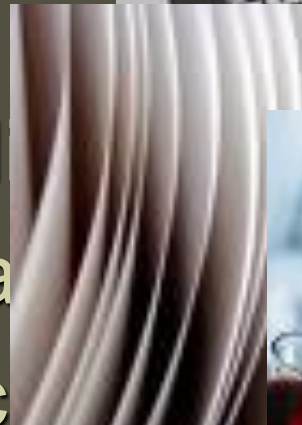


fenolftaleín



Použitie NaOH a KOH:

- na výrobu mydla,
- na výrobu papiera,
- na výrobu chemikálií
- na výrobu farebných látok
- ako katalyzátor



Hydroxid vápenatý $\text{Ca}(\text{OH})_2$

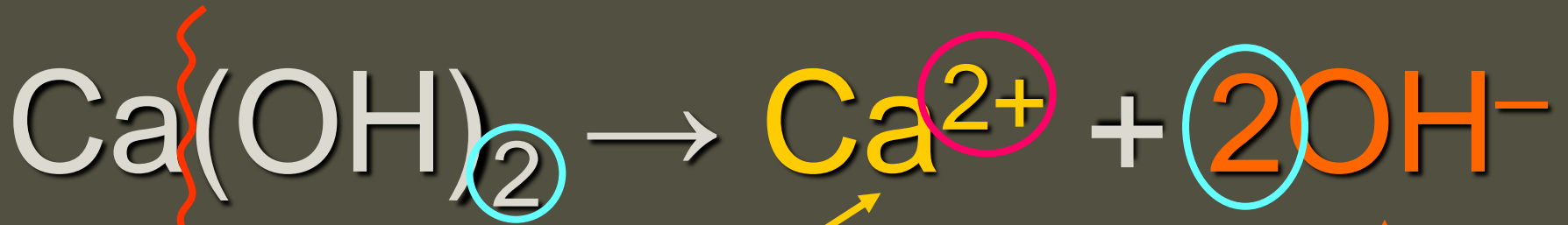
Vlastnosti:

- ➡ biela tuhá látka,
- ➡ má leptavé účinky,



- ➡ vo vode **málo rozpustný**, ale rozpustená časť $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ionizuje.

► Ionizácia rozpusteného $\text{Ca}(\text{OH})_2$:

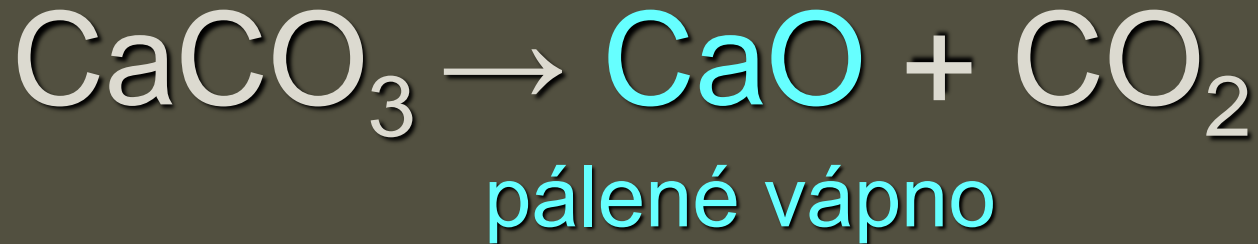


vápenatý kation

hydroxidový anión

Výroba $\text{Ca}(\text{OH})_2$

1. **Pálenie vápenca** CaCO_3 :



2. **Hasenie vápna:**

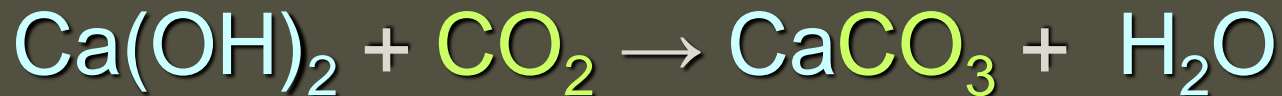


hasené vápno

Použitie hydroxidu vápenatého

- v stavebníctve na výrobu vápennej malty,

Reakcia tuhnutia malty:



- v cukrovarníctve,
- na bielenie obytných priestorov.

Dávali ste dobrý pozor?

Overte si to krátkym testíkom!

