

## HYDROXIDY

Tvoří je kationt kovu + hydroxidový aniont ( $\text{OH}^-$ )  
často jsou žiravé - leptají různé materiály i tkáň

bezpečné zacházení

první pomoc



**NaOH**

hydroxid sodný

**KOH**

hydroxid draselný

**Ca(OH)<sub>2</sub>**

hydroxid vápenatý  
hašené vápno, vápenný hydrát

**NH<sub>4</sub>OH**

hydroxid amonný  
čpavková voda, čpavek

### NÁZVOSLOVÍ

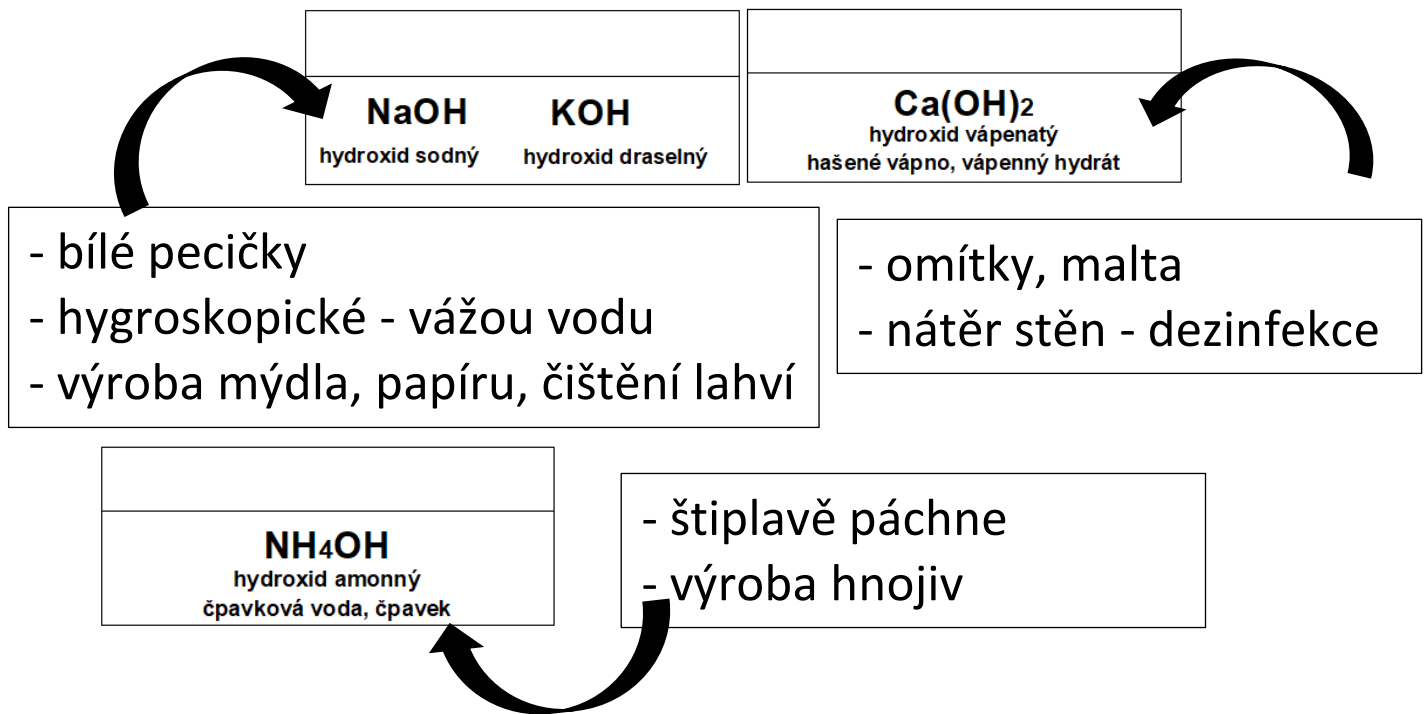
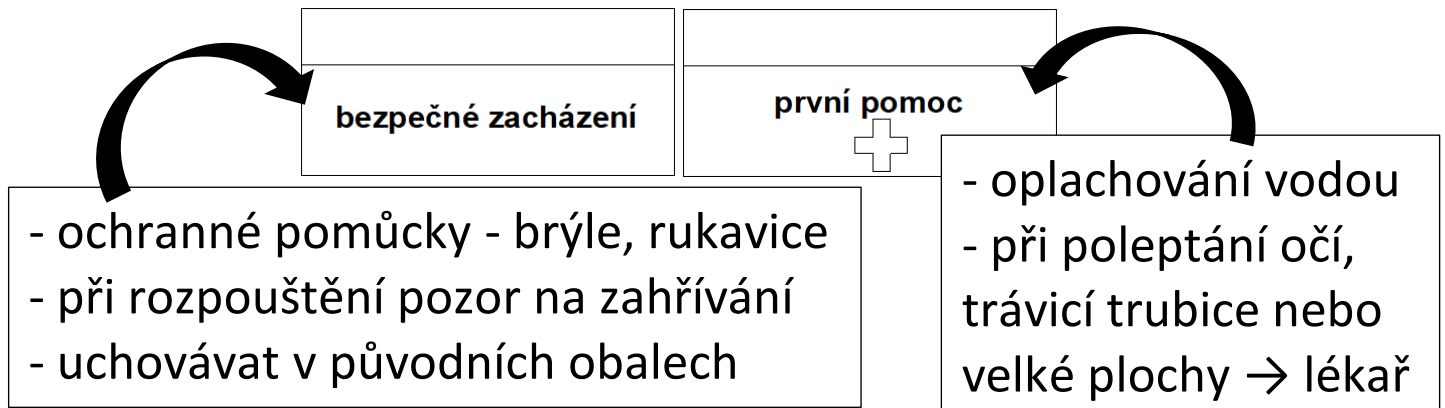
- SKUPINA  $\text{-OH}$  MÁ VŽDY OXIDAČNÍ ČÍSLO  $-I$

- Tvorba názvu<sup>o</sup> a vzorcu<sup>o</sup> je stejná jako u halogenidů<sup>o</sup>

# Hydroxidy

Tvoří je **kationt kovu + hydroxidový aniont** ( $\text{OH}^-$ )

Často žíravé - leptají různé materiály i tkáně.



## Názvosloví

- skupina **-OH** má vždy oxidační číslo **-I**.

Tvorba názvů a vzorců je stejná jako u halogenidů.

Skupinu **-OH** bereme jako celek a pokud jich je víc, píšeme v závorce. např.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$