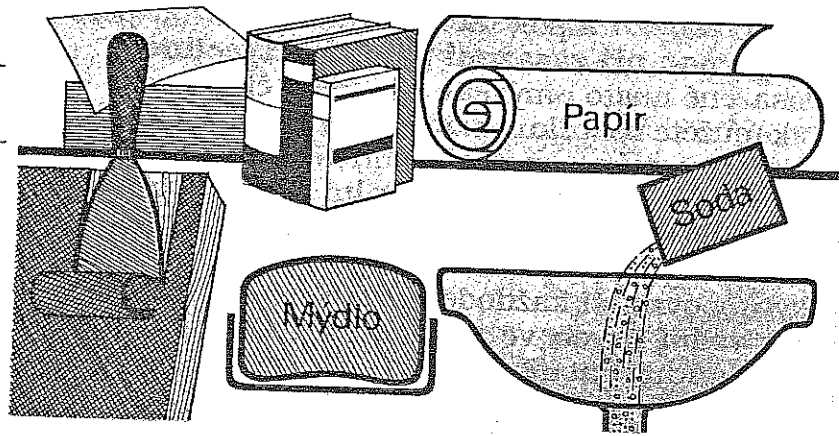


HYDROXIDY

1. „Louhovitou“ chutí (s. 24) se vyznačují hydroxidy. K nejvýznamnějším z nich patří hydroxid sodný, hydroxid draselný a hydroxid vápenatý. Ochutnávat je však nesmíte nikdy, protože mají stejné leptavé účinky jako kyseliny (s. 24-27).

3. Hydroxid sodný a hydroxid draselný jsou bílé pevné látky. Roztoky těchto hydroxidů se nazývají také louhy a jsou silnými žíravinami. Při styku s pokožkou způsobují poleptání, které se obtížně hojí. Hydroxid sodný a hydroxid draselný se používají při výrobě mýdel, papíru, plastů, k odstraňování starých nátěrů, k čištění olejů a tuků (obrázek 31). Patří také k často používaným látkám v chemických laboratořích. Prodávají se ve tvaru granulek nebo peciček (například v drogerii je můžeme zakoupit jako prostředek k odstraňování nečistot z odpadního potrubí, z kuchyňských dřezů a z van).



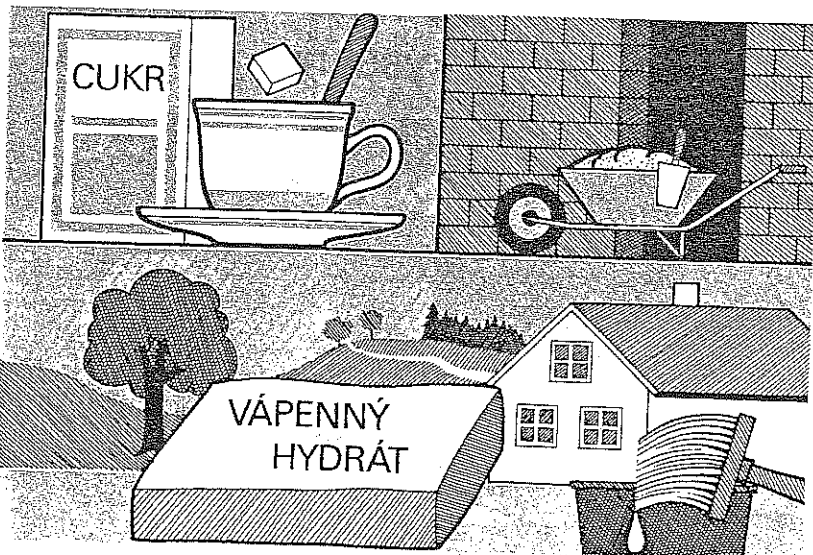
Obr. 31 Příklady využití hydroxidu draselného a hydroxidu sodného

HYDROXID VÁPENATÝ

Hydroxid vápenatý je bílá pevná látka. Ve vodě je méně rozpustný než hydroxid sodný a hydroxid draselný.

Hydroxid vápenatý je nejlevnější hydroxid. Používá se v zemědělství k odstraňování kyselosti půdy. Ve stavebnictví se používá k přípravě vápenné malty jako **hašené vápno** a při „bílění“ zdí a hospodářských budov (prodává se pod názvem vápenný hydrát), používá se také k výrobě cukru (obrázek 32).

Co musíte udělat jako první pomoc při zasažení pokožky hydroxidem?



ODPOVĚDI NAPIŠ DO SEŠITU!

1. JAKOU CHUŤ MAJÍ HYDROXIDY?
2. JAKÉ ZNÁŠ HYDROXIDY?
3. CO TO JSOU LOUHY?
4. LOUHY JSOU ŽÍRAVINY - VYSVĚTL!