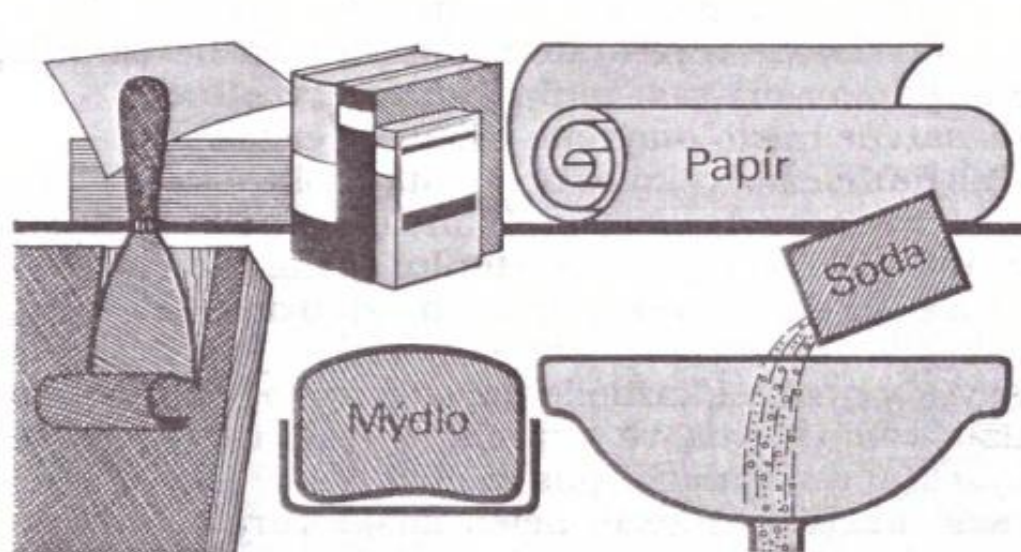


HYDROXIDY

„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).

HYDROXID SODNÝ A HYDROXID DRASELNÝ

Hydroxid sodný a hydroxid draselný jsou bílé pevné látky. Roztoky těchto hydroxidů se nazývají také **louhy** a jsou silnými žiravinami. 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