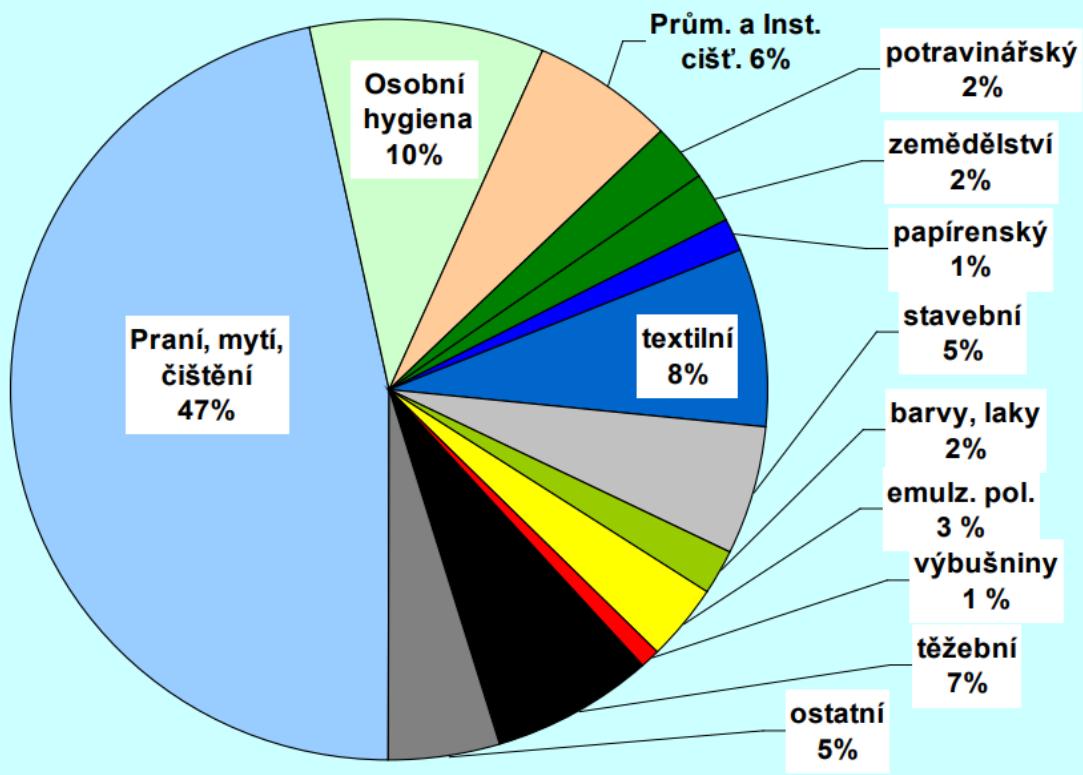


Na co se tenzidy používají?



Tab. 1 Příklady zástupců tenzidů

Tenzid	Typ dle charakteru hydrofilní složky	Vzorec
Sodná sůl mastné kyseliny (mýdlo)	Anionický	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_n\overset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}} \text{ONa}$
Lauryl sulfát sodný (SDS)	Anionický	$\begin{array}{c} (\text{CH}_2)_{10} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-\text{SO}_3\text{Na} \end{array}$
Lauryl benzen sulfonát sodný (SDBS)	Anionický	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_n-\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)-(\text{CH}_2)_m-\text{CH}_3$ SO_3Na
Alkyl trimethylammonium chlorid	Kationický	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_n-\text{N}^+(\text{CH}_3)_3\text{Cl}^-$
Amidopropyl betain	Amfoterní	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_n-\overset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{NH}-(\text{CH}_2)_3-\text{N}^+(\text{CH}_3)_2-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{O}^-$
Alkyl monoethanolamid	Neionický	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_n-\overset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$