



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název školy: **Základní škola a Mateřská škola Žalany**

Číslo projektu: **CZ. 1.07/1.4.00/21.3210**

Téma sady: **VY\_32\_INOVACE\_6A\_CHEMIE\_KOLEM\_NÁS**

Název DUM: **VY\_32\_INOVACE\_6A\_17\_PLASTY**

Vyučovací předmět: **Chemie**

Název vzdělávacího materiálu: **Plasty**

Autor: **Ing. Bc. Pavla Broná**

Datum vytvoření: **Březen 2013**

**Anotace:** Výukový materiál se věnuje důležité skupině organických sloučenin, plastům. Mapuje historii jejich vzniku, charakterizuje jejich rozdělení a výrobu. Nakonec řeší negativní vliv na životní prostředí a možnosti recyklace.

**Očekávaný výstup:** Žák se orientuje ve vlastnostech, použití a likvidaci plastů.

**Věková skupina, ročník:** ZŠ, 8. - 9. ročník

**Metodické pokyny:** Materiál můžeme použít při výuce organických sloučenin nebo v kapitole Chemie a společnost. Jedná se o výklad, který prohloubí znalosti žáků v dané problematice.

**Pomůcky:** Psací potřeby, sešit

**Časový harmonogram:** 15 minut

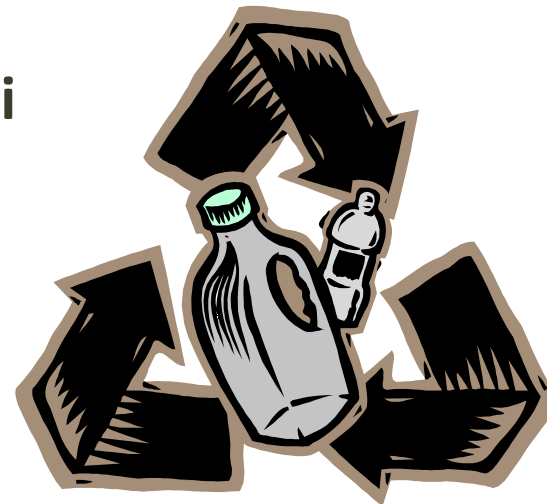
# PLASTY

- Organické sloučeniny vyrobené v laboratoři
- Z řeckého „plastos“ – tvárný
- Začalo to kulečnickem (J. W. Hyatt – celuloid)
- Rok 1907 – objeven bakelit



# PŘÍPRAVA PLASTŮ

- Z malých molekul výchozích látek vznikají velké molekuly produktu
- Jednoduchá chemická reakce se mnohokrát opakuje
- Smíchání s nezbytnými přísadami



# DŮLEŽITÉ POJMY

- Makromolekula – velká molekula
- Polymer – vysokomolekulární látka
- Polymerace – chemická reakce, která se mnohokrát opakuje



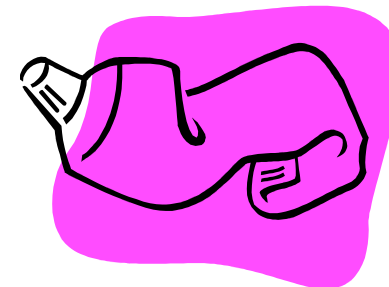
# ROZDĚLENÍ PLASTŮ

- Termoplasty – PE, PP, PS, PVC  
(měknutí a tuhnutí lze opakovat bez omezení)
- Reaktoplasty – epoxidové pryskyřice  
(zahříváním měknou, pak vytvrzování)
- Elastomery – kaučuk, pryže  
(během dalšího zahřívání dochází k vulkanizaci)



## CO JE TO ?

- PET – polyetylen tereftalát  
(výroba PET lahví)
- PVC – polyvinylchlorid  
(neměkčený novodur – trubky  
měkčený novoplast – folie, ubrusy)
- PP – polypropylen  
(obaly na kečupy, tuby)
- PS – polystyren  
(kelímky, tácky)



## CO JE TO ?

- PA – polyamidy  
(silon, nylon)
- PUR – polyuretan  
(molitan)
- HPPE – polyetylen hustý  
(obaly na čisticí prostředky)
- LDPE – polyetylen nehmotný  
(mikroten)



# PLASTY JAKO ODPAD

- Nadprodukce, nadspotřeba, bezohlednost
- Třídění a recyklace

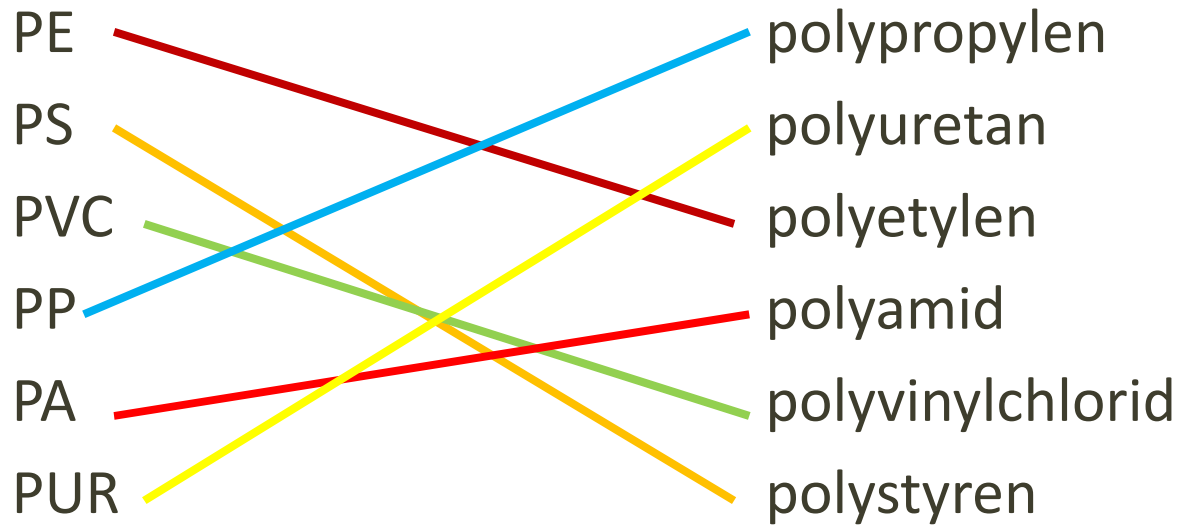


# BIODEGRADABILNÍ PLASTY

- Polyetylen (folie, sáčky, tašky)
- Biodegradace – rozklad materiálu za pomoci tzv. „prooxidantů“
- K úplnému rozkladu dojde za několik let



# PŘIŘAĎ K SOBĚ



Co je to  
fenoplast ?



Jak vzniká ?

**bakelit**  
**silon**  
**celuloid**

**Reakcí formaldehydu  $\text{HCHO}$  a  
kyseliny chlorovodíkové  $\text{HCl}$ .**

## POUŽITÉ ZDROJE

- BENEŠ, Pavel, PUMPR, Václav, BANÝR, Jiří. *Základy chemie 2*. Praha: FORTUNA, 1997. ISBN 80-7168-312-4
- ŠKODA, Jiří, DOULÍK, Pavel. *Chemie 9*. Plzeň: Fraus, 2007. ISBN 978-80-7238-584-3
- TŘÍDĚNÍ ODPADU: *Plasty* [on line]. [cit.2013-03]. Dostupný z WWW:  
<http://www.trideniodpadu.cz/trideniodpadu.cz/Plasty.html>
- TECHNICKÁ UNIVERZITA LIBEREC: *Plasty a jejich zpracovatelské vlastnosti* [on line]. [cit.2013-03]. Dostupný z WWW:  
[http://www.ksp.tul.cz/cz/kpt/obsah/vyuka/skripta\\_tkp/sekce\\_plasty/01.htm](http://www.ksp.tul.cz/cz/kpt/obsah/vyuka/skripta_tkp/sekce_plasty/01.htm)

Prezentace byla vytvořena v programu Microsoft PowerPoint.

Zdroj obrázků : galerie Microsoft Office

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Pavla Broná.