**Polymery**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol. Žáci si zopakují základní znalosti o plastech, jejich vlastnostech a výrobě.

* [**Pokus: Recyklace polystyrenu**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5535-pokus-recyklace-polystyrenu?vsrc=predmet&vsrcid=chemie%7Estredni-skola)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Označte správnou odpověď.**

**Katalyzovaná reakce benzenu s ethylchloridem vede ke vzniku polystyrenu. Určete vzorec meziproduktu a typ reakce.**

CH3 – CH2Cl + C6H6 → ….. + …..

* C6H4(CH3)2 adice
* C6H4CH2ClCH3 adice
* C6H5CH2CH3  substituce
1. **Odpovězte na otázky.**
* **Jak se nazývá látka, ve které se rozpouští polystyren?**

**……………………………………………………………………………………………………………**

* **Vysvětlete princip rozpouštění polystyrenu.**

**…………………………………………**

**…………………………………………**

 **…………………………………………**

 **…………………………………………**

1. **Doplňte schéma přípravy dvou významných polymerů. Za jednotlivá písmena dosaďte vzorec a názvy sloučenin.**

**C2H2 ➢ B ➢ C**

**C2H2 CH2= CH2 ➢ D ➢ E ➢C6H5CH= CH2 ➢ F**



1. **Napište použití níže uvedených polymerů:**

Polyethylen

Polypropylen

Polyvinylchlorid

Polystyren

**Co jsem se touto aktivitou naučil(a):**

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

Autor: Zora Knoppová

Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].