**Polystyren v acetonu – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol a jeho cílem je seznámit s reakcí polystyrenu s acetonem.

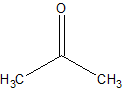
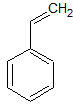
* [**Pokus: Reakce polystyrenu s acetonem**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3500-pokus-reakce-polystyrenu-s-acetonem)

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

1. **Z tučných výrazů vyberte ten správný.**

Polystyren je **~~monomer~~ / polymer**, který vzniká polymerací **monomeru / ~~polymeru~~** styrenu. Styren je **organická / ~~anorganická~~** látka, která se skládá z **~~naftalenového~~ / benzenového** jádra a **vinylové / ~~aldehydové~~** skupiny.

1. **Mezi jaká rozpouštědla aceton patří?**
2. nepolární rozpouštědla
3. polární rozpouštědla
4. protická rozpouštědla
5. **Nakreslete vzorec styrenu a acetonu.**



aceton styren

1. **Popište děj, který nastává při vložení polystyrenu do acetonu.**

Polystyren se v acetonu rozpouští. Aceton je polární molekula, tedy je dobrým rozpouštědlem. Aceton proniká mezi jednotlivé polymerové řetězce a uvolňuje uzavřené kapsičky vzduchu.

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

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

Autor: Tomandlová Markéta



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