

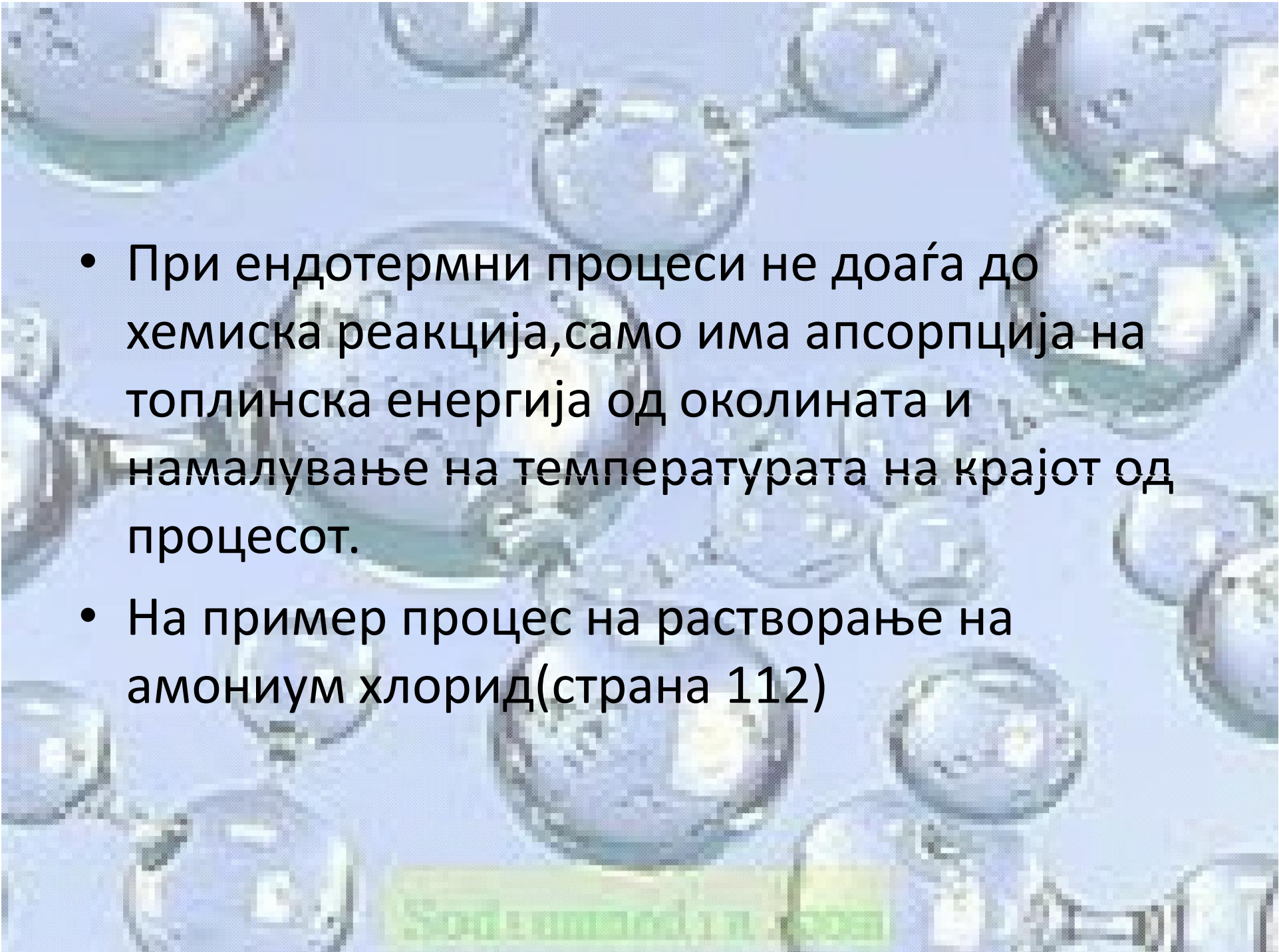


Хемија 9 одделение

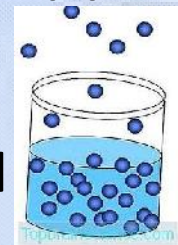
Наставник: Валентина Пешевска

Ендотермни процеси

- При одвивање на хемиските реакции важи законот за запазување на енергијата: „енергијата ниту може да се создаде ниту може да се уништи, таа се претвора од еден во друг вид“
- Кај ендотермни реакции доаѓа до примање (апсорпција) на енергија од околината при што доаѓа до намалување на температурата на крајот од реакцијата.
- На пример термичко разложување на супстанците:
- $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

- 
- The background of the slide shows a laboratory setting with several glass flasks on a stand. A label at the bottom center reads "Sodiumchlorid" in green text. The overall scene is slightly blurred and has a blueish tint.
- При ендотермни процеси не доаѓа до хемиска реакција, само има апсорпција на топлинска енергија од околината и намалување на температурата на крајот од процесот.
 - На пример процес на растворање на амониум хлорид (страна 112)

- При промена на агрегатната состојба на вода се случуваат и егзотермни и ендотермни процеси
- **Ендотермни процеси се топење и испарување** бидејќи за овие процеси е неопходно апсорпција на енергија за да можат честичките да се оддалечат една од друга и да се движат побрзо.
- **Егзотермни процеси се кондензација и мрзнење** бидејќи при зближување на честичките се намалува нивното движење и се ослободува енергија.



Повеќе за преносот на енергија

- Во различни ситуации потребни се различни видови горива
- При изборот на гориво за одредена намена треба да се земат во предвид следните фактори:
 - содржина на енергија
 - цена(достапност)
 - токсичност
 - ефекти на загадување
 - начин на употреба(чување)



- Задача за дома:
- Одговори ги прашањата 1,2,3,4,5 на страна 113 во учебникот!
- Користејќи ги факторите за избор на гориво реализирај истражување според практична активност на страна 114 во учебникот, „Кој вид на гориво користат различни превозни средства “